

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium

Besitz: Dr. Dr. ANDROS

1944.59

2000

getrocknet.

Ausbeute: In der Technikums-Kreislauf-Apparatur im Durchschnitt
94 - 95%, Lebensdauer des Kontaktes etwa 4 Wochen.

Die 10% geringe Ausbeute dürfte durch Anfangsverluste, die durch die Verwendung eines zu konzentriert vertriebenen und die Kapazität der Röhre ausgelöst werden, aus dem Kontakt herausfallen.

Die 10% hohe Ausbeute ist wahrscheinlich auf die Verwendung eines zu verdünnten und somit leichter löslichen Katalysators zurückzuführen.

Der Kontakt ist sehr empfindlich und kann leicht durch Verunreinigungen zerstört werden. Es ist daher ratsam, den Kontakt vor dem Gebrauch gründlich zu reinigen.

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium

Herrn Dr. Dr. AMBROZ

13.4.39 V der
Anlage

3. Stufe

	Maximal	Normal
Büroadien	180 Meter 250 kg/Std.	108 Meter 150 kg/Std.

- 1.) Bei der Zw.-Abteilung wurde angefragt, ob die notwendigen Mengen Formaldehyd vorhanden sind. Die Kapazität der Formaldehyd-Fabrik reicht auf alle Fälle aus. Die Lieferung des Methanols muss sichergestellt werden.
- 2.) Um den für unsere Anlage erforderlichen Acetylenbedarf sicherzustellen, wurde mit der Hauptwerkstatt Oppau vereinbart, einen modernen grösseren Acetylen Generator aufzustellen.
- 3.) Aller Voraussicht nach kann der zur Hydrierung dienende Wasserstoff dem Netz entnommen werden.

	Maximal	Normal
Kalorimetrie	100 Meter 1 Std. 100 - 100 kg/Std.	70 Meter 1 Std. 70 - 70 kg/Std.
Aufbereitung	200 Meter 1 Std. 200 - 200 kg/Std.	100 Meter 1 Std. 100 - 100 kg/Std.

	Maximal	Normal
1000 Liter zu Wasser	1000 Liter zu Wasser	1000 Liter zu Wasser
Autog.	400 " Benzolisch.	200 " Benzolisch.
200 " zu Gasometer	70 " zu Gasometer	70 " zu Gasometer
5 " zu 100 Liter Benzolisch.	5 " zu 100 Liter Benzolisch.	5 " zu 100 Liter Benzolisch.

- a) Wie lange dauert eine gleichzeitige Entfernung der Wasserdampfleitungen bei der Spülung?
b) Wie lange dauert eine verwechselliche Spülung, und der Prozess wird nicht so zeitig gestoppt, dass er nicht mehr geführt wird?

-/-

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium

Karlsruhe Dir. Dr. ANDREAS

13.4.39

IV der
Anlage

Anlage 2.

Leistung und Bedarf der Anlage.

Ig 606 1. Stufe 1,4-Butindiol

Kontakt- inhalt 2 cbm	Maximal	Normal
Butindiol	300 Moto 416 kg/Std. = 1000 kg/41% Lag.	180 Moto 250 kg/Std. 600 kg/Std.
Formaldehyd	208 Moto 100% 290 kg/Std.	125 Moto 174 kg/Std.
Acetylen	109,5 cbm/h	65,5 cbm/Std.

2. Stufe

	Maximal	Normal	
Butandiol	312 Moto 100% 435 kg/Std. 100%	187 Moto 261 kg/Std.	= 730 bzw. 435 kg in Lösung = 1010 kg bzw. 607 kg in Lag.
Wasserstoff Nullgas	240 cbm/Std.	146 cbm.	

Destillation.

in der Stunde sind absudestillieren:
Maximal

	Maximal	Normal
1010 kg in Lösung		607 kg in Lösung
d.s. 435 " Butandiol		261 " Butandiol
20 - 30 kg Butanol ⁺⁺)		15 - 12 kg Butanol
5 - 10 kg Propenol ⁺⁺)		4 - 7 kg Propanol

•) Die reiche Butanol wird abdestilliert bei Entfernung der Wasserdampftrennvorrichtung
bei der Hydrierung.

++) Die reiche Propenol wird unvermeidlich geringen, wenn der Propenolgehalt
in der ersten Stufe zu groß ist geführt wird.

-/-

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium

Berlin Dir. Dr. ANDREAS

13-4-39

VII der
Anlage

1. Anmerkung:

Um den genannten Termin einhalten zu können, ist es notwendig, dass die erforderlichen Arbeitskräfte zur Verfügung stehen. Nach der Aufstellung der Technischen Abteilung ist der Bedarf folgender:

1. Stufe	14 500 Arbeitstunden	=	240 Wochen
2. . .	11 000	=	180
3. . .	5 000	=	85
			<u>505 Wochen</u>
505 Wochen			= 84 Mann für 6 Wochen.

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.R.H.

Hauptlaboratorium

11.11.1939

11.11.1939

II der
Unterlagen

Airlockung

Fertigstellung

Zur Fertigstellung für die einzelnen Apparate ist in Arbeit und wird in etwa 16 Tagen fertiggestellt sein. Soweit schon heute unterschrieben steht, wird möglichst rasch nach der Beschaffung der Anzubauen in der ersten Stufe (Ventile, Rohrleitungen aus V2A) eine Vorzüglichung erwartet lassen. Es wurde festgestellt, dass an anderer Stelle in der Fabrik andere Apparate abgebaut vorhanden sind. Gegebenenfalls werden wir nur Beschaffung dieser Teile die Hilfe der Direktion in Anspruch nehmen. In Übrigen liegen die Termine soweit fest, dass am 1. Oktober 1939 mit dem Anlaufen der Apparatur gerechnet werden kann.

-/-

Durchschlag

117-204-108

K O D A K S A F E T Y
I G F A R B E N I N D U S T R I E A K T I E N G E S E L L S C H A F T L U D W I G S H A F E N A . R H.
Hauptlaboratorium

*Vertraulich 1,4-Butandiol durch kontinuierliche katalytische Hydrierung von
1,4-Butindiol (REPPE-Verfahren).*

*Büro Hauptlaboratorium zurück an
Betriebsvorschrift für die 36 l-Apparatur Lu 6.*

Der Ofen wird mit

36 l Kontakt No. 27538 (enthaltend 15% Ni, 5% Cu, 0,6% Cr, Bimsstein) gefüllt und der Katalysator jeweils im Ofen bei 310°C im Wasserstoffstrom reduziert. Nach beendigter Reduktion werden bei ca. 200°C 200 Atm. Wasserstoff aufgepresst und der Wasserstoff im Kreislauf durch das System gepumpt. Mit Hilfe einer Druckwaage misst man die in der Stunde im Kreislauf gepumpte Menge Wasserstoff, die 700 - 800 l/Std. bei 200 Atm. betragen soll.

2,8 kg Butindiol (100%ig) in ca. 35%iger wässriger Lösung ($P_{\text{H}_2} = 6$) zugepumpt und die bei der stark exothermen Reaktion auftretende Temperatursteigerung durch den Wasserstoffkreislauf bzw. Minderung der Außenheizung geregelt. Die Temperatur soll zweckmäßig im oberen Teil des Ofens $40 - 50^{\circ}\text{C}$ nicht übersteigen und am Anfang des Ofens bei $90 - 95^{\circ}\text{C}$ liegen.

Die hydrierte Lösung wird in einem Hochdruckabscheider aufgefangen und jede Stunde in ein Fass entspannt.

Die Aufarbeitung der hydrierten Lösung durch Destilla-

-/-

07000000
Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium

tion wird in zwei Stufen vorgenommen und zwar werden
in einer Kolonne die Alkohole und das Wasser abde-
stilliert und das Butandiol dann im Vakuum fraktio-
niert.

Ausbeute: 90 - 92% der Theorie.

A. Schubert

Durchschlag

Iu., den 29. 3. 1939 Dr.Sz/E.

1.4-Butandiol durch kontinuierliche katalytische Hydrierung von
1.4-Butindiol (REPPE-Verfahren).

Betriebsvorschrift für die 36 l-Apparatur Lu 6.

Der Ofen wird mit

36 l Kontakt No. 27538 (enthaltend 15% Ni, 5% Cu, 0,6% Cr, Bimsstein) gefüllt und der Katalysator jeweils im Ofen bei 310°C im Wasserstoffstrom reduziert. Nach beendigter Reduktion werden bei ca. 200°C 200 Atm. Wasserstoff aufgepresst und der Wasserstoff im Kreislauf durch das System gepumpt. Mit Hilfe einer Druckwaage misst man die in der Stunde im Kreislauf gepumpte Menge Wasserstoff, die 700 - 800 l/Std. bei 200 Atm. betragen soll. Sodann werden bei einer Ofentemperatur von 60 - 65°C 2,8 kg Butindiol (100%ig) in c.a. 35%iger wässriger Lösung ($p_H = 6$) zugepumpt und die bei der stark exothermen Reaktion auftretende Temperatursteigerung durch den Wasserstoffkreislauf bzw. Minderung der Aussenheizung geregelt. Die Temperatur soll zweckmäßig im oberen Teil des Ofens 40 - 50°C nicht übersteigen und am Ausgang des Ofens bei 90 - 95°C liegen.

Die hydrierte Lösung wird in einem Hochdruckabscheider aufgefangen und jede Stunde in ein Fass entspannt.

Die Aufarbeitung der hydrierten Lösung durch Destilla-

- 2 -

tion wird in zwei Stufen vorgenommen und zwar werden in einer Kolonne die Alkohole und das Wasser abdestilliert und das Butandiol dann im Vakuum fraktioniert.

Ausbeute: 90 - 92% der Theorie.

of. Solms

2

- 9. Jan. 1943

Notiz über eine kontinuierliche Destillation von
1,4-Butanediol in der Butanoldestillation Schkopau 2. 50.

Aufenthalt Dr. Müller vom 22.-29.9.1942

Dr. Niemann z. Verbl.

L.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

— 1 —

卷之三

10

Notiz über eine kontinuierliche Destillation von 1,4-Dioxan-
diole in der Butanoldestillation Kokopau A 30.

Für das kontinuierliche Destillieren von 1,4-Sulfadiol wurde in Schlo A 30 zusätzlich eine Wasserkolonne aufgestellt, die nur mit einem Boden versehen war.

Die Butolkonzentration der zugeführten Lösung musste aus Gründen der Speicherbarkeit oft gewechselt werden, wobei butanolfreie und auch butanolhaltige Lösung abwechselnd verwendet wurden.

Die Wasserkolonne Ia wurde ohne Rücklauf gefahren; der Bumf enthielt in Mittel noch 20% Wasser. Aus dem Destillat wurden 1,34% Organisches (Siedepunkt -48°C) ausgespalten. Nach einer späteren Mitteilung von Schkeppau, handelt es sich bei den Ausgangszusammen vorwiegend um 1,4-Butanediol. Die Kolonne Ia wird nunmehr mit einem zweiten Boden versehen und mit Rücklauf gefahren werden. Insgesamt wurden 392 t Rohlösung verarbeitet und 166 t Reinbutanediol destilliert. Der Heizdampfdruck in den Wiederkochern stieg um etwa 0,5 at an. In den Rohren der Verdampfer hatte sich Kieselstreu von über 1 mm Schichtdicke abgelagert.

In der Vakuum-Kolonne II wurde das restliche Wasser abgetrieben und das Destillat über einen Wasserstrahler aus dem Ablaufrohr des Kondensators abgenommen, als Rücklauf wurde Destillat von der Kolonne Ia zugeföhrt.

In der Kolonne III wurde der Butandiol-Verlauf und in Kolonne IV das Reinhutandiol über Kopf destilliert.

Pumpen: Alle Kreiselpumpen mit Ausnahme einer Kolbenpumpe zum Abdichten des Destillationsrückstandes. Die Pumpen arbeiteten zuverlässigstellend, außer den Pumpen, die den Anfang der Kolonne II zur Kolonne IV fördern; hier wurden laufend die Leckagen entdeckt, was ein Abreißen des Plausigkeitsfadens zur Folge hatte.

REFERENCES

I.G.FARBEN I.G.FARBNINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

Dr. H. G. KR.

9.1.43

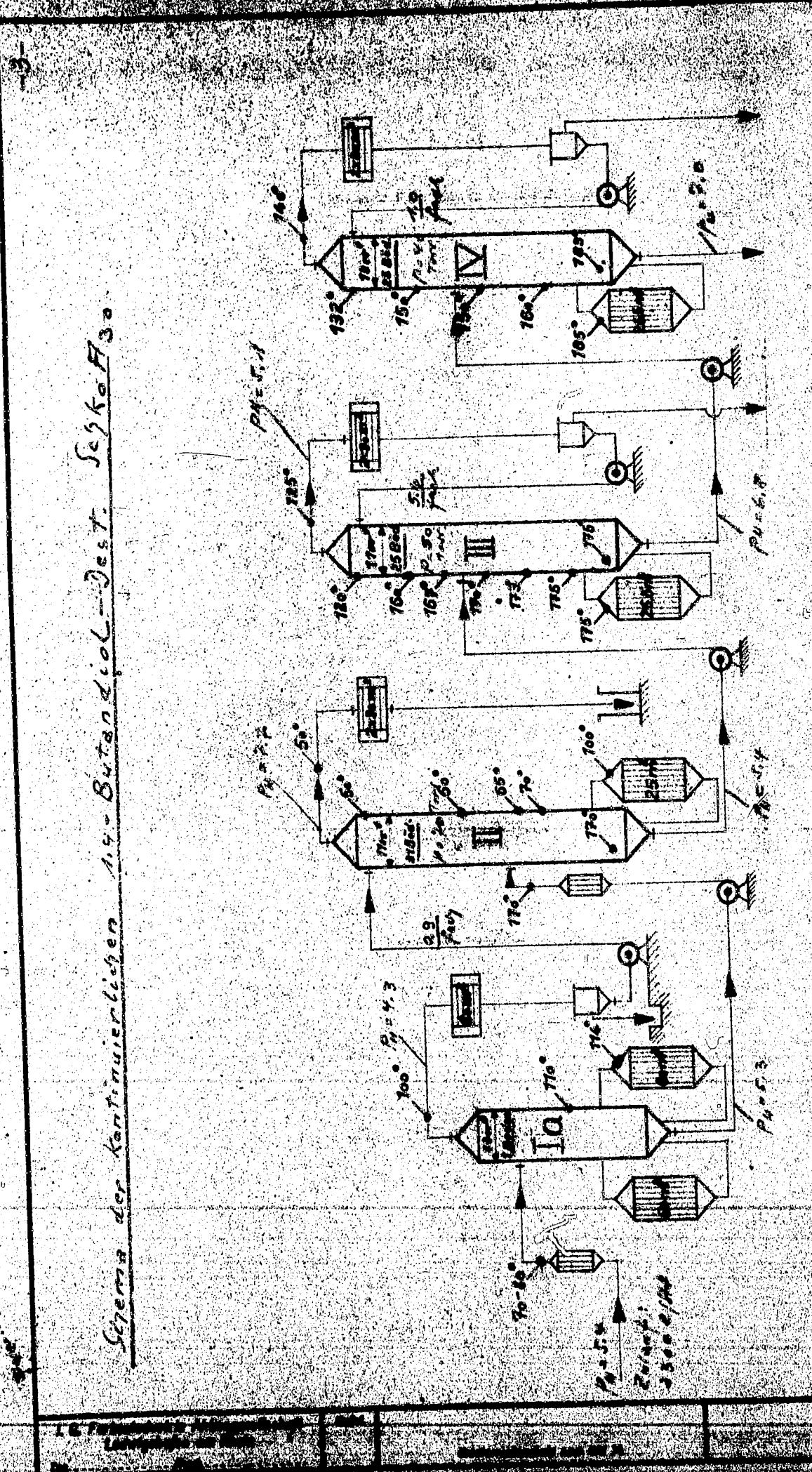
2

Korekttechnik:

Stattliche Kolonnen wurden von Hand gefahren.

Aus dem Schema und den Tabellen sind Rücklaufverhältnisse, Temperaturen in den Kolonnen und analytische Werte zu entnehmen.

Schemazeichnung 1.5 - Buten dien - best. Sektion 3.2



I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium 30.10.1944

6.1.4

Abbildung 10

Ref.	Zeit	Vorw.	Säure	Methanol	Alkohol	Ketone	Diacetyl	Diacetyl	Diacetyl	Diacetyl	Diacetyl	Diacetyl	Summe	
													1	2
22.9.	14.5	70	102	110	90	2 706 100	21	1,1	740	2,0	72			
23.	9.10.	94	111	112	105	2 532 512	16	1,0	740	2,1	75			
23.	15.10.	73	103	107	92	2 636 604	17	1,4	760	2,3	70			
24.	9.10.	76	112	110	93	2 591 937	36	1,1	744	2,6	70			
24.	15.10.	60	113	114	104	2 571 100	21	1,3	744	2,6	46			
25.	10.10.	89	114	112	107	2 510 914	23	1,7	740	2,7	53			
25.	15.10.	60	112	112	106	3 014 218	37	1,9	731	2,7	52			
27.	14.10.	70	107	106	92	2 636 604	21	1,4	750	2,0	57			
28.	9.10.	72	110	109	100	2 424 600	27	1,4	746	2,3	67			
29.	15.10.	70	114	114	100	2 450 600	35	2,5	747	2,8	42			
29.	14.10.	72	113	113	100	2 513 240	31	2,5	742	2,2	43			
29.	10.10.	71	112	112	100	2 424 240	31	2,5	732	2,2	53			
30.	7.10.	70	105	106	100	2 243 700	32	1,8	731	2,7	53			
31.	22.9.	72	103	103	100	2 140 602	28	2,0	740	2,3	53			
31.	6.10.	71	105	102	100	2 225 722	34	2,0	740	2,4	53			

Abbildung - 2000 mg/Std. Distillat = 1110 mg/Std. R = 0

R = 30 mg/Std.

Abbildung 11

Ref.	Zeit	Vorw.	Säure	Reaktion				Methanol	1/Std. Methan	Ketone	Diacetyl	Diacetyl	Diacetyl	Summe	
				1	2	3	4							1	2
22.9.	12.9.	117	101	98	82	32	98	60	400	47	76	770	596		
23.	9.10.	105	125	98	86	85	98	67	400	41	52	520	593		
23.	15.10.	103	100	72	74	77	68	67	400	52	58	54	548		
24.	9.10.	102	103	52	53	57	63	68	400	27	33	107	514		
24.	15.10.	102	103	67	76	78	66	67	400	31	36	110	516		
25.	10.10.	104	102	27	33	35	62	63	400	25	28	370	500		
25.	15.10.	107	107	60	58	58	61	60	400	24	31	100	515		
26.	15.10.	107	107	52	50	50	53	52	400	24	32	105	510		
27.	14.10.	102	102	52	50	52	54	52	400	24	31	100	512		
28.	15.10.	101	103	52	49	52	54	52	400	24	31	100	514		
29.	7.10.	102	102	52	45	57	46	51	400	24	36	370	500		
30.	14.10.	101	102	52	47	52	47	51	400	24	31	370	500		
31.	15.10.	101	102	72	68	70	65	64	400	25	25	360	504		
31.	7.10.	102	102	72	71	70	72	72	400	25	47	360	504		
32.	15.10.	102	102	72	74	72	72	73	400	24	34	370	502		

R = 400 mg/Std. T = 0,004 mg/Std.

R = 200 mg/Std.

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. M. H. P.

9.1.43

5

Kolonne III

Dat.	Zeit	Sumpf	Wieder- aufk.	Soden					Über- gang	1/Std.	Gas:	Ablauf:	Volumen	% v. über Kond.	Rein- butol	Destillat		
				5	6	7	8	10								Ep., °C	Oxybutyl H.O	P ₄
22.9.	14.00	154	172	78	66	84	73	74	73	56	39	-	20	26	-	4,6		
23.	9.00	172	173	171	169	169	169	167	160	74	137	276	19	26	-	702	-28	4,8
23.	15.00	174	173	172	169	169	169	167	159	75	139	350	19	29	698	3,5		
24.	9.00	170	173	170	167	167	167	167	148	56	97	280	19	29	688	6,1		
24.	13.00	172	174	172	170	170	164	112	56	113	276	1800	18	30	686	-12	10,9	
25.	10.00	175	176	174	171	171	171	168	154	46	72	276	20	26	692	7,5	7,0	
26.	15.00	175	176	175	175	172	172	169	163	106	151	4500	20	33	692	706	5,5	
27.	14.00	174	175	173	170	170	170	167	160	113	146	695	20	33	704	712	11,0	
28.	7.00	174	175	173	170	170	170	165	160	115	148	695	-	700	714	8,0	9,3	
28.	15.00	173	174	171	170	170	169	165	160	138	148	276	22	32	604	686	5,1	
29.	7.00	177	178	175	173	173	173	173	169	162	125	620	20	33	616	710	10,2	
29.	15.00	176	177	175	173	174	172	168	128	90	126	695	20	32	598	690	-	
30.	7.00	179	177	174	174	174	174	169	161	52	95	392	17	32	534	706	6,6	
30.	15.00	170	174	170	167	167	167	164	150	73	135	392	19	37	652	666	10,0	
1.10.	6.30	178	178	176	176	176	176	172	160	84	148	392	20	30	680	704	5,0	

Destillat = 24 kg/Stdt. R = 5,6 l/min

R = 0,4 l/min

Kolonne IV

Dat.	Zeit	Sumpf	Wieder- aufk.	Soden					Über- gang	1/Std.	Volumen	ablauf:	Analysen von Destillat:					
				6	10	12	14	19					Rein- butol	Ep., °C	Oxy- butyl- alcoh.	Siede- punkt H.O	Rein- butol	
22.9.	14.30	161	92	98	67	82	84	86	66	49	-	14	26	7 602	900	16,0	0,7	
23.	9.00	163	150	150	126	151	150	143	119	133	775	725	20	57	7 602	800	18,0	0,6
23.	15.00	171	174	163	123	158	157	149	130	140	730	725	24	50	7 602	900	18,4	1,0
24.	9.00	170	162	168	150	163	169	156	140	143	730	724	26	59	7 902	900	18,7	-
24.	13.00	180	184	164	125	156	157	152	153	143	730	724	34	58	7 922	900	18,0	0,29
25.	10.00	160	163	166	125	160	156	153	158	142	730	705	25	61	7 922	900	18,0	0,2652
26.	15.00	181	155	165	123	158	156	152	120	135	730	705	26	62	7 922	800	18,3	0,20
27.	14.00	182	165	165	125	163	156	152	124	158	730	705	25	73	7 922	800	17,7	0,54
28.	15.00	170	172	153	123	156	157	152	130	142	730	705	25	65	7 922	900	17,0	0,34
29.	7.00	160	166	162	123	157	156	150	132	146	730	712	23	66	7 922	800	17,7	0,33
29.	14.00	160	164	167	150	162	160	156	146	146	730	705	23	67	7 922	900	18,0	-
30.	22.30	162	168	162	125	156	156	150	134	140	495	695	26	68	8 016	400	18,05	1,2
30.	7.00	154	156	156	125	156	156	149	125	133	495	715	26	69	8 027	400	17,0	-
30.	22.00	162	163	161	125	155	156	151	136	139	495	730	26	70	8 022	300	18,0	0,61
1.10.	6.30	152	165	150	126	156	153	150	134	140	495	720	26	71	8 022	300	18,0	0,22

Destillat = 24 kg/Stdt. R = 5,6 l/min

R = 0,4 l/min

R = 1,7 l/min

Bilanz

Datum	Rohbutandiol			Vorlauf				Reinbutandiol			Rückstand				Wasser + Butanol ber. kg
	Ltr.	g	kg	Ltr.	g	kg	% v.R. in- butol	Ltr.	g	kg	Ltr.	g	kg	% v.R. in- butol	
24. - 26.9. 7,00 - 7,00	110 700	1,012 b/22°	111 927	3 595	1,02 b/34°	3 672	8,3	44 750	0,985 b/57°	44 030	6 660	1,07 b/33°	7 115	16,1 (I)	57 110
25. - 27.9. 7,00 - 7,00	52 600	1,032 b/16°	54 180	2 300	1,018 b/30°	2 341	11,3	20 900	0,99 b/60°	20 691	3 010	1,088 b/29°	3 264	15,7 (II)	27 684
27. - 28.9. 7,00 - 7,00	55 200	1,014 b/21°	56 000	1 600	1,005 b/40°	1 615	8,1	20 100	0,98 b/68°	19 900	3 000	1,07 b/42°	3 220	16,6 (III)	31 265
28. - 29.9. 7,00 - 7,00	53 700	1,028 b/19°	55 200	1 600	1,085 b/41°	1 615	12,2	13 500	0,98 b/68°	13 220	13 400	1,06 b/55°	14 200	107,0 I	26 165
29. - 30.9. 7,00 - 7,00	55 100	1,012 b/20°	55 800	900	1,02 b/34°	920	3,6	25 700	0,99 b/63°	25 540	973	1,092 b/80°	1 062	4,2	
30.9.-1.10. 7,00 - 7,00	57 500	1,018 b/18°	58 635	1 700	1,023 b/36°	1 740	10,4	17 000	0,98 b/67°	16 660	1 507	1,06 b/55°	1 597	9,6 (IV)	
Gesamtmenge	384 800		391 742	11 695		11 903	8,5	140 041		28 550		30 458	21,8 I	(Mittel von I, II, III, IV = 14,5%)	
Gesamtmenge mit- Herrn Brett er- mittelt	483 900			15 100			9,7	156 200			30 188			19,2	

Analysen

Nr.	Probe		Inhalt	% Butol	% Rückstand	% H ₂ O	C Z.	Jodzahl	Ep.	OH-Zahl	OCH ₃									
	wann genommen?																			
	Datum	Zeit																		
7 025/1	24.9.	18,00	Vorlauf (Dest.Kol.III)																	
7 027/1	24.9.	18,00	Rohlösung	52,11	1,49	0,16	39,0	1,2	17,8	1194	0,5									
7 028/1	24.9.	18,00	Rückstand (Sumpf Kol.IV)	39,0	60,83	0,12	7,0	3,9		1121										
8 21/1	26.9.	14,30	Wasser (Destillat Kol.II)																	
8 21/2	26.9.	14,30	Wasser (Destillat Kol.Ia)																	
7 031/1 & 2	26.9.	16,00	Wasser (Destillat Kol.Ia)																	
7 026/1	29.9.	10,00	Reppo - Butanol																	
7 029/1	28.9.	15,00	Rückstand (Sumpf Kol.IV aus Kesselwagen 545 761)	55,6	44,1		1,6													
7 030/1	26.9.	14,00	Vorlauf (Destillat Kol.III)																	
7 032/1	1.10.	12,00	Vorlauf (Gesamtdurchschnittsprobe)																	
7 034/1	1.10.	12,00	Rückstand (Durchschnitt vom 26.9. bis 1.10.)	24,5	75,5		10,5	7,5		1050	4,3									

Bemerkung: Der gesamte Vorlauf enthält 23,4% H₂O und mithin verringert sich die Menge um 2%. Außerdem sind im Vorlauf noch über 50% Butandiol enthalten, sodass schliesslich der Anteil an Gesamtvorlauf 2-3% beträgt. In Rückstand sind noch 24,5 bzw. 55,6% Butandiol enthalten, das sind im Mittel: 0% $\frac{14,5 \times 40}{100} = 5,8$; $14,5 - 5,8 = 8,7\%$ R. Für eine durchschnittlich 32%ige Rohlösung wären das $\frac{8,7 \times 32}{100} = 2,8\%$ Rückstand.

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. K. Kippe

9.1.42

Von destilliertem 1,4-Dioxinol wurde in Abmessungen nach LU
verschickt.

Angabe		E_20	C Z.	Jodzahl	OF
inkauf	nr.				
25.9.42	595 504	0,24	5	0,6	1 226
27.9.42	595 503	0,25	4	0,3	1 225
2.10.42	514 037	0,32	5	0,2	1 227
3.10.42	595 929	0,32	6	0,6	1 222
9.10.42	595 610	0,26	7	0,5	1 224
27.10.42	515 576	0,61	4	0,6	1 200
11.10.42	596 627	0,3	5	0,3	1 216

ppk Müller
Möhringen
Herrmann

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

Dr. W. H.P.

9.1.43

Das destillierte 1,4-Diaminol wurde in Konserven nach LU
verschickt.

Waren		E. O.	S.Z.	Jahreszeit	OF
Ankunft	Nr.				
25.9.42	595 504	0,24	5	0,6	1 226
27.9.42	595 503	0,25	4	0,5	1 225
4.10.42	514 037	0,32	5	0,2	1 227
4.10.42	595 929	0,32	6	0,6	1 222
6.10.42	595 618	0,26	7	0,2	1 224
13.10.42	515 576	0,51	4	0,6	1 200
11.10.42	596 627	0,3	5	0,2	1 216

per Müller
(Möhringen)
a. S. (Krammer)

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Ludwigshafen a/Rh., den 10. April 1942
Dr. He/Ri.

DR. Niemann

A k t e n n o t i z Nr. 43.

Betreff: Ersatz von Amphoseife durch neue Emulgiermittel.
Prüfung von Probe 9515/U (Amphoseife 18 aus Rapsöl).

Die Prüfung obiger Amphoseife in unserem Standardansatz ergab folgende Werte:

Versuch:	Emulgator:	Zeit:	Koagulat:	k-Wert:
B 3015	9515 / U	6 Std.	1,5 g	77
Vergleichsversuch mit Betriebsware		7-10"	1	78 - 82

Die Amphoseife 9515/ U ist im diskontinuierlichem Kleinversuch der Betriebsware völlig gleichwertig.

Ø an TH-Abteilung

gez. Herrle

" F(ikentscher)

" R(eppe)

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium

DR. WILHELM HERRLICH

Dr. He/Na.

21. 2. 1942

Aktennotiz.

Betreff: Ersatz von Amphoseife 18 durch neue Emulgiermittel.

Prüfung der Amphoseifen:

9368/U (aus Stearinäure)
9347/U " Stearylalkohol Hauptlabor.)
9346/U " Tridecylalkohol)
9350/U " Tierkörperfett)
9348/U " gereinigten Tierkörperfett)
9349/U " Olivenöl, paraffinfrei)

Bei der Prüfung dieser Produkte in unseren Standardensatz erhalten wir folgende Werte:

Versuch	Emulgator	Zeit	Koagulat	k-Wert
B 2950	9368/U	5,5 Std.	3 g	76
B 2951	9347/U	7 "	5 g	75
B 2952	9346/U	25 "	150 g	72
B 2953	9350/U	7,5 "	1 g	79
B 2954	9348/U	5,5 "	5 g	72
B 2957	9349/U	11 "	25 g	77
Vergleichsversuch mit Amphoseife 18		7-10 "	1 g	78-82

Aus dem Rahmen, der an Amphoseife 18 zu stellenden Forderungen fallen lediglich 9346/U und 9349/U heraus. Die geringe Emulgierwirkung der Probe 9346/U führen wir auf die verzweigte und kurze Kette des Emulgators zurück. Auffallend ist die verhältnismäßig hohe Koagulatbildung bei der paraffinfreien Amphoseife 9349/U, besonders verglichen mit der früher untersuchten paraffinhaltigen Probe Zsch 41/168. Nach den vorliegenden Versuchen scheint ein gewisser Paraffingehalt der Amphoseife von günstigen Einfluss auf Emulgierwirkung bei der Ige- litpolymerisation zu sein. Die Klarheit des Polymerisats wird durch das Paraffin nicht beeinträchtigt.

gen. Herrlic

" R(eppe)

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Jo/Fr.

21. Januar 1942. 1

Aktennotiz:

Über die R₂-Einstellung und die damit in Zusammenhang stehenden Abgasmengen und Acetylenausbeuten in der Butindiolsynthese.

Da das Acetylen für die Butindiol-Reaktion stets eine gewisse Menge Inertgas mit sich führt, ist es erforderlich, einen Teil des Acetylen als Abgas aus der Reaktion zu entfernen, um eine Anreicherung der Inertgase zu vermeiden. Die Butindiol-Reaktion ist von der Acetylenkonzentration abhängig. Erfahrungsgemäß ist zur Erzielung einer annehmbaren Reaktionsgeschwindigkeit bei den augenblicklich zur Anwendung kommenden Temperaturen und Kontaktten eine mindestens 80%ige Konzentration aufrechterzuerhalten. Die folgenden Überlegungen sind für eine Konzentration von 93% ange stellt, wobei sich also das Inertgas im Ofen bis auf 7% anreichte. Die Berechnungen für alle anderen Konzentrationen lassen sich entsprechend durchführen und sind in Tabelle 10 und 11 zusammengestellt. Für Lu und Schkopau kann man mit einem Inertgasgehalt von 0,5%, für B III mit 1% rechnen (vgl. Tabelle 1).

Tabelle 1.
Frisch - Acetylen.

	Lu (lt. Analyse vom Untersuchungslabor.)	Schkopau (lt. Sohrb. vom 14.6.1940)	B III (voraussichtliche Werte)
CO ₂	< 0,1	0,05	< 0,1
CO	< 0,1	0,1	< 0,1
O ₂	< 0,1	0,06	< 0,1
H ₂	< 0,1	0	< 0,1
H ₂	0,4	0,4	0,9
gen. K.W.	< 0,1	0,02	< 0,1
C ₂ H ₂	99,5	99,5	99,0

in Gendorf auch 99,5%

Die Tabelle 2 zeigt die bei den angewandten Frischgasmengen notwendigen Abgasmengen in cbm und % vom Frischgas.

-/-

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr.Jo/fr.

21.Jan.1942.

2

Tabelle 2.

Abgas infolge von Inertgas.

Anlage	Butindiol Mol/h	Frischgas n. cbm/h	davon Inertgas cbm	93%iges Abgas n.cbm	% vom Frisch- gas
606	~ 1	25,4	0,13	1,8	7,1
B 31 bei einer Prod.v. 1:1	6	158	0,79	11,3	7,1
B III 1 Ofen	10,7	301	3,0	43	14,3
B III 6 Öfen	64	1806	18,0	258	14,3

Die für die Aufrechterhaltung der gewünschten Acetylenkonzentration von 93% nötige Abgasmenge beträgt also 7 bzw. 14% des Frischgases. Dieses Abgas ist bei den augenblicklich gegebenen Kontaktaktivitäten und den angewandten Temperaturen unvermeidbar. Selbstverständlich wird beim Arbeiten mit z.B. 80%igem Acetylen die Abgasmenge entsprechend kleiner.

Praktisch kommt man aber mit dieser Abgasmenge nicht aus, da sich aus dem zur Neutralisation des technischen Formaldehyds (p_H etwa 2,5) verwendeten Natriumbicarbonat eine gewisse Menge Kohlensäure entwickelt, die zusätzlich noch aus der Reaktion zu entfernen ist. Je nach dem gewünschten p_H werden wechselnde Mengen Bicarbonat zugegeben. Für ein p_H von 6,5 - 7 sind 700 g pro cbm Zulauflösung, für ein p_H von 5,5 etwa 500 g erforderlich. Die daraus entstehenden Kohlensäuremengen und daher zusätzlich erforderlichen Abgasmengen sind in den Tabellen 3 und 4 zusammengestellt.

Tabelle 3.

Abgas infolge der zusätzlichen Anwesenheit von Kohlensäure bei
 p_H 6,5 - 7,0.

Anlage	NaCO ₃ g/h	Entwickelte Kohlensäure g	Unvermeidli- ches Abgas n. Tab. 2 cbm	Gesamt- Fremdgas cbm	Gesamtgas cbm	% von Frisch- gas
606	181	95	0,049	1,8	0,13	2,6
B 31 (f. R.H.)	1120	588	0,300	11,3	0,79	13,6
B III (1 Ofen)	1920	1010	0,514	43	3,0	50,0
B III (6 Öfen)	11500	6050	3,08	258	18,0	300,0

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dx.Jc/Fr.

21.Jan.1942. 3

Tabelle 4.

Abgas infolge der zusätzlichen Anwesenheit von Kohlensäure bei
Py-Zell-

Anlage	NaHCO ₃ /h	Entwickelte Kohlensäure g	n. gbm 0	Unvermeidli- ches Abgas s. Tab. 2 obm	Gesamt- Fremd- gas cbm	Gesamtabgas cbm	% von Frisch- gas
606	128	68	0,074	1,8	0,13	0,164	2,9
B 31 z. Prod. 1:	795	415	0,195	11,5	0,79	0,985	14,0
B III (1 Ofen)	1370	718	0,365	43	3,0	3,365	48
B III (6 Öfen)	8240	4310	2,20	258	18,0	20,2	290

Aus den Tabellen ist zu ersehen, dass durch die Kohlensäure eine zusätzliche Abgasmenge von nur 3 bzw. 2% vom Frischgas hinzukommt, die vermeidbar wäre, wenn es gelänge, ohne den Zusatz von Natriumbicarbonat auszukommen, bzw. das Bicarbonat durch andere Substanzen zu ersetzen. Die Frage des Abgases mündet also in die Frage der p_H-Einstellung.

Am zweckmäßigsten wäre es also, den Säuregehalt durch keinerlei Zusätze zu beeinflussen. Bei dem p_H von < 3 beginnt aber eine leichte Säurezerstörung des Kupferacetylids, wodurch die Kontaktwirkung im Laufe der Zeit herabgemindert wird. Eine gewisse Abschüttigung ist also nicht zu umgehen. (Nach unseren Versuchen ist es zweckmäßig ein p_H von 5-6 einzuhalten). Es bleibt noch die Möglichkeit, statt Natriumbicarbonat Puffersubstanzen, wie Natriumacetat oder Dimatriumphosphat, zuzugeben. Damit könnte gleichzeitig erreicht werden, dass das p_H, das von 5-6 bis etwa 3,0-3,5 abnimmt, im Verlaufe des Ofens konstant gehalten wird, was aus folgendem Grunde ganz besonders wichtig ist. Die letzten Versuche haben stets im unteren Ofendrittel eine Verstopfung des Kontaktes gezeigt, auf die schon im "4. Bericht über die Butindiolherstellung in der technischen Versuchsanlage Lu 606" vom 17. Dez. 1941 auf Seite 4 hingewiesen wurde. Es ist anzunehmen, dass die Verstopfung durch Kieselstoffsablagerung hervorgerufen wurde, indem die Kieselstoffsäure im der oberen Ofenhilfe nicht oder kolloidal beim p_H 3-7

-/-

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Jo/fr.

21.Jan.1942. 4

herausgelöst wurde und sich beim $p_H < 4$ wieder abscheidet. Diese Abscheidung kann vermieden werden, wenn im Ofen keine p_H -Änderung stattfindet, das Nachstauen z.B. durch Puffersubstanzen wieder ausgeglichen wird. Es ist versucht worden, das Nachstauen durch Vermischen des Kontaktes mit Marmor zu verhindern, jedoch nur mit geringem Erfolg und einer zusätzlichen Bildung von Kohlensäure. Darum wurde von der Marmorbeimischung wieder abgesehen.

Die Versuche mit Puffersubstanzen hatten also den doppelten Zweck, einmal die Bildung von Kohlensäure zu vermeiden, zum anderen ein konstantes p_H im Ofen aufrechtszuhalten, bzw. die p_H -Änderung auf ein Minimum zu beschränken. Als Puffersubstanzen wurden Dinatriumphosphat und Natriumacetat verwendet und die Versuche in einem kleinen 1,5 Ltr.-Versuchsofen und der kleineren Anlage in 606 ausgeführt.

In 1,5 Ltr.-Ofen wurden die in der Tabelle 5 zusammengefassten p_H -Änderungen beobachtet. Die Zulauflösung wurde mit Wasser verdünnt.

Tabelle 5.
 p_H -Änderung bei Verwendung von Puffersubstanzen im 1,5 Ltr.-Ofen.

Puffersubstanz	Menge %	entspricht % NaHCO_3	Zulauf p_H	Austrag p_H	Erfolg
Natriumacetat	0,1	0,06	4,8	3,7	-
	0,15	0,09	4,7-4,9	4,1-4,4	x
	0,2	0,12	5,0	4,2	x
Dinatriumphosphat	0,1	0,047	4,7	3,9	-
	0,2	0,095	6,0	5,8	-

Man ersieht also, dass 0,15 bis 0,2 % Natriumacetat den Durchgang des p_H durch den kritischen Wert 4,0 verhindern, während die Löschung mit Dinatriumphosphat noch nachstaut.

In 606 Ltr.-Ofen in Lu 606 wurden die in der Tabelle 6 zusammengestellten Werte gemessen. Der Zulauf wurde zum Teil mit Wasser, zum Teil mit Propryglyalkohol angesetzt.

-/-

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Jo/Fr.

21. Jan. 1942 5

Tabelle 6.

p_H-Änderungen bei Verwendung von Puffersubstanzen im 700 Ltr.-Ofen.

Puffersubstanz	Menge %	Zulauf p _H	Austrag p _H	Erfolg
Natriumacetat	0,1	3,9	3,7	-
	0,16	5,8	4,2	x
Dinatriumphosphat	0,13	6,8	4,1	x
	0,2	6,7	4,2	x

In diesen Versuchen zeigt sich in Bezug auf Natriumacetat dasselbe Ergebnis, dass 0,1% sicher zu wenig sind, während bei 0,16% die p_H-Änderung bei 4,2 aufgehalten wird. Die Ergebnisse mit Dinatriumphosphat liegen günstiger als im kleinen Ofen, wurden aber nur über kurze Zeit gefahren, sodass sie noch nicht als absolut sicher angesehen werden können.

Im Hinblick auf die Abgasfrage ist es also in jedem Falle vorteilhaft, Natriumbicarbonat durch eine andere p_H-einstellende Substanz zu ersetzen, sofern durch sie keine Störungen in den folgenden Stufen hervorgerufen werden. Ein völliges Fortlassen aller p_H-einstellenden Substanzen halten wir bei dem gegenwärtigen Stand der Erkenntnisse für unzweckmäßig.

Es ist noch zu erwähnen, dass sich aus diesen Zusätzen eine wichtige Konsequenz für die Tetrahydrofuranstufe ergibt. Der Phosphorsäuregehalt der Butandiollösung nach der Vorfällerung entspricht 0,07 %, sofern in der Butindiolstufe 0,1% Dinatriumphosphat zugegeben wurden. Es wäre infolgedessen nicht mehr nötig, neue Phosphorsäure zuzuführen.

Es ist zweckmäßig diese Abgasmengen im Hinblick auf die Acetylenausbeute zu betrachten, insbesondere unter Berücksichtigung der noch durch Undichtigkeiten und die Löslichkeit des Acetylen in der Butindiollösung verlorengehenden Acetylenmengen.

Das durch Undichtigkeiten verlorengehende Acetylen ist für die drei Butindiol-Anlagen in der Tabelle 7 angegeben, wobei die Bedingung der Dichtigkeitsprüfung (maximal 1/10 Atm. Abnahme in einer Stunde) zu Grunde gelegt ist.

-/-

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Jo/fix.

21.Jan.1942. 6

Tabelle 7.

Durch Undichtigkeit verlorengehendes Acetylen.

Anlage	Gassvolumen dm³	Verlust dm³	% des Frischgases
606	2,5	0,25	1
B 51	15	1,5	1
B III (1 Ofen)	53	3,3	1,1
B III (6 Ofen)	198	19,8	1,1

Dieser Verlust ist unvermeidbar. Die Werte dürften aber für Schkopau und B III infolge der Verwendung von Elmwopumpen mit ihren im allgemeinen undichten Stoffbüchsen merklich zu tief gelegen sein.

Die den Ofen verlassende Lösung lässt pro Volumeneinheit das 1,5-fache Volumen an Acetylen (gemessen in n. dm³). Die Lösungen aus Heiss- und Kaltabscheider werden in besonderen Kolonnen ausgegast, in denen das Acetylen 95-98%ig weggelassen. Die entsprechenden Werte sind in Tabelle 8 zusammengestellt, die für B III auch die aus dem Elmwasser auszugasenden Acetylenmengen enthält.

Tabelle 8.

Ausgegastes Acetylen aus Heiss- und Kaltabscheidern.

Anlage	gelösten Acetylen dm³	% vom Frischgas	Acetylen aus Elmwasser dm³	% vom Frischgas
606	0,453	1,8	-	-
B 51	2,72	1,7	-	-
B III (1 Ofen)	4,85	1,6	0,400	0,15
B III (6 Ofen)	29	1,6	2,4	0,15

Es ergeben sich also insgesamt Abgasverluste, die in Tabelle 9 zusammengestellt sind.

-/-

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Jo/FK.

21.Jan.1942. 7

Tabelle 9.
Acetylenverluste.

% vom Frischgas 1) siehe nächste Seite

Anlage	Undichtigkeit	Ausgasung und Elmo-wasser	Abgas im Ofen	Summe	Maximale Acetylenausbeute ohne Abgaswäsche
606 ohne CO ₂ mit CO ₂	1	1,8	7 10	9,8 12,8	90,2 87,2
B III	*	1	1,8	7 10	90,2 87,2
B III 1 Ofen	*	1,1	1,75	14 17	81,15 80,15
B III 6 Ofen	*	1,1	1,75	14 17	81,15 80,15

Es ist nicht zu erwarten, dass die in der letzten Spalte angegebenen Ausbeuten überschritten werden. Eher dürften sie, insbesondere bei der Verwendung von Elmospumpen, noch niedriger liegen. Die Tabelle zeigt, dass die Vermeidung der Kohlensäure nur eine geringe Ausbeutesteigerung mit sich bringt.

Da der Anteil des Abgases am Ausbeuteverlust beträchtlich ist, so liegt es nahe, zu versuchen, durch Verminderung des Abgases die Acetylenausbeute zu steigern. Dies ist jedoch nur möglich, wenn man mit geringerem Acetylenanteil fährt. Die für die 93, 86, 79 und 72%ige Abgaskonzentration erforderlichen Abgasmengen für die B.III-Anlage bei einem Inertgasgehalt von 1% sind in der Tabelle 10 zusammengefasst.

Tabelle 10.
Maximal erreichbare Ausbeuten bei verschiedenen Acetylenkonzentrationen bei einem Inertgasgehalt von 1% im Frischgas.

Abgaskonzen-tration %	Ausgasmenge % v. Frischgas ohne CO ₂	Ausgasmenge % v. Frischgas mit CO ₂	Ausbeute % ohne CO ₂	Ausbeute % mit CO ₂
93	14,5	16,8	93,2	90,2
86	7,2	8,4	89,9	88,7
79	4,8	5,6	92,3	91,5
72	7,5	4,2	93,5	92,9

Durchschlagszahl

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium.

Dr. Jo/Fr.

21.Jan.1942. 3

Tabelle 11 zeigt die entsprechenden Werte für einen Inertgasgehalt von 0,5%.

Tabelle 11.

Maximal erreichbare Ausbeuten bei verschiedenen Acetylenkonzentrationen bei einem Inertgasgehalt von 0,5% im Frischgas.

Abgaskonzentration %	Abgasmenge % v. Frischgas		Ausbeute %	
	ohne CO ₂	mit CO ₂	ohne CO ₂	mit CO ₂
93	7,2	9,6	89,9	87,5
86	3,6	5,4	93,5	91,7
79	2,4	3,2	94,7	93,9
72	1,8	2,4	95,3	94,7

Aus den Tabellen 10 und 11 ist besonders eindringlich ersichtlich, dass die Vermeidung der Kohlensäure nur bei Abgaskonzentrationen von über etwa 85% von Bedeutung ist.

Die letzten Spalten der Tabellen 10 und 11 ergeben mit einigen weiteren auf die gleiche Weise berechneten Werten die Kurve auf Seite 9.

Eine weitere Steigerung der Ausbeute ist möglich durch Wiedergewinnung des im Abgas enthaltenen Acetylen durch eine Abgaswäsche, deren Wirkungsgrad insbesondere bei einem niederen Acetylenanteil sehr gut sein muss.

Die Verwendung des Abgases als Schweiß-Acetylen setzt eine Acetylenkonzentration von über 90% voraus. Die zur Erzielung dieser Acetylenkonzentration erforderlichen Abgasmengen kommen aber in dieselbe Größenordnung, wie die insgesamt benötigten Mengen Schweiß-Acetylen. Da das Abgas jedoch kontinuierlich anfällt und diskontinuierlich verbraucht wird, so stehen mangels geeigneter Speichermöglichkeiten dieser Verwendung technische Schwierigkeiten entgegen.

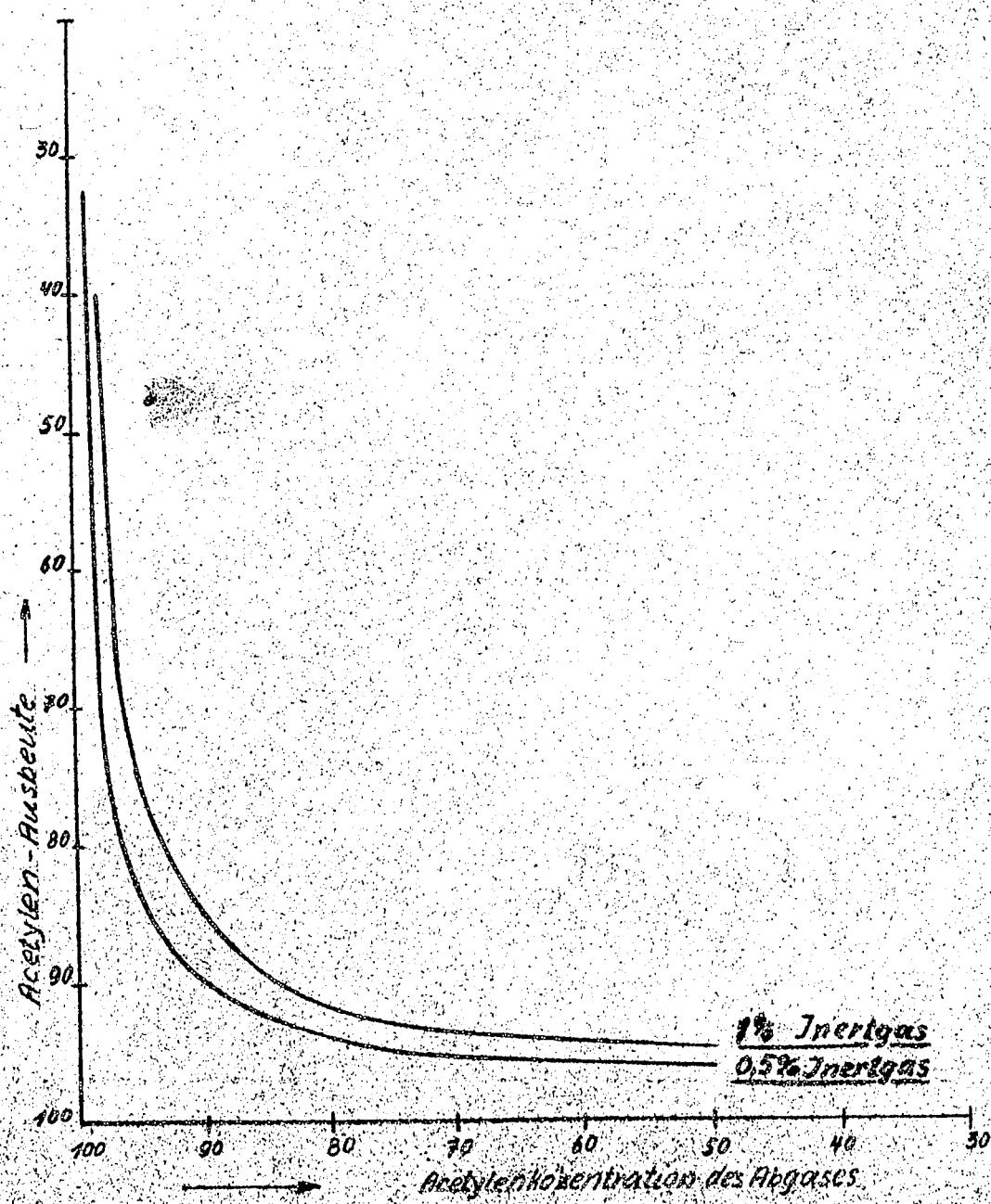
-/-

1) (von Seite 7)

Die entsprechende Vergrößerung der Frischgasmengen durch die Acetylenverluste in den Spalten 2 und 3 ist rechnerisch nicht berücksichtigt, da sie zu vernachlässigen ist.

Durchschlag

Acetylen-Ausbeute in Abhängigkeit
vom Acetylenspiegel



I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium

Dr.Jo/fr.

21.Jan.1942. 10

Zusammenfassend kann man sagen, dass zur Erzielung einer Acetylen-Ausbeute von etwa 95% folgende drei Massnahmen erforderlich sind:

- 1.) Die Durchführung der Reaktion bei einem Acetylenanteil von nicht über 85%.
- 2.) Die Reinigung des Abgases durch eine Acetylenwäsche, die mit einem Wirkungsgrad von 60-70% arbeiten muss.
- 3.) Die Durchführung der Reaktion bei Abwesenheit von Natriumbicarbonat, wodurch allerdings wesentlich weniger als durch die ersten beiden Punkte gewonnen wird.

gez. Gaus

gez. Joost

gez. Tr(ieschmann)

• Tr (appel)

Ø an: Herrn Dr.Niemann
" Dr.Steinhofer
" Dr.Trieschmann
" Dr.Gaus
" Dr.Joost

Herrn Direktor Dr. Heppe!

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Herrn Direktor Dr. Heppe!

Dr. Kröper, den 20. Dez. 1941.

A k t e n n o t i z .

AlCl₃, Tetrahydrofuran, Journ. 13 Dr. Heppe (Klein).

350 g Tetrahydrofuran wurden mit 150 g wasserfreiem AlCl₃ versetzt und überschüssiges Tetrahydrofuran abdestilliert. (150).

Der Rückstand wurde in einer Bombe unter Kohlenoxyd auf 275° erhitzt. Der Rückstand enthält ein wasserunlösliches Polymerisat.

Darstellung von Oxoniumsalzen zur Verwendung als Katalysatoren für Tetrahydrofuranumsetzungen:

Triathyloxoniumborfluorid

Tributyloxoniumborfluorid

Journ. 1808, Vers. 592/593, Dr. Kröper, vom 25.5.39.

ges. Kröper

Durchschlag

H. Dr. Spemann
G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

XXXX Aktennotiz. Nr. 40.

Dr. He/Ri.

17.12.41 1

Ersatz von Amphoseife 18 durch neue Emulgiermittel.
Prüfung von Amphoseife 9315/U aus Wachsalkoholverlauf; durch-
schnittliches Molekulargewicht des Olefins = 196½.

Schreiben der T.H.-Abteilung vom 5. Dez. 1941 (Dr. Sche/sr.).
9348

Bei der Prüfung des obigen Emulgators in unserem Standardversuch
erhielten wir folgendes Ergebnis:

Versuch:	Emulgator:	Zeit:	Koagulat:	k-Wert:
B 2930	9315/U	10,5 Std.	1 g	78
Vergleichswerte für Amphoseife, Betriebs- ware:		6-14 "	1 g	78 - 84

Die für Polymerisationszeit, Koagulatmenge und k-Wert gefundenen
Werte liegen innerhalb der bei Amphoseife, Betriebsware, üblichen
Grenzen. Die kürzere Kohlenstoffkette (C_{14}) des Emulgators 9315/U
ist in unserem Ansatz ohne Einfluss auf die polymerisationstechnischen
Eigenschaften dieses Emulgators.

gez. Herrle
" R(eppe)

Durchschlag an:

T.H.-Abteilung

19. Dez. 1941

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE A.G.
Hauptlaboratorium

Dr. Niemann
Hauptlaboratorium Ludwigshafen a.Rh., den 11. Dec. 1941
Dr. Niemann
Durchschlag an:
Prof. Dr. Müller

Aktennotiz:

Refr.: Hydrierung von Glutarimid zu Piperidon.

Piperidon erhält man durch Hydrierung von Glutarimid mittels ANKINS-Katalysator (Kupfer-Chrom) in Gegenwart von Wasserstoff und 200 Atm. H₂ und Temperaturen bis 300° in 40%iger Ausbeute. Mit über 60% Ausbeute erhält man Piperidon durch Hydrierung mit RANNEY-Nickel in Gegenwart von Ammoniakwasser.

Beispiel 1:

200 g Glutarimid, 30 g ANKINS-Katalysator, 200 g Wasser (Ausbeute: 69 g Piperidon).

Beispiel 2:

200 g Glutarimid, 250 g konz. Ammoniak, 20 g Ranney-Nickel (Ausbeute: 104 g Piperidon).

gek. Bräuer
R

Durchschlag

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Niemann

Dr. He/Ex.

8.12.41

Aktennotiz Nr. 39.

Ersatz von Amphoseife 18 durch neue Emulgiermittel.
Prüfung von Mepasinphenylsulfosäurem Ammonium (Probe 9233/U).

Obigen uns mit Schreiben vom 29.Okt.1941 bemühten Emulgator haben wir in unserem Standardansatz vergleichend mit Igepal MA-Paste (Partie 1/286) geprüft. Dabei erhielten wir folgende Werte:

Versuch	Emulgator	Zeit	Koagulat	K-Wert
B 2916	9233/U	19 Std.	6 g	78
B 2919	P.1/286	16 "	15 g	79

Das Ammonsalt besitzt gegenüber dem Na-salz eine etwas bessere Emulgierwirkung, die Polymerisationszeiten liegen dagegen bei beiden Proben gleich ungünstig (Amphoseife 18 ca. 8 Stunden). Wegen der für Polymerisationszwecke ungenügenden Reinheit der Produkte können aus dem Versuchsergebnis keine weiteren Schlussfolgerungen gezogen werden.

Die Polymerivate sind durch im Emulgator vorhandenen Verunreinigungen gelb gefärbt, besitzen jedoch, wie bei mit Arylsulfonaten hergestellten Polymerisaten schon öfters beobachtet, eine vorzügliche Klarheit.

J.M. Grascha
f.
P.

6 an: T.H.-Abtlg.

(Ihr Memo v. 29.10.41
Dr.Ku/S. 7703)

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. He/fr.

5.12.41

Dr. Niemann

Aktennotiz Nr. 38.

Ersatz von Amphoseife 18 durch neue Emulgiermittel.
Prüfung von Emulgator 9272/U (Amphoseife aus PS₁₄-Säure).

Bei der Prüfung des obigen Emulgators in unserem Standardansatz fanden wir folgende Werte:

Versuch	Emulgator	Zeit	Koagulat	k-Wert
B 2918	9272/U	16,5 Std.	3 g	80
Vergleichsvers. mit Amphoseife 18, Betriebsware		6-14 Std.	~ 1	78-84

Der Emulgator 9272/U ist bezüglich Polymerisationszeit und Emulgierwirkung (Koagulat) der Betriebsware von Amphoseife leicht unterlegen.

Farbe und Klarheit des Polymerisats entsprechen einem mit Amphoseife-Betriebsware hergestellten Produkt.

rez. Herrle
" Gfth
" Keppe

Ø an: T.H.-Abtlg.
(Ihr Memo v. 18.11.41
Dr.Scho/sr. 9178)

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. He/fr.

5.12.41

Dr. Niemann

Aktennotiz Nr. 38.

Ersatz von Amphoseife 18 durch neue Emulgiermittel.
Prüfung von Emulgator 9272/U (Amphoseife aus PS₁₄-Säure).

Bei der Prüfung des obigen Emulgators in unserem Standardansatz fanden wir folgende Werte:

Versuch	Emulgator	Zeit	Koagulat	k-Wert
B 2918	9272/U	16,5 Std.	3 g	90
Vergleichsvers. mit Amphoseife 18, Betriebsware		6-14 Std.	~ 1	78-84

Der Emulgator 9272/U ist bezüglich Polymerisationszeit und Emulgierwirkung (Koagulat) der Betriebsware von Amphoseife leicht unterlegen.

Farbe und Klarheit des Polymerisats entsprechen einem mit Amphoseife-Betriebsware hergestellten Produkt.

gez. Herrle

" Gäh

" R(eppe)

an: T.H.-Abtlg.
(Ihr Memo v. 18.11.41
Dr.Scho/sr. 9178)

8. Nov.
H. H. Dr. Rümke, 16. Dr. Siebold
I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Je/Ri.

Dr. Niedenau
2.12.41

Aktennotiz über den Besuch der Herren

Direktor KAUFHOLZ
Ing. BÜHME
MENNINGER (Vertreter) } von der Fa. BERSTORFF am
am 27.11.1941,

ferner waren von Lu anwesend die Herren

Dr. BÜCHE,
Dr. FIKENTSCHER,
JACQUE.

Die Fa. Berstorff wurde auf Grund der Messergebnisse unserer Walzversuche in Troisdorf (s. Bericht vom 21.11.1941) zu einer Besprechung eingeladen. Der Zweck dieser Besprechung war, die obigen Ergebnisse, soweit sie für den Kalanderbau von Wichtigkeit sind, der Firma Berstorff bekanntzugeben und die sich hieraus ergebende Umkonstruktion der bei dieser Firma in Auftrag gegebenen Luvithermkalander zu erörtern.

Eingangs der Besprechung erklärten die Herren der Fa. B., dass es jetzt noch möglich ist, eine Umkonstruktion der Kalander vorzunehmen, da lediglich deren Konstruktionsarbeiten beendigt sind, der Bau des Kalanders jedoch noch nicht begonnen habe. Ferner erklärten die Herren, dass Ihnen jetzt eine Umkonstruktion der Kalander weit weniger unangenehm ist, als Umänderungen nach der Fertigstellung.

Als Ergebnis der Besprechung wurde für den Bau der 80 cm Kalander folgendes festgelegt:

Der Walzendurchmesser soll von 450 auf etwa 400 mm verringert werden. Zur Verminderung der auftretenden Walzendrucke soll eine Zwischenwalze mit einem Durchmesser von 200-230 mm gewählt werden. Der nach den obigen Messungen hierbei zu erwartende Walzendruck wurde mit etwa 0,7 Tonnen/cm², statt etwa 2 Tonnen bei 450 mm Walzendruck angegeben. Da die kleine Zwischenwalze als die zweitoberste Walze zum Antrieb nicht geeignet ist, muss der Antrieb auf die zweitunterste Walze und damit die Einstellzumessnitts nach oben verlegt werden.

x) Die Berstorffer Herren waren von diesen Mitteilungen sehr beeindruckt. - / -

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Je/Ri.

2.12.41 2

Die Herren der Firma B. stellten uns eine Übersichtszeichnung der verabredeten Konstruktion in Aussicht. Es wurde vereinbart, dass die Fa.B. nach Festlegung der mit uns besprochenen Neukonstruktion diesem Kunden für den Bau der anzufertigenden Kalander verschlägt.

Als Möglichkeit, die auftretenden Walzendurchbiegungen auszugleichen, wurde vorgeschlagen:

- 1.) eine Vorrichtung zur Walzenschrägstellung und
- 2.) mehrere Auswahlwalzen mit verschiedenem balligen Schliff.

Nachdem die Herren der Fa.B. von der ersten Möglichkeit abrieten, wurde vereinbart, dass die zweite Möglichkeit dem Kunden zu empfehlen sei.

Anschliessend an die Besprechung wurden der Fa. BERSTORFF noch unsere Erfahrungen mit der Schmierung der Walzenlager mitgeteilt, wonach sich die Schmierung dieser Lager mit einem von uns hergestelltem Ölgemisch als besonders gut erwiesen habe und dass seit dieser Zeit selbst bei erhöhter Beanspruchung keine Lagerschwierigkeiten mehr zu beobachten waren.

Die von uns angewandten Massnahmen zur Erzielung einer einwandfreien Walzfolie von 56 cm Breite auf den nur 60 cm breiten Kalanderwalzen und die Regelung der Foliendicke durch das Kühlen der Walzen mit kalter Luft wurde ebenfalls den Herren von B. mitgeteilt.

Die Möglichkeit der elektrischen Beheizung von Kalanderwalzen wurde ebenfalls besprochen. Es bestand Übereinstimmung darüber, dass bis zu Walztemperaturen von etwa 200° und in Fällen, bei denen eine zuverlässige Dampfversorgung mit genügend hohem Druck vorhanden ist, eine Dampfbeheizung infolge ihrer Einfachheit und Billigkeit gegenüber der elektrischen Beheizung vorzuziehen ist, während bei den übrigen Fällen die elektrische Heizung mit der Möglichkeit, eine einheitliche Temperatur über die ganze Walzenbreite zu erzielen, geeigneter ist.

Die Übersendung einer Kurventafel mit unseren Walzendruckmessungen in Abhängigkeit mit dem Walzendurchmesser wurde in Aussicht gestellt.

Durchschlag

geb. Jacobi
gez. Fikentscher
gez. Reppe

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Dr. Niemann

Hauptlaboratorium

Dr. P. H. M.

19.11.41 1

xxxxx Besuchabericht.

Besuch des Herrn Dr. BARS der Neinsener Fleischwarenindustrie
GmbH A.-G., Neulosen.

Übersicht des Luvitherm-Verfahrens.

Herr Dr. BARS kam als Vertreter der obigen Firma um sich über das Luvitherm-Verfahren zu informieren. Nachdem das Luvitherm-Abkommen mit der Firma unterzeichnet ist, haben wir ihm in Höflicher Weise das Verfahren vorgeführt und an Hand von Kleinversuchen erläutert.

Herr Dr. B. war im wesentlichen daran interessiert, ein Bild über die Gestehskosten der Folie zu gewinnen. Nach seiner Mitteilung ist er beauftragt Herrn Dr. DÖRING von RVI unter Vorlage einer Kalkulation die Vorteile darzulegen, die darin beruhen, dass seine Firma vom Isolitpulver ausgehend über die Luvithermfolie die beschichteten Bleche direkt zur Herstellung von Konserveblöcken herstellen kann. Als besonderen Nachteil für den Fall, dass er die beschichteten Bleche bedienen muss, bezeichnet er die grosse Lagerhaltung und die Gefahr der Beschädigung der Beschichtungen.

Wir erläuterten ihm, dass die gesamte Luvitherm Anlage aus 4 Maschinen-Einheiten besteht, dem Mischwalzwerk, dem Zylinder, der Luvithermtechnik und der Schneidemaschine, und forderten ihn auf, sich hinsichtlich des Blechbedarfs und des Preises direkt mit den entsprechenden Firmen (KREUZER, THÜMMLER, KÖRPERLICH, KÄMPF u. GÖBEL) in Verbindung zu setzen, da wir für die von ihm benötigte Anlage genaue Unterlagen nicht besitzen.

Auch bezüglich der Anlagen gaben wir ihm die nötigen Unterlagen: 20 t/a, Dampf: 0,1 - 0,3 Tonnen/std., Strom: 120 KW/std. für Antrieb und Heizung.

Als Leistung der Anlage nannten wir ihm 10 kg Folie/std..

Zur Bedienung wurden 1 Wasserspender und für jede Schicht je 1 Schichtführer und 5-6 Frauen als nötig bezeichnet.

erner empfahlen wir ihm, die Beschaffung eines Schwärzlebens.

Die Firma interessiert sich zunächst für die Faschierung von Schwarzblech zur Herstellung von Konserveblöcken (in einem ca.

- / -

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

KOMM

Dr. DI/RI.

19.11.41 2

800 000 Tafeln = etwa 800 Tonnen Eisen). Für diese Menge werden eingefähr 19 Tonnen Igelit-Folie US 40 benötigt. Diese Menge kann im Dreischichtbetrieb auf 1/2 - 2 Zuvithermolzen hergestellt werden.

Former ist die Firma stark an der Faschierung von Tafeln für Kabellagen interessiert. Ohne Herrn Dr. S. gegenüber davon zu sprechen, halten wir für dieses Anwendungsbereich unsere Folie aus VU 15 wegen ihrer besseren Verschweißbarkeit für geeigneter als Zuvithermfolie zumal in diesem Fall der hohe Schweißungspunkt der Zuvithermfolie nicht erforderlich ist.

gez. Fikentscher

gez. Reppe

Darabschlags an:

Color-Abtig./Kuro.
Abtig. N., Plano.

Z. H. Abt.

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Niemann

Zubereitung:

Dr. Schö/Ri.

14.11.41 1

Emulsionsmischpolymerivate aus Vinylacetat/Vinyläther.

Bisher war es nicht möglich, Emulsionspolymerivate aus Vinylacetat/Vinyläther herzustellen. Durch geeignetes Zuführen der Monomeren ist es nun gelungen, Polymerivate bis zu einem Mol Vinylisobutyläther auf ein Mol Vinylacetat zu erhalten.

Vinylacetat wird mit Wasser, Amphoseife, Puffer und Katalysator vorgelegt. Vinyläther wird als 2.Komponente langsam zugegeben; z.B.

86 g Vinylacetat,
500 cm³ Wasser,
5 cm³ Amphoseife,
2 g Na-Persulfat,
3 g sec.Na-Phosphat (oder Kreide)

werden im Kolben mit Rührwerk vorgelegt

50 g Vinylisobutyläther

werden innerhalb einer Stunde zutropfen lassen.

Polymerisationstemperatur 50 - 60°.

Ausbeute: 85-95%.

Auch umgekehrte Zugabe der beiden Komponenten führt zum Ziele, indem man den Vinyläther in der wässrigen Phase vorlegt und Vinylacetat und Natriumpersulfat zutropfen lässt. Die Polymerivate geben sehr festhaftende Filme und können zu Anstrichzwecken verwendet werden.

Der η -Wert liegt zwischen 50 - 60.

zg. Dr. Niemann
F.
R

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Pi/Ri.

7.11.47 1

Dichloracrylnitril-Polymerisation.

Die uns vorliegende Dichloracrylnitril-Probe liess sich für sich allein nicht polymerisieren.

Wegen des zu erwartenden hohen Erweichungspunktes versuchten wir die Mischpolymerisation

mit Vinylchlorid für Astralon und

mit Styrol für kochfestes Spritzmaterial.

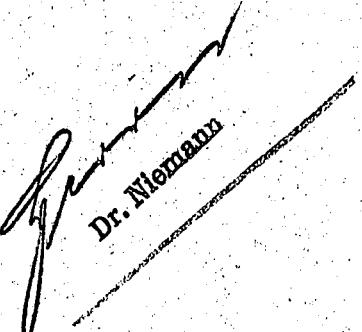
Mit Vinylchlorid trat keine Polymerisation ein (Dr.Herrle).

In Styrol polymerisierten bei einem Ansatz von

70 St : 30 Dichlor. 20% Dichloracrylnitril
ein. $\eta = 27$; EP. nicht messbar, weil Material zu spröde (Dr.Eder).

Die Methanol-Extraktion ergab keine Veränderung im Chlorgehalt.

Damit scheint es möglich, mit reinem Dichloracrylnitril brauchbare Mischpolymerinate mit Styrol herzustellen.


Dr. Niemann

gez. Fikentscher
gez. Reppe

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.
Hauptlaboratorium

56/5 6.11.41. 2.

Bericht über die Besprechung am 5. November 1941 zwischen
Kalle und I.G. Ludwigshafen a/Rh. über

an der Besprechung nahmen teil die Herren:

Dr. Hörmann Obering. Schade Dipl. Ing. Weber	Kalle & Co., Wiesbaden-Biebrich.
Dipl. Ing. Hild Dipl. Ing. Siegel	
Dr. Pfeilstächer Dipl. Ing. Beck Dr. Pletsch Jaeger	Kalle Kleinereffere, Krefeld.

Zweck der Besprechung war, die Konstruktion eines Kalenders zur Herstellung breiter Lavathermfolien bei Kalle unter Berücksichtigung der Versuche, die Ende Oktober 1941 in Freidorf durchgeführt wurden und über die in den nächsten Tagen berichtet wird, festzulegen.

Diese Versuche haben ergeben, dass der Walzendruck mit zunehmendem Walzendurchmesser nicht nur proportional, sondern annähernd im dritten Potenz ansteigt, ferner, dass beim anwachsen dünner Isolitfolien die erzielbare Menge an einwandfreien Folien mit zunehmendem Walzendurchmesser zurückgeht. Analische Beobachtungen ergaben sich bereits bei unseren Walzversuchen in Wilsburg, entsprechend unserem Bericht vom 15.11.39 und dem Nachtrag vom 16.11.39.

Alle diese Versuche, besonders die Durchmessungen von Freidorf, besagen, dass der Walzendurchmesser möglichst klein gehalten werden muss.

Kalle benötigt für verschiedene Einsatzzwecke breite Lavathermfolien und damit eine grosse Walzablage von etwa 1 m, die wiederum bei den erforderlichen kleinen Drücken bei der bisherigen Form des Kalenders einen grossen Walzendurchmesser bedingt. Aus obigen Gründen müssen jedoch die für die normale Kalenderform benötigten Walzendurchmesser nicht so groß kommen, sodass eine Ausnutzungsmöglichkeit durch Konstruktion zu schaffen ist.

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium

24/7

6.11.43. 11.

Als Ergebnis der Besprechung wurde festgelegt:

Die bisher bewährte Kalanderbauart soll zunächst grundsätzlich als 4-Walzenkalander beibehalten werden; dagegen soll entsprechend dem Vorschlag des Hauptlaboratoriums zur Verringerung des Walzendruckes eine Zwischenwalze mit einem etwa 40 % kleineren Durchmesser eingesetzt werden. Das Kalandergestell soll jedoch so gebaut sein, dass bei Nichtbewährung der verkleinerten Zwischenwalze oder bei Umstellung der Produktion, diese Walze ohne besondere Schwierigkeiten gegen eine Walze mit dem Durchmesser der übrigen Walzen ausgetauscht werden kann. Der Firma Kleineveldt wurden zur Konstruktion eines solchen Kalanders folgende Richtlinien und Unterlagen gegeben:

- 1.) Zur Berechnung der Walzendurchmesser sollen von der Firma Kleineveldt die vom Hauptlaboratorium bei verschiedenen Walzendurchmessern ermittelten Walzendrücke als Unterlagen benötigt werden.
- 2.) Für die obere letzte Walze soll nun Ausgleich der auftretenden Walzendurchbiegung eine Schrägverstellung oder eine bzw. zwei Kurzwalzen mit verschiedenem Schliff vorgesehen werden.
- 3.) Die Durchbiegung, die durch Temperaturbeeinflussung hervorgerufen werden kann, darf mit etwa 9 % betragen.
- 4.) Die Torsionsbeanspruchung der Walzen ist zu berücksichtigen, wie sie sich aus dem KF-Versuch des Versuchskalanders im 510 b ergibt. Dieser wurde zu 12 KF bei 7 m Walgeschwindigkeit angegeben. Als Maximalgeschwindigkeit des neuen Kalanders sollen etwa 15 m pro Minute angenommen werden.
- 5.) Der Walzendurchmesser sämtlicher Walzen soll möglichst klein gewählt werden.
- 6.) Für einen 1000 mm breiten Kalander wurde als wahrscheinlich brauchbarer Walzendurchmesser 450 mm, für die Kurzwalzen etwa 200 mm genommen, wobei ein Walzendruck von etwa einer Tonne pro m bzw. 100 t über die gesamte Walzauflage angenommen wurde.

-/-

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium

36/6

6.11.41. III.

Auf die bisher geforderten Reserven bezüglich des Walzendruckes soll zugunsten eines geringeren Walzendurchmessers verzichtet werden, da nach Ansicht des Hauptlaboratoriums durch Erhöhung des Gleitmittelsatzes für sich allein und durch die damit gegebene Erhöhung der Walstemperatur eine beträchtliche Druckverminderung erzielbar sein dürfte. Diese Erhöhung des Gleitmittelsatzes lässt bei der Herstellung von dünnen Verpackungsfolien im Gegensatz ~~vor~~ den Folien für die Kabelindustrie keine merklichen Nachteile erwarten.

Die Vorteile der Stützwalzen sowie die zu erwartenden Nachteile und Schwierigkeiten wurden besprochen. Es bestand Übereinstimmung darüber, dass zunächst die Entwicklung der obigen Kalander-Konstruktion abgewartet werden ~~soll~~, und dass die Eignung der Stützwalzwerte für Igelit-Reinfolien an dem von der Kuro bei der Firma Kleineuwefere bereits in Auftrag gegebenen Stützwalzwerk zunächst festgestellt werden soll.

Als höchste Walgeschwindigkeiten bei den verschiedenen Walzendurchmessern, die mit dem bisherigen Igelit PCU, Typ L, bei 155-160° Walstemperatur und bei einer Foliedicke von etwa 50 μ noch eine strukturfreie Folie erzielten lassen, wurden von Hauptlaboratorium als ungefähr ~~vor~~ genannt:

Walzendurchmesser in mm	224	350	700
höchst zulässige Walgeschwindigkeit in m / s	12-15	9	7

Die Herren der Firma Kleineuwefere stellten eine Anwendung der Kalanderkonstruktion in etwa 14 Tagen an die Firma Kalle und in doppelter Ausfertigung an das Hauptlaboratorium in Aussicht. Diese Konstruktion soll in einer gemeinsamen Besprechung nochmals besprochen werden.

ges. Jaqué
• P(ikentscher)

Durchschlag an:

Kalle & Co., Wiesbaden-Biebrich.
Dynamit-A.-G., Treisdorf.
Color.-Abtig.-Herr, Lü.
Herrn Dr. Pietsch.

13 Nov. 1941

Durchschlag

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Dr. Niemann

Hauptlaboratorium

Dr. He/b

5.11.41. I.

A k t e n n o t i s No. 37.

Ersatz von Amphoseife 18 durch neue Emulgiermittel.

Prüfung der Produkte: 9220/U
9221/U
9222/U
9223/U (Amphoseifen aus Olivenöl).

Obige Proben wurden in unserem Standard-Ansatz auf ihre Brauchbarkeit geprüft und erwiesen sich dabei der Betriebsware von Amphoseife 18 als gleichwertig.

Die Versuchsergebnisse im einzelnen haben wir in der folgenden Tabelle zusammengestellt.

Versuch:	Emulgator:	Zeit:	Koagulat:	k-Wert:
B 2900	9220/U	6 Std.	0,6 g	82
B 2901	9221/U	5 "	1,3 g	79
B 2902	9222/U	7 "	0,7 g	82
B 2903	9223/U	7 "	1,6 g	82
Vergl.-Vers. mit Amphoseife 18		6-14 "	~1 g	78-84

durchschlag an:

T.H.-Abteilung.

Ihr Schr.v.16/23.10.41, Zeichen: Jcs/S.7601

J. J. Grisebach
B

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Niemann

Dr. He/b

5.11.41. I.

A k t e n n o t i z No. 36.

Ersatz von Amphoseife durch neue Emulgiermittel.

Prüfung J.1992/96a und J.1992/96b (mepacainsulfamidobuttersaures Natrium und Mepacainsulfamidobuttersäure).

Die Prüfung obiger, uns von Herrn Dr. Kraikalla übersandten Proben in unserem Standard-Versuch hatte folgendes Ergebnis:

Versuch:	Emulgator:	Zeit:	Koagulat:	k-Wert:
B 2872	J.1992/96 a	10 Std.	7 g	85,5
B 2873	J.1992/96 b	15 "	10 g	82,5
Vergl.-Vers. mit Amphoseife 18		6-14 "	~ 1 g	78 - 84

Beide Proben sind noch siedlich stark gefärbt und in kaltem Wasser (J.1992/96 auch nach dem Neutralisieren) nur unvollständig löslich. Polymerisationszeit und Koagulatmenge erreichen die entsprechenden Werte bei Amphoseife 18 nicht, lassen sich aber durch Verwendung reinerer Produkte sicher noch verbessern.

Die mit den Emulgatoren hergestellten Polymerivate sind durch die bereits im Emulgator enthaltenen Verunreinigungen gelb gefärbt und bei der Probe J. 1992/96b stark getrübt.

Zur Erzielung von besser löslichen Produkten halten wir die Verwendung von kurzketigeren Mercolen für zweckmäßig.

Durchschlag an:
Herrn Dr. Kraikalla.

J. J. Kraikalla
" 13

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Gesammt
Dr. Niemann
Dr. Fikentscher

7.10.41 1

Labor.-Besprechung am 7.10.1941 in Lu.

Anwesend: die Herren Dr. NEUBERT)
 Dr. GISSELBACH } Ia, Dentalabteilung
 Dr. Oppermann)
später Dr. Fikentscher für Hauptlabor.

Es hat für Gaumenplatten die Benzylcellulose unter der Bezeichnung Fertax in den Handel gebracht. Die I.G. hat sich mit diesem Material schon so weitgehend verpflichtet und den Behörden gegenüber festgelegt, dass die Verwendung von Gummi mit Ausnahme eines ganz kleinen Kontingents (500 kg) in Deutschland verboten wurde.

In der Praxis zeigte sich nun, dass die Gaumenplatten aus Benzylcellulose schnell rissig werden und altern (längste Tragzeit 4 Monate). Die Erscheinung hängt, wie an einer Pressplatte aus Benzylcellulose leicht zu erkennen ist, mit der zu geringen Stabilität der Benzylcellulose bei Körpertemperatur zusammen.

Es besteht nun zunächst die Aufgabe in möglichst kurzer Zeit durch Zusätze zu Benzylcellulose den bestehenden Mangel zu be seitigen.

Aus einer Reihe von Polymerisaten und Mischpolymerisaten hat sich das Mischpolymerisat aus 50 Styrol und 50 Methacrylsäuremethylester am besten verhalten. Infolge der Vertragslage mit Rohm u. Haas wiesen wir darauf hin, dass die I.G. zur Zeit nur mit einem Mischpolymerisat aus 70 Styrol und 30 MM-Ester vorgehen darf und gaben den Herren eine kleine Probe des Mischpolymerisats sofort mit. Es erscheint wünschenswert, dass bei den kommenden Verhandlungen mit R.u.H. noch möglichst ein Verhältnis von 60 Styrol und 40 Methacrylsäuremethylester ausgehandelt wird, ohne dass R.u.H. über die Verwendung des Mischpolymerisats irgend etwas erfahren soll.

Ferner soll für sich allein ein mit Acrylester etwas weicher eingestelltes Mischpolymerisat aus Styrol und Methacrylsäuremethylester geprüft werden (50 St, 30 MM, 20 B). Im Hinblick auf die Verwendung ist ein größeres Korn des Polymerisates erwünscht,

Durchschlag

-/-

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium

Hauptlaboratorium

7-10-41 2

Das Hauptlaboratorium wird versuchen, in Abwesenheit von Emulgiermitteln und in Anwesenheit von Titanweiss bzw. Litholrot ein Pulverpolymerisat herzustellen.

Den Herren wurden unsere Erweichungspunktsbestimmungsmethode und Viskositätsmessung nach UEBELONDE vorgeführt.

Zur Herstellung der sog. Grundplatten, die bisher aus Polystyrol + 10% Weichmacher bzw. Nowilith hergestellt werden sind, empfahlen wir unser Produkt D 236 (Egelit MP Typ S), mit welchem wir einen Handversuch ausführten, der befriedigend ausfiel.

Durchschlag an:

**I.-Dentalabteilung
Patent-Abteilung Iu
I.-K.-Abteilung
Color.-Abtlg. Kuro**

Prof. Elmer M. Hirsch

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium

7.10.41 2

Das Hauptlaboratorium wird versuchen, in Abwesenheit von Emulgiermitteln und in Anwesenheit von Titanweisse bzw. Litholrot ein Pulverpolymerisat herzustellen.

Den Herren wurden unsere Erweichungspunktsbestimmungsmethode und Viskositätsmessung nach UEBELOHDE vorgeführt.

Zur Herstellung der sog. Grundplatten, die bisher aus Polystyrol + 10% Weichmacher bzw. Mowilith hergestellt worden sind, empfahlen wir unser Produkt D 236 (Igelit MP Typ S), mit welchem wir einen Handversuch ausführten, der befriedigend ausfiel.

Durchschlag an:

L.-P.-Abteilung:
Patent-Abteilung Lu
L.K.-Abteilung
Color.-Abtlg. Kuro

Dr. E. Lippmann

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Johann
Dr. Niemann

Hauptlaboratorium

Dr. Fikentscher

7.10.41 1

Labor.-Besprechung in Lu 510 b am 7.10.1941.

Anwesend: die Herren Ing. BECK, Color.-Abtlg. Kure
 DR. PIETSCH, Ing.Büro Hauptlabor.
 DR. FIKENTSCHER } Hauptlaboratorium
 JACQUE }

- 1.) Vorfolie aus Typ L. VKE Frankfurt/M. wird entscheiden, an welcher Stelle die Vorfolie aus Typ L für die Metallwalzwerke herstellen soll. Wegen der Kürze der Zeit bis zum nächsten Treffen bei den Deutschen Kabelwerken Ketschendorf am 31.10.1941 wird voraussichtlich das Hauptlaboratorium die Vorfolie herstellen müssen.
- 2.) Die Verwendung des Igelit PCU Typ L in Scherbenform anstelle der Vorfolie soll zunächst nur I.G.-intern und evtl. in Troisdorf geprüft werden, da die Metallwalzwerke sich zur Zeit schon auf die Verwendung der Vorfolie eingerichtet haben.
- 3.) Die Menge von Igelit PCU Typ L, die allein für das Dekafol- Verfahren benötigt wird, ist für Frühjahr 1942 auf 16 bis 18 t zu veranschlagen, entsprechend 12 bis 14 t Folienbedarf.
- 4.) Nachdem es uns gelungen ist, durch die Breitenstreckung die Breite der Kalanderfolie um mindestens 50% zu steigern, besteht für Kalle an sich keine Notwendigkeit mehr, anstelle eines Kalanders von 80 cm Walzbreite auf einen Kalander mit 100 cm Walzbreite überzugehen, da sich Kalle mit 100 cm breiten Folien begnügt.
- 5.) Die Untersuchung des Einflusses der Walzendicke von Kalanderen auf die Foliendicke, den spezifischen Walzendruck pro cm und die Walzgeschwindigkeit, soll womöglich in Lu auf den neuen Kalander von Dr. EBERT durchgeführt werden.

Durchschlag an:

Color.-Abtlg. Kure
 (H.Ing.BECK)
 Herrn Dr. PIETSCH
 * JACQUE.

Ing. Johann Jäger

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.R.H.

Jacques
Dr. Niemann

Hauptlaboratorium

Dr. Eikentscher

7.10.41 1

Labor.-Besprechung in Lu 510 b am 7.10.1941.

Anwesend: die Herren Ing. BECK, Color.-Abtlg. Kuro
Dr. PIETSCH, Ing.Büro Hauptlabor.
Dr. EIKENTSCHER } Hauptlaboratorium
JACQUE }

- 1.) Vorfolie aus Typ L. VKE Frankfurt/M. wird entscheiden, an welche Stelle die Vorfolie aus Typ L für die Metallwalzwerke herstellen soll. Wegen der Kürze der Zeit bis zum nächsten Treffen bei den Deutschen Kabelwerken Ketschendorf am 31.10.1941 wird voraussichtlich das Hauptlaboratorium die Vorfolie herstellen müssen.
- 2.) Die Verwendung des Igelit PCU Typ L in Scherbenform anstelle der Vorfolie soll zunächst nur I.G.-intern und evtl. in Troisdorf geprüft werden, da die Metallwalzwerke sich zur Zeit schon auf die Verwendung der Vorfolie eingerichtet haben.
- 3.) Die Menge von Igelit PCU Typ L, die allein für das Dekafol-Verfahren benötigt wird, ist für Frühjahr 1942 auf 16 bis 18 t zu veranschlagen, entsprechend 12 bis 14 t Folienbedarf.
- 4.) Nachdem es uns gelungen ist, durch die Breitenstreckung die Breite der Kalanderfolie um mindestens 50% zu steigern, besteht für Kalle an sich keine Notwendigkeit mehr, anstelle eines Kalanders von 80 cm Walzbreite auf einen Kalander mit 100 cm Walzbreite überzugehen, da sich Kalle mit 100 cm breiten Folien begnügt.
- 5.) Die Untersuchung des Einflusses der Walzendicke von Kalanderen auf die Foliendicke, den spezifischen Walzindruck pro cm und die Walgeschwindigkeit, soll womöglich in Lu auf den neuen Kalanderen von Dr. EBERT durchgeführt werden.

Durchschlag an:

Color.-Abtlg. Kuro
(H.Ing.BECK)
Herrn Dr. PIETSCH
" JACQUE.

Ing. Eikentscher

Durchschlag

Vertraulich!

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

Dr. PI/R1.

3.I.41

1

Besprechungsbericht 1

Luvitherm- und Igolitfeinfolien.

Besprechung am 30 Sept. 1941 beim OKH, Berlin.

Bei der Besprechung waren, wie bisher, die Herren des Heereswaffenamtes, die Vertreter der verschiedenen Folienhersteller, die Herren von Ketschendorf für das Dekafolverfahren und von Lu die Herren Ing. BECK und Dr. PIKENTSCHER anwesend.

Das wesentlichste Ergebnis der Besprechung ist, dass es den Metallwalzwerken FLACH, Wiesbaden, und Folienfabrik Fürth-Forchheim nunmehr nach langen Versuchen gelungen ist, auf ihren Walzwerken Feinfolien herzustellen, welche den Ansprüchen für das Dekafolverfahren entsprechen. Zu diesem Gelingen trug wesentlich die Verwendung des vom Hauptlaboratorium ausgearbeiteten Igolit PCU Typ L und die Beratung der Werke bei den Besichtigungen unserer Luvitherm Anlage bei. Den endgültigen Entschied über die Verwendung der Feinfolien für Kabel nach dem Luvithermverfahren machte Dr. FISCHER, Ketschendorf von einem Grossversuch abhängig, für dessen Durchführung folgendes beschlossen wurde:

Das Hauptlaboratorium Lu stellt 1 Tonne Igolit PCU Typ L her, welche voraussichtlich in Treisendorf und nicht in Bitterfeld auf Verfolien verarbeitet werden soll. Von der Verfolie erhalten:

300 kg Folienfabrik Fürth-Forchheim,

100 kg Fa. ROTH, München,

50 kg Blatt-Metall A.G., München, und den Rest aber mindestens 300 kg Fa. FLACH, Wiesbaden.

Zur Erleichterung für die Feinfolienhersteller setzt Dr. FISCHER Ketschendorf die Höchstgrenze für die Dickenschwankungen der Folien von 35 auf 40 μ heraus, während gleichzeitig eine unterste Grenze 25 μ statt bisher 20 μ gefordert wird. Für die Luvithermfolie, die nach wie vor einwandfrei läuft, bleiben die bisherigen Dicken ($28 \mu \pm 2$) unverändert bestehen.

Die in Bitterfeld bei der Herstellung der Verfolie infolge schlecht eingepasster Walzenbacken aufgetretenen Verschmutzungsscheinungen, die vor allem von PFP bestimmt wurden, lassen sich künftig leicht vermeiden.

Unter H. Dr. Niemann
am 37. Dr. Fikentscher

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. P. R.

3.X.41 2

Die Firmen ROTH und Blatt-Metall A.G., München, sind in ihrer Entwicklung noch weit zurück. Blatt-Metall geht entsprechend unserer Anlage von der elektrischen Heizung auf Dampfheizung über.

Ing. BRECK bemerkte in längeren Ausführungen die Zurückhaltung und geringe Neigung der Metallwalzwerke sich von uns an Ort und Stelle beraten zu lassen und führte aus, dass durch eine engere Zusammenarbeit die Entwicklung wesentlich rascher fortschreiten würde. Von HWA wird für die nächste Zeit ein häufigerer Erfahrungsaustausch bei den einzelnen Firmen vorgeschlagen. Die nächste Zusammenkunft soll am 31. Oktober in Ketschendorf stattfinden (Besichtigung des Dekafelverfahrens). Mit Herrn EICHORN und Herrn SEIFERT vom HWA habe ich die Listen der Iuwitherhersteller und der Firmen, welche noch den Dekafelverfahren arbeiten, durchgesprochen, siehe Anlage.

Der Gesamtbedarf an Iuwithern bzw. Feinfolien für das Dekafelverfahren beträgt nach Anlaufen sämtlicher Dekafelmaschinen ab Frühjahr ¹⁹⁴² etwa 13 bis 14 Tonnen (Einschichtbetrieb). Die Kapazität der Fa. FLACH, die z.Z. 1500 kg beträgt, kann durch Dreischichtbetrieb auf 5000 kg monatlich, diejenige von Fürth-Ferchheim von 1200 kg monatlich auf 2000 kg gesteigert werden. Für die nächsten Monate reichen die vom Hauptlaboratorium hergestellten und gestapelten Mengen aus.

Bedeuerlich ist, dass der Termin für die Lieferung des ersten Kalenders für die DAG, Freidorf, von Bersterff von Oktober 1941 auf März 1942 verlegt wurde. Das HWA will deshalb bei Bersterff vorstellig werden.

Zur Deckung der in nächster Zeit von den Metallwalzwerken angeforderten Mengen Verfolien aus Typ I ist es notwendig, dass Schkopau möglichst bald mit der Lieferung von Typ I einsetzt. Der von Schkopau dafür genannte Termin von März 1942 muss als unsoester Termin unbedingt gehalten werden. Es wäre für das Hauptlaboratorium eine wesentliche Entlastung, wenn der Termin vorverlegt werden könnte.

gez. Fikentscher
" R(eppe)

Durchschlag ab:
Herr Dr. ALTMÜLLER,
Herr DR. BOMMARDT,
Herr KOLLMER.
2011-204-401
P.0207

Durchschlag

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

XXXX

Dr. PI/Bl.

S.I.41 1

Anlage zu Belegschaftsbericht.

Luvitherm u. Isolitfeinfolien.
Besprechung am 20. Sept. 1947 beim OKH, Berlin.

- 1.) Luvithermanlagen sind bisher beantragt und genehmigt bei folgenden Firmen:

DAG, Friedberg (2 Anlagen),
DOP, Zillenburg (2 Anlagen),
Günther WAGNER, Hannover (2 Anlagen) u.
Folienfabrik Fürth-Forschheim (1 Anlage).

- 2.) Das Luvithernabkommen haben ferner folgende Firmen abgeschlossen:

Kelle & Co., Wiesbaden-Kiebisch,
HÜSCH, Dortmund,
SEUMAYER, Würzburg,
ROST & Co., Hamburg,
Gottfried HÄGEN, Köln-Kalk,
PLACH, Wiesbaden.

Bei den Firmen PLACH, Wiesbaden, und Gottfried HÄGEN, Köln-Kalk, diente die Unterzeichnung des Luvithernabkommens und die Besichtigung der Luvithermanlage in La offenbar mehr der eigenen Orientierung die Herstellung von Feinfolien als dem Bau einer eigenen Luvithermanlage.

Die vom RWA erwähnte Firma Eisen- & Metallwerke Kasselstein hat sich bisher wegen Luvithernherstellung noch nicht an uns gewandt.

Ein Teil der genannten Firmen steht wegen der Genehmigung der Luvithermanlagen nicht mit dem RWA, sondern mit dem RWA in Unterhandlung, vor allem soweit die Luvithernfolie in die Verpackungsindustrie gehen soll.

- 3.) Dekofolienmaschinen stellen folgende Firmen auf:

a) Die Maschinen stehen oder kommen in nächster Zeit in Betrieb bei den Firmen:

- / -

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

XXXX Anlage Blatt 2

Dr. Pi/Ri.

3.I.41

Bedarf in Tonnen:

Deutsche Kabelwerke Berlin, Werk Ketschendorf,	2,0
Clement Zahn, Weipert/Sudetengau,	0,3
Clement Zahn, Dsieditz /OS,	0,6
Kabelwerk Eheydt AG. fällt für die nächste Zeit aus	-
Hackethaler Draht- u. Kabelwerke AG., Hannover,	0,2
Siemens Schuckert, Gartenfeld,	0,4
Kabelwerk Duisburg	0,4
Kabelwerk Hohenelbe, Inh. H. Preiss u. Zahn, Hohenelbe,	0,4
Kabelfabrik und Draht-Industrie, Wien,	0,6
Joh. Pongg, Thörl b. Aflenz,	0,4
Rhein.Draht u. Kabelwerke, Köln,	0,4
Nord.Kabelwerke Mannheim	0,2
Kabelwerke Krakau	0,6
Felten & Guilleaume Carlswerk AG, Köln, (arbeitet nach Mitteilung unseres Verkaufskontors nach dem Langband-Verfahren)	1,0

- b) Folgende Kabelwerke werden im Laufe der Zeit
auf Dekafolmaschinen arbeiten:

ARG Kabelwerk Berlin	1,2
Deutsche Telefonwerke AG, Berlin,	0,3
Osnabrücker Kupfer u. Draht	0,4
Bayer.Kabelwerk ROTHE	0,4
Berg.Kabelwerk Dr. N. Möllmann, Wuppertal-Barnewall,	0,2
Xerten u. Co., Stollberg/Rhld.,	0,2
Bergmann, Berlin,	0,6
Dr. Gassnerer, Berlin-Charlottenburg,	0,4
Leonische Drahtwerke, Nürnberg,	0,2
Nordd.Kabelwerke, Berlin,	0,2
Waskönig u. Walter, Wuppertal	0,2
Kabel u. Gummiwerke Vohwinkel	0,2
Kabelwerk NIEMAYER, Nürnberg,	0,2
Felten u. Guilleaume, Wien,	0,2
Prager Kabelfabrik, Prag,	0,2
Vogel, Berlin-Kiepenick,	0,4
zusammen	14,0 Tonnen

Durchschlag

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

Dr. 21/21.

25.9.41 1

Bericht über den Besuch des Herrn Dr. HECHT, Elberfeld, am 23.9.41.
Kollidon / Periston.

In Elberfeld bzw. Leverkusen wurden in einem beträchtlichen Teil der fertigen Ampullen der letzten Fabrikationsserie aus den Sendungen 17 u. 18, entsprechend B6 A6449/1 u. B6 A6449/2 vom 23.7. bzw. 6.8.1941, faserige Ausscheidungen beobachtet, die sich erst nach der Abfüllung beim Lagern gebildet haben sollen. Der Besuch des Herrn Dr. HECHT, Elberfeld, diente der Klärung der Frage, ob solche nachträgliche Ausscheidungen aus Kollidonlösungen möglich sind.

Ferner ist beabsichtigt, hinsichtlich der Viskosität und Farbe gultige Grenzen festzulegen.

Zunächst wurde für sämtliche Sendungen, zurückgehend bis Mai 1941, die Übereinstimmung der verschiedenen Versuchsnummern von Lu und Elberfeld anhand der Kollidonnummern hergestellt (siehe Tabelle). Zur besseren Verständigung überlässt Lu in Zukunft fortlaufend die Nummerierung von Elberfeld und setzt vor die Nummer den Buchstaben L, wodurch zum Ausdruck kommen soll, dass es sich um das noch nicht mit Äther extrahierte Kollidon handelt. Elberfeld setzt, wie bisher hinter die fortlaufende Nummer die Zahl 41 (entsprechend 1941), wodurch zum Ausdruck kommen soll, dass nunmehr die Partie mit Äther extrahiert ist. Die fortlaufende Nummer wird von uns auf die Note in der Rubrik "Produkt" hinter das Wort Kollidon gesetzt.

Pfolgende gemeinsame Prüfungen werden für das Kollidon vereinbart:

1.) Viskosität.

Die Viskosität wird in Elberfeld bei 37° (Körpertemperatur) in der fertigen Salzlösung 2,5 %ig gemessen und als relative Viskosität, bezogen auf die Salzlösung, angegeben. In Lu werden mit ^{die} relative Viskosität der 2,5 Vol.-%igen Lösungen des nicht extrahierten Kollidons in reinem Wasser bei 25° messe. Die Messergebnisse sollen ausgetauscht werden um mit der Zeit auf diese Weise die Grenzen der zulässigen Viskosität festzulegen. Nach dem bisherigen Befunden

- / -

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

soll die relative Viskosität möglichst zwischen 1,6 und 1,9 liegen.

2.) Farbe.

Zur Feststellung der Farbe wird Lu, wie bisher, 10 Gew.-%ige Lösungen herstellen und im Dunkeln aufbewahren. Die Farbe soll nach Möglichkeit der der letzten beiden Lieferungen L 22 u. L 23 entsprechen. Ausgesprochen schlecht wird die Farbe der Partien L 20 und L 21, entsprechend unseren Sendungen vom 15. und 27.8.41, bezeichnet.

3.) Ausscheidungen.

Wie eingangs erwähnt, wurden nur bei den Partien L 17 u. L 18 mit den extrem hohen Viskositätswerten, entsprechend unseren Sendungen vom 28.7. und 6. 8. 1941, nachträgliche Ausscheidungen in den Ampullen beobachtet. Die Ausscheidungen sind kompakte Faserchen und sehen so aus, als ob sie vom Filtermaterial herrührten könnten. Bei allen anderen, z.T. wesentlich älteren Lagerproben wurden diese Ausscheidungen nicht beobachtet.

Um _____ zu prüfen, ob solche nachträglichen Ausscheidungen beim Lagern möglich sind, werden wir in Zukunft die 10%igen Lösungen klar filtriert und nach Zusatz von 0,01 % Zephirolbase als Antiseptikum in Flaschen mit Glasschliff aufbewahren.

Die faserigen Ausscheidungen der mitgebrachten Ampulle werden noch mikroskopisch näher untersucht.

gek. Fikenfischer

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium
Dr. Fi/Ri.

25.9.41 3

Tabelle 1.

Liefer-Datum	Menge kg	Versuchs-Nr. Lu	Coll.-Nr.	Versuchs-Nr. Elberfeld	relat. Viskosität (z)	Farbe:
7.5.41	19	J 36/28	-	9	1,90	
"	20	J 36/29	-	10	1,72	
12.5.41	20	PVP J 36/32	-	11	1,93	
"	16	PVP S ²	-	12	2,02	
6.6.41	16	J 36/35	86 A 5192/1	13	1,87	sehr gut
"	7.7	PVP S ²	86 A 5192/2	14	1,59	
15.7.41	20	J 36/38-40	86 A 6448	15	1,69	
28.7.41	20	J 36/43-44	86 A 6449	16	1,70	
6.8.41	20	J 36/44	86 A 6449/1	17	2,16	gut
15.8.41	20	J 36/46 I u. II	86 A 6449/3	18	2,09	gut
27.8.41	16,65	J 36/47 I u. 48	86 A 7131	19	1,75	
15.9.41	45	J 36/51/1-III	86 A 7132/1	20	1,33)	
17.9.41	35	J 36/51 II-IV	86 A 7657	21	1,40	gelblich
			86 A 7132/2	22	1,69	
				23	1,72	
					1,70	gut

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

D. Niemann

Ludwigshafen a/Rhein, den 30. August 1941
D.R.P. 111/214

Beschaffungsbericht

2407.1 Invitharmaline.

Inhalt der Kette:

Dr. Heynecke)	
Ing. Schmid)	Kalle & Co., Flüssigkeiten-Zichrich,
Ing. Feuer)	
Ing. Kalisch)	
Dr. Pfeiffer)	120
Dr. Pfeiffer)	

Vor der endgültigen Herausgabe der Bestellungen der Invitharmaline Apparatur müssen für die Firma Kalle & Co. noch eine Reihe technische Fragen zu klären:

Nach Mitteilung von Herrn Dr. NEUMANN wird Kalle zunächst Invitharmaline für Labelwaren herstellen. Dorthin hinsichtlich dass das P.A. an der Herstellung von Rollen für Verpackungszwecke stark interessiert und wird die benötigten Informationen der Firma Kalle & Co. hierfür bewilligt.

Es handelt sich zunächst um die Aufstellung von 4 Aggregateen.

Die Begehungung ist einzelnen ergebt folgendes:

1. Verzweck:

Zum Verwenden des Materials für den Kalander muss ein Verzweck von gleicher oder nur etwas größerer Felzenbreite. Kalle wird Felzenbreite von 1200-1300 mm Breite aufstellen obwohl ein Felzenwerk für einen Kalander genügt, empfohlen wird, den Platz für die Aufstellung eines zweiten Felzenwerkes pro Kalander vorzusehen für den Fall, dass entweder die Arbeitseinschwindigkeit auf dem Kalander nicht erfüllt werden kann oder dass dickeres Material hergestellt werden soll.

Die Bedienung soll, ebenso wie die der Kalanderarbeiten, nicht zweimal erfolgen, da der benötigte Kochdrucktempf nicht zur Verfügung steht.

- / -

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

II. Kalander

Die längere Besprechung über die Breite des Kalanders ergab, dass Kalle & Co. voraussichtlich einen Kalander der Firma KLEINEWEVERS mit der Walzenbreite von 1 m bestellen wird, auch auf die Gefahr hin, dass bei evtl. Schwierigkeiten der Luvithermisierung der ca. 85-90 cm breiten Kalanderfolien die Kalanderbreite nicht vollständig ausgenutzt werden kann. Walzendicke 550 mm.

Von den 4 Walzen sind 3 übereinander angeordnet, die 4. unten vorgelagert. Es kommt nur ein Arbeiten von unten nach oben in Frage:

- 1.) wegen der Verschmutzung im umgekehrten Falle;
- 2.) weil die Folie im letzten Walzenspalt über die einzige fest angeordnete mittlere Walze laufen soll.

Sehr eingehend wurde über die Beheizung der Walzen gesprochen. Das Kalle leider über den nötigen Hochdruckkampf nicht verfügt, ist von Kalle die Beheizung durch feststehende axial angeordnete elektrische Heizkörper beabsichtigt. Unter der Voraussetzung, dass bei der dabei stattfindenden Wärmedbertragung durch Strahlung genügend Wärmeenergie durch elektrische Heizkörper zugeführt werden kann, halten wir vor allem im Hinblick auf die Gleichmässigkeit der Wärmeverteilung in der Walze die geplante elektrische Beheizung für möglich. Auch die Fragen hinsichtlich des Antriebs, der Spalteinstellungen, ^{der} Walzenumfangsgeschwindigkeiten, der Friktion, der Kühlung der Lager, der Regulierung der Querschnittsdicke durch Schlitze und der Abzugsvorrichtung wurden eingehend erörtert.

- 3.) Bezuglich der eigentlichen Luvithermaschine soll mit der Bestellung abgewartet werden, wie die Luvithermisierung von 800 mm breiten Kalanderfolien auf unserer neuen Luvithermaschine gelingt. Die Gesamtanlage und die elektrische Einrichtung der Luvithermaschine wurden gestützt.
- 4.) Auch an der Schneidemaschine wurden alle von uns getroffenen Neuerungen vorgeführt und besprochen.

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium

- 3 -

- 3.) Kalle & Co. wird auch eine Reihe dieser Produkte
zum entsprechenden Industrie-Anlagen für allein für Verarbeitung
zwecke aufstellen.

D. Hess
Abt. H., Pfarr.

gew. Pionierabteilung
• 2 (oppo):

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.R.H.

Hauptlaboratorium

- 3 -

3.) Kalle & Co. wird auch eine Molar-, Nipot- und Volumengabe
einer entsprechend gesetzten Anzahl der allen für Verdunstung
durchschnittlichen.

D. Koss
Abt. II, 5pm.

Ans. Mitarbeiter
• 2(0230) •

Dr. Niemann

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.R.H.

Hauptverwaltung Darmstadt u. R.H., den 20. August 1941
Sekr. I/2

Durchschlag mit
Color-Abtlic./Euro
Abtlic. €, DM

Reichsbahndirektion
Betr.: Luvithermfolien

Anwesend die Herren

Dirектор BECK, Ing. GOTTFRIED HADIN, KÖLN,
Ing. BOISSEZIE

EISEL-BRÜGEL, Color-Abtlic./Euro,

DR. PISTORIUS,

DR. PIMENTZIKER, Hauptlaboratorium.

Die Firma Gottfried HADIN, Köln, stellt auf 1600 mm breiten Kaliwalzern 0,5 mm starke Gummidüsse zur Weiterverarbeitung auf Gummifäden her. Da der eine von den beiden Kalzundern n.Z. stillsteht, wurde die Firma vom OZV aufgefordert, die Frage zu prüfen, ob der Kalander nur zur Herstellung von Luvithermfolien geeignet ist. Die Kalandereinheiten sind geschaltet. Über die auf dem Kalander erreichbaren Drücke konnten keine Angaben gemacht werden.

Nach Unterzeichnung der Luvithermverarbeitung besuchten uns die Herren Dirектор BECK u. Ing. BOISSEZIE im Luvithermverfahren kennenzulernen und die Versuche auf ihrem Kalander vorzubereiten.

Wir informierten die Herren, wie üblich, eingehend über das ganze Verfahren, zeigten ihnen die Anlage im Betrieb mit Ausnahme der Mischeinrichtung zur Herstellung des Typ. I, da dieser Typ von Schleppen fertig geliefert werden soll, und führten ihnen im Handversuch das Prinzip der Luvithermherstellung vor. Auch über die Verwendung der Luvithermfolien wurde gesprochen.

Als Ausgangsmaterial empfahlen wir, Folien aus Isolit 200
Typ I.

Der Fall, dass der Kalander auch bei Nichtausnutzung der Polizeibrüche und Herstellung verschied.-000 mm breiter Folien nicht ungeeignet erscheint, glaubten wir nicht, dass die Firma sich einen zur Herstellung von Luvithermfolien geeigneten Kalander beschaffen würde.

- / -

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium

- 8 -

In Interesse der Entwicklung der Folienherstellung wäre es erwünscht, dass bei den von der Firma geplanten Versuchen mit Igelit POU Typ L ein eingearbeiteter Techniker der I.G. zu-gegen wäre.

ges. Tiventscher
• R(eppa).

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

Dr. He/Pr.

Dr. Niemann

23.8.41

Aktennotiz Nr. 21.

Ersatz von Asphosulfite 18 durch neue Emulgiermittel.
Prüfung von Phenylmepacinsulfonat, salzarm.

Phenylmepacinsulfonat-Betriebsware (Igepal MA) erwies sich als gutes Emulgiermittel für Igelit PCU (vgl. unsere Aktennotiz Nr. 39), enthält jedoch ca. 10 % Na-sulfat, bezogen auf wirksame Substanz. Es ist bekannt, dass anorganische Salze 1.) die Koagulatbildung fördern, 2.) die Wasseraufnahme eines durch Eintrocknen der Emulsion gewonnenen Polymerisats erhöhen. Es erschien deshalb wünschenswert, auch den salzfreien Emulgator auf seine Eignung zu prüfen. Zu diesem Zweck erhielten wir von Dr. Kirsch und Dr. Weingärtner 2 Produkte:

J.1790/79 (aus Igepal MA P.104 hergestellt) und

J.1797/193 (Laberpräparat).

Diese Produkte enthielten ca. 1 % Natriumsulfat und 3 % Natriumacetat, bezogen auf wirksame Substanz. Wegen der geringen zur Verfügung stehenden Menge wurden sie in einem Versuch geprüft.

Apparatur: H-Apparatur, ohne Voremulgiergefäß.

Das Fließverhältnis war wieder 1:5. Die Emulgatorkonzentration betrug zunächst 1 %. Dabei wurde die Emulsion jedoch sehr langsam, so dass wir die Emulgatormenge auf 1,5 % erhöhen mussten.

Unter sich waren die beiden geprüften Emulgatoren sieblich gleichwertig; gegenüber Igepal MA zeigten sie jedoch eine deutlich erhöhte Polymerisationsgeschwindigkeit.

Durch Zusatz von Rongalit C konnte die Polymerisation weiter stark beschleunigt werden. Es zeigte sich, dass dabei ein pH < 6,5 eingehalten werden muss. Bei einem Zusatz von 30 kg VCI/obm/Std. wurde eine Raumseitenausbeute von 27 kg (Ausbeute bezogen auf eingesetztes VCI = 90 %) erreicht.

Nach 10-tägiger Laufzeit der Apparatur betrug die Koagulationsmenge in H.II 2,3 kg, in H.III 0,5 kg. Ein Rückschluss auf die Emulgierwirkung vom Phenylmepacinsulfonat salzarm kann daraus jedoch

-/-

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Dr. 22.

23.8.41

Aktions-Nr. II.

nicht gegeben werden, da die Emulsion sehr rasch schied.

Detaillierten des Versuchs bitten wir der folgenden Tabelle zu entnehmen.

Versuch	Emulgator	Mg ₂ SiO ₅	Kon-	Temp.	Reaktions-	R.E.A.	Aus-	b-Wert
		g	g/l	°C	zeit min	%	erträge	
II 77/7	J.1790/79	0,2	-	45	20	17,9	90	73,0
II 77/10	*	0,1	0,05	35	20	18,0	90	73,5
II 77/20	J.1791/93	0,2	-	45	20	18,0	90	74,0
II 77/23	*	0,1	0,05	40	20	27,0	90	76,0

Ergebnisformel:

Phenylmagnesiatsulfat selbst hat sich im vorliegenden Versuch gut bewährt. Der Betriebsware ist es bezüglich Polymerisationsgeschwindigkeit überlegen.

Zur Erzielung einer stabilen Emulsion ist eine Emulgatorkonzentration von 1,5 % im Emulgierwasser nötig.

Durch Zusatz von Kongalit kann die Polymerisationsgeschwindigkeit ohne Verschlechterung des b-Wertes stark gesteigert werden. Die Wirksamkeit von Kongalit beschränkt sich auf den gg-Versatz < 0,5.

J. J. - Grisebo
f.
R.

§ 20: Name Dr. K. Grisebo
Name Dr. K. Grisebo
Name Dr. W. Wenzel
2. M.-Abteilung
L. M.-Abteilung
Geley - 1000/1941

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. NICKELAUS

Dr. Ho/B.

21.6.41 1

Aktennotiz Nr. 29.

Ersatz von Amphoseife 18 durch neue Emulgiermittel.
Prüfung von Produkt ZSch. 41/123 (Amphoseife aus Palmöl).

Obige, uns mit Schreiben vom 5.6.1941 von der T.H.-Abteilung
benannte Amphoseife haben wir in unserem Standardansatz ge-
prüft. Sie erwies sich in allen Eigenschaften als gleichwertig
mit der Betriebsware.

Einzelheiten bitten wir der folgenden Tabelle zu entnehmen.

Versuch	Emulgator	Zeit	Koagulat	K-Wert
B 2832	ZSch. 41/123	7 Std.	1 6	83
Vergleichswerte für Be- triebsware		6.14 Std.	~ 1 6	78 - 84 78 - 84

gez. Herrle
" B(ikentscher).

Durchschlag an:
T.H.-Abteilung

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Dr. Niemann

Hauptlaboratorium

M. 11/RL

13.8.41

LaboratoriumsberichtVerwendung von Zuvithern zum Abdecken von Freibesten

Vor etwa 3 Monaten (vgl. unser Schreiben vom 26.4.41) übergaben wir der Landwirtschaftlichen Abteilung dicke Zuvithernfolien vom Typ UG 60 und UG 90 mit der Bitte, sie im Vgl. zu Glas hinsichtlich ihrer Brauchbarkeit zum Abdecken von Freibesten zu prüfen.

Die Besichtigung auf dem Linburgerhof mit Herrn Dr. KESSB zeigte folgendes Ergebnis:

- 1.) Die Temperatur der mit Folien abgedeckten Gurkenbeete war ~~um 7-8%~~ höher als die der mit Glas abgedeckten Beete; dabei waren Zwischenräume in den etwa 30 cm hohen Beeten nicht angebracht.
- 2.) Infolge der geringeren Erhitzung der Folien gegenüber den Glassplatten waren die Folien ständig mit Kondenswassertröpfchen besprungen. Dies wird für alle Kulturen als Nachteil empfunden, da durch die ständig an einer Stelle fallenden Wassertropfen Pflanzenschäden eintreten können.
- 3.) Wahrscheinlich infolge dieser ständigen Benetzung mit Wasser auf der einen Seite und der gelegentlich starken Sonnenbestrahlung auf der anderen Seite sind die Folien stark getrieben und geweit versprudelt, dass die dünneren Folien (UG 60) grosse Teile unter dem Einfluss von Regen und Wind zerriissen sind. Die stärkeren Folien haben ein schwaches Regelwetter ohne Sonnenbeschattung.
- 4.) Hinsichtlich des Pflanzenwachstums kann mit einiger Versicht gesagt werden, dass die Gurkenpflanzen unter der Folie vielleicht etwas üppiger im Kraut standen als die unter Glas. Ein vergleichendes Ergebnis der Gurkenernte liegt nicht vor. Falls die Versuche im kommenden Frühjahr wiederholt werden, ist folgendes beachtigt:
- 1.) Die Verwendung von dünneren Igelfolien ($0,3 \text{ mm}$ verstärkt) vorausgesetzt ihre Form weniger als die Folien verändern und vielleicht auch längsspannungslos versprudeln.

- / -

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Pi/B1.

13.8.41 2

Labor.-Notiz.

Verwendung von Luvitherm zum Abdecken von Freibeeten.

- 2.) Die Verwendung von in einer oder 2 Richtungen orientierten dünnen Folien auf oder zwischen Glasplatten um den Einfluss des polarisierten Lichtes auf das Pflanzenwachstum kennenzulernen.

In beiden Fällen wird es sich empfehlen, die Felder durch vertikale Zwischenwände getrennt zu halten.

gez. Eikenbächer

gez. Reppe

Durchschlag an:

H. Dr. BERGER, Kurs.

H. Dr. KERSE, Landw. Abtlg., Limburgerhof.

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. P. E. R.

13.8.41 2

Labor-Notiz:

Verwendung von Iuvitherm zum Abdecken von Freiböden.

- 2.) Die Verwendung von in einer oder 2 Richtungen orientierten dünnen Folien auf oder zwischen Glassplatten um den Einfluss des polarisierten Lichtes auf das Pflanzenwachstum kennenzulernen.

In beiden Fällen wird es sich empfehlen, die Felder durch vertikale Zwischenwände getrennt zu halten.

gez. Eikentscher

gez. Reppe

Durchschlag an:

H. Dr. BRUGER, Kuro,

H. Dr. KESSE, Landw. Abtlg., Linburgerhof,

H. Gr. Guimann

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. FI/81.

13.8.41

Besuchabericht:

Besucher Herr Dr. SCHNECKE von Fa. Kalle & Co.

Wiesbaden - Biebrich.

Herr Dr. SCHNECKE kam am 12. da R. nach zu uns sich in folgenden 2 Angelegenheiten zu orientieren:

1.) Schneiden von Luvithernfolien.

Herr Dr. SCHNECKE, der bei Kalle & Co. die gesamte Cellophan-fabrikation untersteht, wird in seinem Folenschneiderbetrieb späterhin auch die Luvithernfolien schneiden.

Die an Kalle & Co. gelieferte Versuchserolle Luvithera G 30 liess sich nach seiner Angabe ohne Schwierigkeiten bei normaler Geschwindigkeit (72 m) und ohne Ausbeuteverlust (abgesehen von Handabfall) zu 17 cm breiten Blättern schneiden.

2.) Wasserdichte Überläge für in Cellophan verpackte Wurstwaren.

Die in Cellophan verpackten Wurstwaren trecknen bei längerer Lagerung vollkommen aus. Andererseits ist für den Wurstherstellungsprozess die Durchlässigkeit des Cellophans für Wasserdämpfe und Rauchgase erforderlich. Gesucht wird nun ein Überzug, der nach dem Wurstherstellungsprozess das Austrocknen der Ware verhindert. Herr Dr. SCHNECKE hat die Angelegenheit schon mit der Coloristischen Abteilung Rüschat bearbeitet und von dort einige Emulsionen empfohlen bekommen. Zur vollständigen Orientierung wollte er auch die Ludwigshafener Erfahrungen zur Lösung dieser Aufgabe hinzuziehen.

Eine Rückkoprache auf der Colorist. Abt./Euro war wegen Verhinderung bzw. Abwesenheit der Herren Dr. Pollek und Dr. Graeser nicht möglich. Ich empfehl' Herrn Dr. SCHNECKE sich vor allen wegen der Kombination Acryonal 250 B + Bananit + Tylose schriftlich an diese Abteilung zu wenden und muette ihm auf Vorschlag von Herrn Dr. Pollek zur Herstellung von Rauchüberlägen im der Schmalze Lipolen (Schmelzpunkt 100 - 110°) evtl. zur Sicherung der Zählfestigkeit in Verbindung mit Lipolen II.

- / -

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. P. H. R.

13.8.41

2

Durchschlag

3.) Konsistenz von Paraffin in Viskose

Der Dr. SCHNEIDER ist vor die technische Aufgabe gestellt,
für die matte Kurthaut Paraffin in Viskose zu emulgieren und
arbeit hierfür die Beratung durch unsere Kunststoffbetrieb. Nach
Rückfrage mit Herrn Dr. Ulrich wurde diese technische Angelegen-
heit mit den Herren Dr. Schewalter und Dr. Gold behandelt und
Versuche abgesprochen.

zur Erledigung
A. (F. eppe)

Durchschlag

Color. Abt. Kuno,
Abt. E. Name

AUG. 1941

H. Dr. Niemann

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Ludwigshafen a/Rh., den 11. August 1941
Dr. M. H.

A k t e n n o t i c 2 8 .

Betr.: Ersetzt von Amphoseife 18 durch neue Emulgiermittel.
Emulgator II-251 (= Naphainsulfamidoessigsaurer Na,
Konsistenz: Naphainsulfatid = 1 : 1).

Der uns mit Schreiben vom 25.7.41 von der I.G. d. R. beauftragte
Emulgator wurde in unserem Standardansatz geprüft.

Er liefert mit Wasser eine klare fast farblose Lösung. Die
Emulgierwirkung ist gut, ebenso Farbe und Klarheit der aus dem
Polymerisat hergestellten Pressplatten. Der Verlauf der Polymeri-
sation ist etwas trüger als bei Emulgator II (Naphainsulfamido-
essigsaurer Na, Zusäztsure + Naphainsulfatid = 31,5-2 : 17).

Die Versuchsergebnisse sind in der folgenden Tabelle
unter Beifügung der Vergleichswerte für Amphoseife 18 zusammen-
gestellt:

Versuch	Emulgator	Zeit:	Reagulat:	Werte:
o 2019	Dr. 2551	18 Std.	5 g	86
Vergleichs- werte für	Amphoseife 18	6-14	1 g	78 - 94

Durchschlag an:

Z. H.-Abtlgs.
L. E.-Abtlgs.
H. Dr. Kreitkalls.

ges. P (ikentscher) ges. Herrle.

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Personalabtl. 5.8.41 1
5/2.

Akkordnotiz

Besprechung am 18.4. über Rückholung von Chemikern, Ingenieuren und Technikern aus der Wehrmacht.

Teilnehmer: Paulir. Santo, Dietrich, Dr. Weber, Pfeiffer, Kuhn, Bauer, Scherzer, Dr. Koch, Dr. Noll, Dr. Wolffhardt, Obering, Hoffmann, Kahlmann, zeitweise Dr. Riemann.

Obering-Hoffmann gibt Kenntnis von Schnellbrief des Gehechten von 19.7. für die momentlich sich meldenden Arbeitskräfte sind durch Rahmenmuster Hinweis auf die Entlassungsverfügung, die z.zt. noch nicht verliehen und abzuwarten ist, beim Arbeitamt Dienstverpflichtungsschreibe einzurichten.

Wie insbesondere durch telefonische Rückfrage in Berlin festgestellt wurde, braucht eine RH-Stellung von uns nicht vorgenommen zu werden. Die zugewiesenen Arbeitskräfte werden durch das zuständige VRK abgesichert.

für Angehörige der I.G. wird die Auslösungsfrage nach den bestehenden Richtlinien geregelt. Verheiratete Richtungsgehörige erhalten RH 6.— pro Kalendertag; bei Ledigen wird unter Berücksichtigung der persönlichen Verhältnisse des Einzelnen von Fall zu Fall entschieden.

Die Personalfragen werden von Pfeiffer für Akademiker und Bauer für Nichtakademiker bearbeitet. Das Gehalt wird entsprechend der Anordnung vom 17.4. über Einstellungsgehälter für kaufmännische und technische Angestellte festgelegt. Beim Abgabebetrieb ist das letzte Gehalt und die von der zugewiesenen Arbeitskraft ausgeübte Tätigkeit zu erfragen. Übersteigt das bisherige Gehalt das betriebsübliche, wird das frühere weitergeschahlt. Liegt das alte Gehalt unter dem betriebsüblichen, wird eine entsprechende Anzeige an den Reichsbetriebsrat der Arbeit geleitet. Nach dieser Inkohle von 15 Tagen nach Eingang der Anzeige von seiner Befugnis der Gehaltsfestsetzung keinen Gebrauch, gilt das be-

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

✓ 2/2 6.8.41

tragte Gehalt als genügend.

Die Abteilungen geben Büro Pfeiffer an, mit welchen Herren eine Konsensvereinbarung eingegangen werden soll. Es stehen uns keine Mittel zur Verfügung die Unterzeichnung eines Konsensvertrages zu ermöglichen. Tatsächlich sich einzelne Herren den von der Rechtsabteilung verfassten Entwurf zu unterschreiben, bleibt nichts anderes übrig, als sie es zu beschwirrigen, daß sie keine Dinge erzielen, auf denen Geschäftsführung und Richterverwertung nur Wert legen würden. Die Nicht-abstimmbar erhalten von Bauer ein normales Anstellungsschreiben.

Der Bedarf an Chemikern wird von Dr. Niemann noch durch Rundfrage festgestellt; an Ingenieuren und Technikern wurde er bereits ermittelt.

Eigentümliche Fortsetzung ungeeigneter Arbeitskräfte ist nicht gestattet. Sind die Arbeitskräfte fachlich nicht geeignet, so ist eine Meldung unter Beilegung der Gründe an Zahlamt zu erstatten, der diese weitergibt. Bis zur Entscheidung darüber sind die angebotenen Fachkräfte über diese Meldung nicht imstande zu setzen und weiter zu beschäftigen.

A

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Niemann

DY.BB/22.

1.8.41 1

A k t e n n o t i s .

Gezeitniger Stand unserer Isopren-Polymerisationen.

Diese Notis bringt Resultate über einige Isopren-Mischpolymerisate, die mit keinem Isopren hergestellt sind. Das reine Isopren wurde durch thermische Spaltung seines Sulfonates erhalten.

1.) Mischpolymerat Isopren 75 : Styrol 25.

Das Produkt wurde genau nach der Buna S - Betriebsvorschrift gefahren.

a) Polymerisation.

Die der Buna S-Betriebsvorschrift entsprechenden butadien- bzw. isoprenhaltigen Ansätze polymerisierten (bei 49°) gleich schnell. Die mit früheren Isopren-Chargen beobachteten, ungewöhnlich langen Polymerisationszeiten sind also auf die damals im Isopren enthaltenen Verunreinigungen zurückzuführen.

b) Quarztechnische Werte der (nicht abgetrennten) isoprenhaltigen Polymerivate (in Abhängigkeit von der Ausbeute).

Die Eigenschaften des dem Buna S entsprechenden Isopren-Styrol-Mischpolymerats wurden bei 60, 80 und 90% Ausbeute bestimmt. In der Mischung mit 50% Russ V.N.500 ergaben sich folgende Werte (der Übersichtlichkeit halber wird nur eine Heizstufe angegeben):

Aus- beute	MK Wert	Kohprodukt befo	Mischungsdefo				50°/2 atm			
			20°	50°	20°	50°	M	P	D	E
60 %	114	1630/42 1275/37	3250/32	2500/35	39	170	636	62		
80 %	151	4500/45 2500/48	6000/45	5000/45	70	168	523	62		
90 %	109	1750/37 900/42	5000/34	2250/26	57	200	604	61		

H = Modul, Belastung mit 3000 Schwing.

P = Festigkeit in kg/cm²

D = Dehnung in %

E = Elastiz. Modul

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

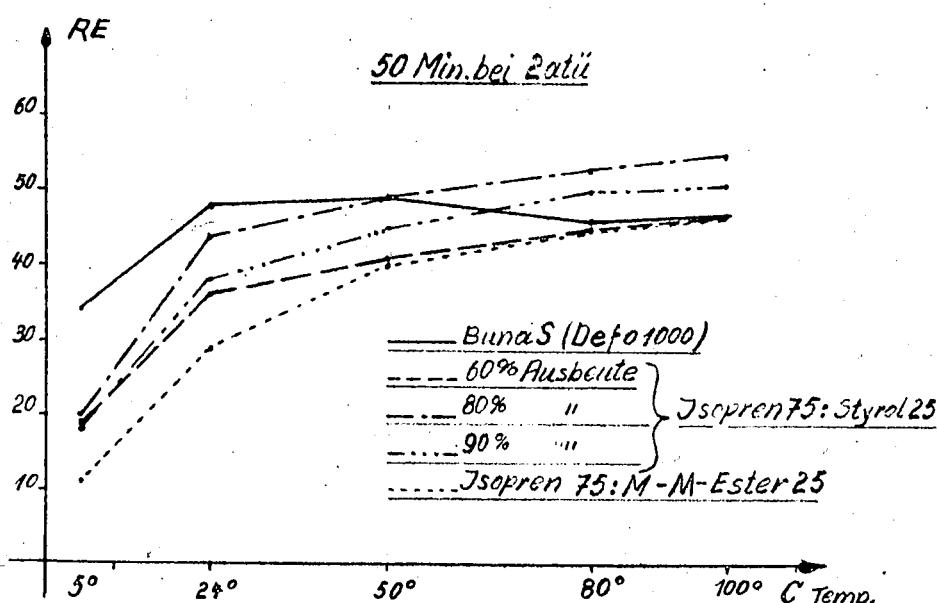
Dr. Ba/Fr.

1.9.43 2

Aktuelle Notiz.

Gegenwärtiger Stand unserer Isopren-Polymerisationen.

Abhängigkeit der Rückprallelastizitäten (R.E.) von der Temperatur:



Diese Werte zeigen, dass die mit reinem Isopren hergestellten Polymerivate das Niveau des Buna S nahezu erreichen. Die Elastizitäten, die sich bei Temperaturen von über 50° denjenigen eines Buna S vom Deka 1000 stark nähern, genügen jedoch bei Temperaturen von unter 50° noch nicht.

Besonders interessant ist die außerordentliche Ausbeutunempfindlichkeit der Isopren-Styrol-Mischpolymerivate im Vergleich mit Buna S. Das zu 90% auspolymerisierte Produkt zeigt von den drei Produkten 60 - 80 - 90% die besten Prüfwerte und war außerdem am besten verarbeitbar. Insgesamt waren alle drei Produkte besser verarbeitbar als Buna S ungebaut.

2.) Mischpolymerisat Isopren 75 : M-M-Ester 25.

Dieser Versuch wurde unter Zusatz von Triethylamin bei 50° gefahren und bei 57% Ausbeute abgebrochen. (Ein Vergleichsversuch mit Butadien liegt noch nicht vor).

-/-

Durchschlag

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium

Dr. Ba/Fr. 1.8.41 3

Aktiennotiz.

Zweckmäßiger Stand unserer Isopren-Polymerisationen.

In der Mischung mit 50% Russ V.N.500 wurden folgende Werte erhalten:

Rohprodukt ME EGRI	Defo 20°	80°	Mischungsdefo		50° / 2 stü			
			20°	80°	N	P	D	H
109	3000/26	1400/29	6500/28	9250/27	78	225	594	62

Der elastische Anteil des Rohproduktes und der Mischung ist erfreulich gering, die Verarbeitbarkeit dementsprechend gut. Die Festigkeit ist ebenfalls gut. Nur die Rückprallelastizität ist gegenüber den styrolhaltigen Produkten nicht verbessert.

Zusammenfassung.

Bei Verwendung von kleinen Isopren lassen sich synthetische Kautschuke herstellen, die bei der Polymerisation dieselben Raum-Zeit-Ausbeuten ergeben, wie entsprechende Butadien-Polymerivate. Die Verarbeitbarkeit dieser Mischpolymerivate ist besser als die von Buna S. Die Vulkanizate dieser Produkte erreichen bis auf die Rückprallelastizität, die besonders bei niedrigen Temperaturen bis jetzt noch ungenügend ist, nahezu das Niveau von Buna S.

gez. Buchholz
" Hiemann)

an: Herrn Dr. Dr. Ambros
Dr. Binsfeld
Dr. Bissmann
Dr. Pilkington
Dr. Ebel

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Niemann

Dr. He/Fr.

31.7.41 1

Aktennotiz 27.

Erneut von Anthonaseife 18 durch neue Emulgiermittel.

Prüfung von Mesaminsulfonat für die kontinuierliche Polymerisation von Vinylchlorid.

Im Hinblick auf die im Herbst dieses Jahres in La anfahrende Igelit PCU - Fabrikation haben wir unsere Versuche zur kontinuierlichen Polymerisation von Vinylchlorid mit Mesaminsulfonat wieder aufgenommen (vgl. unsere Aktennotiz 10 vom 6.9.40).

Die Versuche wurden in unserer M-Apparatur durchgeführt. In Analogie an die Arbeitsweise im Betrieb führten wir Emulgierwasser und Vinylchlorid unter Umgehung des Vorebuligiergefäßes (M I) direkt in M II ein. Nutzinhalt der Apparatur 100 Ltr.

Der erste Versuch (M 70) galt der Auswahl des am besten geeigneten Mesapontypus. Es wurden geprüft:

Mesapon N (80%ig, salz- und sulfithaltig)

Mesapon N, (ausgekocht mit Wasserstoffsuperoxid, sulfitfrei)

Mesaminsulfonat kons., kettenchlorarm.

Die Versuchsbedingungen waren folgende:

Flettenverhältnis: 1:3

Emulgator: 1,5 %

Na-acetat: 0,6 %

Na-per硫酸: 0,1 %

Anfangs-pH: 7

Temperatur: 45°.

Die Raumzeitausbeute lag bei allen 3 Mesapontypen bei ca. 25 kg bei einer Ausbeute von 85 % (Durchsatz 50 kg VCl/ehr Std.). Die k-Werte lagen wie folgt:

Mesapon N: 62

Mesapon N (mit H₂O₂ ausgekocht): 66

Mesaminsulfonat kons., kettenchlorarm: 68.

Der mit Mesapon N erzielte k-Wert liegt infolge des Sulfithaltes des Emulgators sehr niedrig. Durch Zersetzen des Sulfits mit H₂O₂ lässt er sich deutlich verbessern. Der höchste k-Wert wurde mit

-/-

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Ho/2x.

21.7.41, 2

Aktenserie 27.

Mepasinsulfonat konz., kettenchlorarm erzielt.

Die Hitzebeständigkeit war am besten bei dem Mepasinsulfonat konz., kettenchlorarm hergestellten Polyvinylchlorid.

Über die Koagulatbildung lassen sich wegen der Kürze des Versuchs keine Aussagen machen, doch dürfte auch unter diesem Gesichtspunkt Mepasinsulfonat konz., kettenchlorarm, das frei von Salzen ist, den Vortzug verdienen.

Auf Grund der dargelegten Befunde erschien Mepasinsulfonat konz., kettenchlorarm als der geeignete Emulgator aus der Reihe der Mesapone, weshalb es in einem weiteren Versuch (N 72) nochmals eingehender geprüft wurde.

Die Versuchsbedingungen waren (die gleichen wie oben beschrieben) geändert worden lediglich:

Natriumacetat: 0,5 % (statt 0,8 %)

Natriumpersulfat: 0,05% (statt 0,1 %)

Durchsatz: 20 kg VOL/cbm.Std.

Der Versuch lief sehr gleichmäßig. Wegen der geringen zur Verfügung stehenden Emulgatormenge musste er nach 3tägiger Laufzeit abgebrochen werden. Während dieser Zeit haben wir bei Ausserachtlassung der Anfahrperiode folgende Konstanten gemessen:

Dichte der Emulsion: 1,074 - 1,076

Trockengehalt: 24,1 - 24,5 %

k-Wert: 76,9

RZÄ: ca. 18 kg

Ausbente: ca. 90% des eingesetzten VOL.

Diese Werte erfüllen die gestellten Forderungen; teilweise übertreffen sie diese. Der k-Wert liegt sehr günstig, so dass im Hinblick auf die niedrige, zur Anwendung gebrachte Persulfatkonzentration eine Steigerung der RZÄ durchaus möglich ist. Die Menge des gebildeten Koagulats war sehr gering. N III war praktisch koagulatfrei; die Koagulatmenge in N II betrug ca. 100 g (dünne Haut an Wand und Rührer).

-/-

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Ho/Fr.

31.7.41 3

Aktenserie 27.

Die Emulsion war während mehrerer Wochen einwandfrei lagerfähig. Soda, sowie eine methanolisch-wässrige Lösung von Phenylthio-harnstoff ließen sich einwandfrei einarbeiten.

Zusammenfassung.

- 1.) Resapon N bedingt infolge seines Sulfitgehalts niedrige κ -Werte und ist deshalb als Emulgator für die Polymerisation von Vinylchlorid ungeeignet.
- 2.) Mepasinsulfonat kons., kettenchlorarm besitzt gute polymerisationstechnische Eigenschaften. Falls die damit hergestellten Polymerivate den gestellten Anforderungen genügen, eignet es sich vorzüglich als Emulgator für die Vinylchloridpolymerisation.

geze. Herrle

" Gäh

" Niemann)

§ an: L.K.-Abtlg. (Herrn Dr. Schöls)
Gel. Abt. Kuro (Herrn Dr. Berger)

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Niemann

36/b/Fz.

28.7.41 I

A k t e r n o t i s

über das Telefongespräch des Herrn Leichtweiss der Firma GÜbel,
Darmstadt, mit unserem Herrn Jacqué am 26.7.1941.

Herr L. versuchte Herrn Dr. Pletsch telefonisch zu erreichen. Da dieser in Urlaub war, nahm ich das Gespräch entgegen. Herr L. teilte mit, dass die Firma C. Hagen A.-G., Köln-Kalk, um ein Angebot für eine Schneidemaschine mit einer Arbeitsbreite von 1000 mm gebeten habe. Herr L. wollte sich vergewissern, ob seine Auffassung richtig ist, dass eine Arbeitsbreite von 1000 mm nicht erforderlich sei, da die Herstellung so breiter Luvithermfolien gegenwärtig nicht in Frage kommen könnte. Die Richtigkeit dieser Auffassung wurde von mir bestätigt und Herrn L. mitgeteilt, dass wir bereits die Firma Kampf in gleicher Weise unterrichtet hatten, da bei dieser eine Anfrage der Firma Hagen A.-G. wegen des Baues einer Luvithermmaschine von 1000 mm Arbeitsbreite eingelaufen sei. Darauf hinsichtete sich Herr L., dass er beabsichtige, der Firma Hagen eine Schneidemaschine mit der Arbeitsbreite von 800 mm anzubieten.

Nebenbei bemerkte Herr L. zu dem Schreiben der Patentabteilung vom 8.6.41, an die Firma GÜbel, dass er vor der Einreichung des fraglichen Gebrauchsmusters seiner vorgesetzten Stelle (Herr Direktor Köhler) entsprechend unserer mündlichen Vereinbarung vorgeschlagen habe, den Entwurf unserer Patentabteilung zur Einsichtnahme zu übersenden. Diese Stelle habe jedoch diesen Vorschlag mit dem Bemerkung abgelehnt, dass es nicht angängig sei, einer aussenstehenden Firma solche Entwürfe zur Begutachtung vorzulegen. Herr L. betonte, dass er sogar schriftliche Unterlagen über seine Absicht im Besitz habe.

Aus dieser Aussprache entstand der Eindruck, dass Herr L. mit der Art des Vorgehens seiner Firma nicht einverstanden ist.

Gesprächsweise teilte ich Herrn L. noch weiter mit, dass wir unter Vermeidung des Doppelkönigers eine einfachere Ausführung

-/-

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium

36/b/fr.

28.7.41 2

der automatischen Geschwindigkeitsregelung der Aufwickelwelle gefunden hätten, dass es aber unwahrscheinlich ist, dass vor einer befriedigenden Klärung der fraglichen Gebrauchsmusterangelegenheit der Firma GÜBEL diese oder andere Verbesserungen der Schneidemaschinen mitgeteilt werden könnten.

W. Jacquiné

D'schlag an:
Patentabt. Lu
Herrn Dr. Pietsch

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.R.H.

Hauptlaboratorium

Dr. Niemann

Br.Rz/b

16.7.42. I.

Labornotiz.

Polymerisation von Isopren in Gegenwart von Nickelcarbonyl.

Isopren wurde (in alkalischen Ansatz) in Gegenwart bestimmter Mengen Nickelcarbonyl polymerisiert. Dabei zeigte sich, dass die Polymerisationsrate als solche von kleinen Carbonylmengen praktisch nicht beeinträchtigt wird. Erst bei Zusätzen von etwa 1 % Nickelcarbonyl wird die Polymerisation deutlich gehemmt;

<u>Ansatz</u>	<u>Ni(CO)₄</u>	<u>Ausbeute</u>
Isopren	—	98 %
"	0,01 %	98 %
"	0,1 %	96 %
"	1 %	84 %
"	5 %	89 %

Die Eigenschaften der Polymerisate dürften jedoch durch die Gegenwart von Nickelcarbonyl im Ausgangsmaterial stark beeinflusst werden. Nach der Aufarbeitung waren die Proben entsprechend der steigenden Menge Ni(CO)₄ zunehmend dunkel gefärbt. Das Carbonyl war offenbar im Polymeren gelöst und verfiel dann während der Aufarbeitung, so dass im Polymerat fein verteiltes Nickel zurückblieb. Derartige Schwermetalle bedingen aber meist eine ausserordentlich schlechte Alterungsbeständigkeit des Materials. Exakte Angaben über die Eigenschaften derartiger Produkte könnte aber nur eine entsprechend durchgeführte gewichtete Prüfung ergeben.

Durchschlag mit

Mrs. Mrs. Dr. Dr. Koppe.

Mrs. Dr. Schuster.

" " Abel.

Jug. Brügel
f.
R.

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium

Dr. Niesmann
Rheinland-Pfalz

Ludwigshafen a/Rh., den 14. Juli 1941
Dr. G.H. R.

Vorbericht

Betr.: A) Polystyrol EI
B) Klebstoff für Kautschuk-Kunststoff-Formaldehydharze.

Anwesend die Herren

Dr. Niesmann, Frieddorf,

Dr. Mikentscher,

Dr. Cöthe,

Dr. Runkel (zeitweise).
Rothstein

A.) Polystyrol EI.

Herr Dr. Eisenmann weist darauf hin, dass das Polystyrol EI sich durch wertvolle Eigenschaften von den anderen Polystyrol-Typen unterscheidet und deshalb unbedingt im Sortiment erhalten bleiben muss. Die einzelnen Polystyrol EI-Partien fallen in ihren Eigenschaften sehr gleichmäßig aus. Geringe Unterschiede in der Farbe stören nicht, da die dunkleren Partien schwärz eingefärbt werden.

Z.B. befindet sich das Polystyrol EI beim OEW zur Prüfung für die Herstellung eines Tropfenfesten Artikels; sollte diese Prüfung positiv verlaufen, ist über die jetzige Liefermenge hinaus mit einem grösseren Bedarf zu rechnen. genauere Angaben über die dann im Frage kommenden Mengen konnte Herr Dr. Eisenmann jedoch nicht machen.

Herr Dr. Mikentscher bat um umgehende Mitteilung der Versuchsergebnisse. Es wurde nochmals festgestellt, dass die Hauptschwierigkeit bei der Fabrikation des Polystyrol EI in der Methanol-Extraktion liegt, deshalb soll geprüft werden, ob andere Extraktionsmittel geeigneter sind.

Herrn Dr. Eisenmann wurden einige Spritzenstücke aus einem hochwertigen Hochpolymerisat aus Styrol und Acrylsäureid gezeigt. Herr

- / -

Durchschlag

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.
Hauptlaboratorium

Dr. R. bat um Zusendung einer Probe dieses Mischoxymerisaten.

B.) Reichtücher für Melamin-Harnstoff-Formaldehydharze.

Die Spritztülchen-Melamin-Harnstoff-Formaldehydharze zeigen starke Spannungen. Die Versuche zur Beceitigung dieser Schwierigkeit, Glycerin als Weichmacher einzusetzen, schieden daran, dass das Glycerin unter Vernetzung mit Kondensationsprodukten reagiert. Es soll geprüft werden, wie weit sich wasserlösliche Polymerisationsprodukte anstelle von Glycerin in diesen Spritzmassen verwenden lassen. Von Hauptlaboratorium wurde für diese Versuche die Übersendung (jeweils 1 kg) folgender Produkte angezeigt:

- 1.) Collacol S (25/kg),
- 2.) " A (30/kg),
- 3.) " AV (25/kg),
- 4.) " N (16/kg),
- 5.) Kollidon (100/kg),
- 6.) Igevin II möglichst optisch rein (100/kg).

Durchschlag ans:

H. Dr. Fischermann, Frieddorf,
H. Dr. Eikentscher,
H. Dr. Gath,
H. Dr. Winkel.

gen. Gath

" P (Eikentscher)
" R (Gath)

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.R.H.

Hauptlaboratorium

Ludwigshafen a/Rh., den 14. Juli 1941
Dr. He/ R.

DR. HEINRICH
REINHOLD

A k t e n n o t i s . 26.

Betreff: Lösung von Amphocoite 18 durch neue Emulgiermittel.
Prüfung von Saponinsulfatidobuttersäurem Natrium.

Von Dr. KREIKALLA erhielten wir unter der Bezeichnung

J. 1992/33,

J. 1992/39,

J. 1992/42

drei Proben von Saponinsulfatidobuttersäurem Natrium, die wir im Kleinversuch auf ihre Emulgierwirkung für Igelit EP Typ K prüften.

Alle Proben sind ziemlich stark gefärbt. Die Probe J. 1992/33 ist klar löslich, J. 1992/39 ist nur teilweise löslich und J. 1992/42 ist noch schlechter löslich.

Die Emulgierwirkung geht mit der Löslichkeit parallel. Die Probe J. 1992/33 liegt am günstigsten, während J. 1992/42 die Polymerisation vollkommen verhindert.

ges. Herrle

" P(ikantescher)

" B(eppa)

Durchschlag zu:
Herr Dr. Kreikalla,
Herr Dr. Frontz

Es wird Dr. Frontz wird entsprechend J. 1992/33 eine
noch grösse Probe herstellen.

Durchschlag

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Dr. Niemann

Hauptlaboratorium
Ludwigshafen a. Rh., den 14. Juli 1941

Dr. Re/Bl.

Labornotiz 1

Notz. 1 Stabilisierung von Igelitex

Diphenylthiocarbamotz ist in Verbindung mit Soda ein sehr guter Mittelstabilisator für Igelite. Es hat jedoch den Nachteil, dass wegen seiner Schwerlöslichkeit in keiner die genaue Dosierung und homogene Einarbeitung in das Igelit während dessen Aufarbeitung schwierigkeiten macht.

Wir fanden, dass das nur einfach phenylierte Derivat des Thiocarbamotz fast die gleichen guten Stabilisatoreigenschaften wie Diphenylthiocarbamotz besitzt, in Bezug auf es dieses in Wasser jedoch besser löslich ist. Diese Eigenschaften ermöglichen den bekannten Einsatz des Thiomethylthiocarbamotz als Stabilisator für Igelite, sowohl bei dem Schmelzverfahren, bei dem er in Form einer methanolisch-wässrigen Lösung der Wille, als auch bei dem Ingerialverfahren, bei dem er zur Stabilisierung verwendeten Bedeutung zugesetzt werden kann.

gez. Herrle,
" Eikentscher,
" R(eppe).

Durchschlag an:

I.G.-Abtlg./H. Dr. Scholz,
Color.-Abtlg./Haro,
I.G.-Schkopau/Ortsstelle (2-3).

J.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. BÜHLER.

12.7.41 1

Aktennotiz.

Stopfbüchse an der Gasumlaufpumpe für Hexanethylendiamin Lu 115.

Herr CUHLMAYER sen. teilte heute telefonisch mit, dass er die Stopfbüchse aus Spezialbronze, die sich seinerzeit nicht bewährt hatte, nochmals eingehend untersucht und dabei festgestellt habe, dass die Kolbenstange auf ihrer ganzen Länge eine unrunde Fläche von ca. 1 - 2 Hunderstel Millimeter aufweist. Die Bronzeringe zeigen keine Korrosion und lassen an sich auf guten Lauf schließen. Leider kann man daraus keine bestimmten Schlüsse ziehen, weil die Ölverteilung beim Versuch nicht bekannt ist.

Es wurde vereinbart, dass KRANZ die Stange selbst nachschleifen und die Packung nochmals einpassen wird. Der Einbau soll in etwa 14 Tagen erfolgen.

J. P. Rennf

Durchschlag an:

Herrn Dr. BAUER, Hauptlabor.
" Dr. BÜCHE,
" Dr. FRANKS, Lu 10
" Dr. NIEMANN

St. 107
I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Etz/R.

4.7.41 1

Arbeitsnotiz über die am 30. 6. 1941 im Hauptlaboratorium stattgefundene Besprechung über Lackrohstoffe.

Anwesend: die Herren Dr. JORDAN, Cöler-Abtlg.-Info
Dr. FRILLWITZ, " "
Dir. Dr. REPPA Hauptlabor.
Dr. ERZIKALLA " (zeitweise)
Dr. PIKENTSCHER " "
Dr. HECKT " "

Zunächst wurden die Arbeiten zur Schaffung als Lackrohstoffe geeigneter Phenol-Acetylen-Harze erörtert. Herr Dr. JORDAN sagte, dass diese Harze auch für die Kombination mit Vinciflex, MP 400 und ähnlichen Verbindungen geeignet seien. Nach nochmaliger kurzer Durchprüfung sollen nunmehr das Harz 2452, das Umsetzungsprodukt von Oxyphenylmethan (Lieferwerk Gersthofen) und Acetylen zur Ausgabe bei der Lackkommission angemeldet werden. Dieses Harz hatte sich bei der bisherigen Prüfung besonders günstig verhalten. Auf die Frage nach der Lieferfähigkeit wurde von dem Unterzeichneten erklärt, dass 10 Kilo des Harzes ohne weiteres hergestellt werden könnten, vorausgesetzt, dass die Reichsstelle Chemie die erforderlichen Freigabevermerke erteilt. Gersthofen ist nach den Angaben von Herrn Dr. HEISEL ohne weiteres in der Lage, eine derartige Menge Oxyphenylmethan zur Verfügung zu stellen. In diesem Zusammenhang interessierte sich Herr Dr. JORDAN noch für das Harz aus Oxykresylenphen und Acetylen, das unter der vorläufigen Nummer 2413 bereits Urdingen bemüht wurde und in allermeiste Zeit der Kuteko zur Ausgabe übermittelt werden soll. Obwohl dieses Harz ein Weichharz darstellt, soll es auch in Verbindung mit anderen Lackrohstoffen geprüft werden. Die früheren Arbeiten, die die Herstellung eines als Lackrohstoff geeigneten modifizierten Koresins betreffen, sollen bis Kriegsende zurückgestellt werden, da bei dem Mangel an p-tetra-Butyl-phenol größere Mengen dieser Phenolkomponente doch nicht freigesetzt werden können.

Mit Schreiben vom 20. 4. 1941 hatte uns die Cöleristische Abteilung, Laxo, bereits mitgeteilt, dass das Kresolharz 2650 und

-/-

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. St/H.

4.7.41 2

das Xylenolharz 2633 für die Herstellung einer neuen Luphencorte geeignet sei. Von Seiten des Hauptlaboratoriums wurde darauf hingewiesen und die Übergabe der Betriebsvorschrift sowie eines Kalkulationsgerüsts zugesagt. Nach Angabe von Herrn Dr. JORDAN sind die C-Luphene besondere alterungsbeständig und übertrifffen in dieser Hinsicht die A-Luphene und die S-Luphene. Es erscheint daher durchaus möglich, damit später die A-Luphene vollständig durch C-Luphene zu ersetzen.

Herr Dr. JORDAN berichtet weiterhin über Versuche, die zur Verbesserung der Härtungsgeschwindigkeit unseres Luphens II durchgeführt wurden. Bei dieser Gelegenheit wurden auch die von Leverkusen (Dr. PETERSEN) entwickelten Diisocyanate als Vernetzungskomponenten in den Kreis der Untersuchungen einbezogen. Die Versuche hierüber sind jedoch noch nicht abgeschlossen, ebenso werden die Isocyanate als härtende Komponente für A-Luphen und Plastopale noch untersucht. Hierauf wurde die Frage des Härters für das Luphen II nochmals erörtert. Bekanntlich ist alkoholische Salzsäure als Härter besonders geeignet, jedoch ist die Verwendung dieses sehr billigen Produktes im Hinblick auf die Anmeldung P. 70 959 der Firma FREKEL zur Zeit nicht möglich. Von dem Unterzeichneten wurde hierzu bemerkt, dass andere Firmen, wie z.B. Louis BLUMER, Zwickau und die Fa. ALBERT alkoholische Salzsäure als Härter für ihre entsprechenden kalthärtenden Lacks (Tiphen 3911 bzw. Diphen B 60 M und Resol L 4) empfehlen. Wahrscheinlich stützen sie sich hierbei auf das B.P. 215 722, das eine 100%ige Veröffentlichung gegenüber der genannten FREKEL'schen Anmeldung darstellt. In dieser Patentbeschreibung wird die Härtung von härteren, also alkalisch kondensierten Phenolharzen in Form ihrer Lösungen in Alkohol-Wasser-Gemisch mit Salzsäure beschrieben. Im Hinblick auf diese Literaturstelle soll mit der Patent-Abteilung nochmals unsere Stellungnahme zu der FREKEL'schen Anmeldung erörtert werden (vgl. Anhang).

-/-

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

Dr. H. R.

4.7.41 3

In weiteren Verlauf der Besprechung verwies Dr. JORDAN auf die bereits früher unterrichteten Umsetzungen von Kreosolsialkohol mit Acrylsäure und evtl. Cyansäuricinsäure, die damals wegen anderer dringender Arbeiten abgebrochen wurden. Von Dr. HECHT wurde angekündigt, dass diese Arbeiten baldigst wieder aufgenommen werden (was inzwischen bereits geschehen ist). Hierbei wurde noch bemerkt, dass zur Zeit im Hauptlaboratorium auch noch die Herstellung mit Fettsäuren trocknender und nichttrocknender Ole kombinierter Melaminharze untersucht wird.

Herr Dr. RUPPE erwähnte, dass zur Zeit von uns auch Versuche zur Verbesserung des Lumitols durchgeführt werden. Hierbei wird in der Weise gearbeitet, dass, wie von dem Unterzeichneten näher erläutert wurde, das nach Umsatz des Fällöls mit Acetylenk erhaltenes Kohlunitol einer Vakuumdestillation in Gegenwart von solchen Mengen mehrwertiger Alkohole unterworfen wird, die erforderlich sind, um die während des Destillationsprozesses teilweise durch Brackung wieder in Freiheit gesetzten Säuren an die Alkohole zu binden. Derartige Versuche wurden bisher mit 1.1.1-Trimethylpropan, Hexandiol, 1.2.4-Butantriol und Glycerin durchgeführt, wobei mit Trimethylpropan die bisher besten, mit Glycerin die schlechtesten Produkte erhalten wurden. Von Dr. JORDAN wurde noch Pentaerythrit für den gleichen Zweck vorgeschlagen, welche Versuche ebenso wie unter Verwendung von Butandiol-1.2 noch durchgeführt werden sollen. Dabei taucht natürlich die Frage auf, ob die derzeitig hergestellten Produkte unter das DRP. 526 411 der Fa. A. DÜRKOP, Herdecke (Westf.) fallen. Auch diese Frage soll mit der Patentabteilung geklärt werden (was inzwischen geschehen ist, vgl. Anlage). - In diesem Zusammenhang wurde von Dr. JORDAN darauf hingewiesen, dass Kondensationsprodukt aus Cytonsaldehyd und Phenol, wie es von dem Unterzeichneten beschrieben wurde, zwar gut trocknend, jedoch wegen seiner Farbe leider nicht verwendbar war. Da die wahrscheinlich-

-/-

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Hf/B.

4-7-41 4

keit, die unverzüglich abbrende rote Farbe der Kondensationsprodukte auslösen kann zu bringen, sehr gering ist, wurde die erneute Bearbeitung der Umsetzung von Crotonaldehyd mit Acetylen, die zum Dekadien-2,6-in-5-diol-4,7 führen muss, aufgenommen, was durch Dr. HECHT geschehen ist.

Dr. JORDAN rägte an, als Kreutz für die zur Zeit ebenfalls bewirtschafteten Vorlauffettsäuren geeignete Halbester von Dikarbonylketten zu verwenden. In diesem Zusammenhang wurde besonders der saure Ester der Bernsteinsäure mit Butanol bzw. das saure Estergemisch aus Bernsteinsäure und Intrasolvon HS erwähnt. Die so gewonnenen Esterstrukturen sollen dann ihrerseits zur Herstellung von Trockenstoffen oder Alkydalen - analog den Vorlauffettsäuren - eingesetzt werden. In diesem Zusammenhang wurde auch darauf hingewiesen, dass man auch unter Verwendung von Acrylsäure zusammen mit langkettigen Monokarbonsäuren, die die genügende Elastizität des Polymerisats gewährleisten, zu trocknenden Alkydalen gelangen kann. Derartige Versuche werden zur Zeit von dem Unterzeichneten ausgeführt.

Das Gespräch wendete sich nunmehr dem Weichmachergebiet zu, wobei von Dr. JORDAN erwähnt wurde, dass der Glutarsäuredioktyester lichtechter als Palatinol C sei und dem Sipalin gleichkomme. Die Bearbeitung dieser Produkte soll von Dr. HAUSMANN (z.B. im Urteil) aufgenommen werden. Herr Dr. KRZIKALLA erklärte, als Weichmacher auch die entsprechenden Ester der Thiodibuttersäure bzw. Oxadi-buttersäure herzustellen bzw. die zum größten Teil schon hergestellten Produkte nochmals zur Prüfung zu geben. Auch die weiteren Versuche mit Weichmachern, die ähnlich wie das Albenol beständig sein sollen, wird von Dr. KRZIKALLA weiter untersucht.

Da im Herbst 1941 voraussichtlich größere Mengen Tetrahydrofurane zur Verfügung stehen werden, soll die Coloristische Abtig.

-/-

Durchschlag

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Et/a.

4.7.61 5

die Propaganda für dieses Produkt im Markt stärker betreiben.

Schließlich wurde noch über einige interessante Patente und Patentanmeldungen der Konkurrenz gesprochen. Z.B. hat die Fa. ALLERT eine Anmeldung A 67 687 zur Polymerisation von Acrylsäureverbindungen, dadurch gekennzeichnet, dass als Polymerisationsmittel hier nicht Furoxyde, sondern Jodoverbindungen bzw. Jodosoverbindungen zur Anwendung gelangen. ALLERT versucht offenbar auf diese Weise in das Gebiet der Acrylsäureester einzudringen, um sich damit einen Anteil an der Polymerisationschemie zu sichern. Wie Herr Dr. FIKENTSCHER mitteilt, ist dieses Verfahren jedoch nicht neu und wurde von Dr. EAH bereits zur Polymerisation anderer ungesättigter Verbindungen benutzt. Sodass es sich hier um ein reines Analogieverfahren handelt. Gegen die Anmeldung wird Einspruch erhoben werden. - Dr. KILLIWITZ bemerkte noch, dass unter der Bezeichnung Rohagit die Fa. BÜHL und MAAS ein Bischolesterat in den Handel bringt, das sehr wahrscheinlich aus Polyvinylacetat und Polymethacrylates-methylester besteht. Die Untersuchung hierüber ist noch nicht abgeschlossen. (vgl. Memo von Herrn Dr. Fikentscher an Iaro v. 7.7.).

In übrigen wurde vorzüglich dann Produkte, die an sich von der Coloristischen Abteilung Iaro für brauchbar befunden werden, für die jedoch das Ausgangsmaterial infolge der augenblicklichen Umstände nicht oder in ungenügenden Mengen greifbar ist, trotzdem bei der Leckkommision angekauft werden sollen, um so die Privatsituation von Ludwigshafen zu wahren. Sobald später wieder genügende Mengen des Ausgangsstoffes zur Verfügung stehen, soll dann mit dem betreffenden Produkt vergangenen werden.

ges. Hecht

" Rappo

Durchschlag am:

Herrn Dr. JORAN
" Dr. PHILIBITS
" Dr. ERKHALA
" Dr. KLEINKE
" Dr. MAYER
" Dr. MAUSCHNER
" Dr. REICH

Patentabteilungsschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

Dr.Bt/B.

4.7.41 1

Anhang.

Aktennotiz über die am 1.7.1941 mit Herrn Dr. ENGEL, Patent-Abteilung, stattgefundene Besprechung.

1.) Deutsche Patentanmeldung P. 78 999.

Troisdorf wird sich als Einsprechende an das Reichspatentamt wenden, um die Wiederaufnahme des Verfahrens in der Zusatzanmeldung P 78 999 zu erwirken. Es soll die britische Patentschrift 215 722 genannt und zur anteseitige Prüfung gehetet werden;.

2.) DEP. 526 491.

Von dem Unterzeichneten wurde geltend gemacht, dass hier keine Versterzung (vgl. Aktennotiz über die Besprechung mit Laro vom 4.7.1941), sondern eine Umesterung vorliegt. Außerdem wird nach diesem Verfahren wahrscheinlich eine weitgehende Trennung von Fett- und Harzsäuren bewirkt. Ein erheblicher Teil des mehrwertigen Alkohols dürfte mit den Harzsäuren im Rückstand bleiben. Diesbezügliche Analysen (Bestimmung von Fettsäure und Harzsäureanteil im Destillat, Bestimmung der Hydroxylzahl und des Mol-Gewichtes des Rückstandes) sollen noch ausgeführt werden, um nach dem Ergebnis dieser Untersuchung eine endgültige Entscheidung treffen zu können, ob hier eine Abhängigkeit gegenüber dem obigen Patent vorliegt oder nicht.

Durchschlag

Dr. Niemann

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Ludwigshafen a/Rh., den 23. Juni 1941.
Dr. P1/21.

Besprechungsbericht 1

Vertraulich!

Betr.: Luxitherm- und Isolitfeinfolien,
Besprechung am 16. Juni 1941 beim OKH.

Anwesend die Herren

Reg.-Rat BECK,)

Major HAGEMANN (Heereswaffenamt,

Ing. WICHMANN)

Dr. BÖHM,)

Dynamit-A.-G., Ludwigshafen,

Dr. KAHLOFF,)

Polienfabrik Fürth-Forchheim,

SCHREIBER,)

Möbel, Wiesbaden,

u. a. (Vertreter der Polienherstellung),

Dr. FISCHER,)

Deutsche Kabelwerke Ketschendorf
(Kabelhersteller),

Dr. VICK,)

Bitterfeld,

Dr. KOLLET)

Color-Abtig./Kusd., etc.,

Dr. SANGER)

)

Dr. PLUMMER,)

Hauptlabor.,

Die Vorbereitung dieser Besprechung durch das OKH erfolgte offensbar auf Veranlassung der Feinfolienhersteller (insbesondere Dr. KAHLOFF, Polienfabrik Fürth-Forchheim), weil sich diese bei den OKH über die Nichtnahme ihrer Feinfolien durch Ketschendorf für Vakol und die Bevorsorge, der Luxithermfolie beklagt haben. Sie führen das bessere Verhalten und Aussehen der Luxithermfolie hauptsächlich auf den von der I.G. verwandten Ausgangsmaterial zurück, das sich von dem Ausgangsmaterial unterscheidet, welches sie für die Feinfolien bisher erhalten (Vorfolie aus Typ F).

Dr. FISCHER, Ketschendorf, stellte zunächst fest, dass die Luxithermfolie in jeder Weise den Ansprüchen genügt. Die Feinfolien weisen gegenüber nach Fischer folgende Mängel auf:

- 1.) außerordentlich starke Dickenschwankungen, die nach Fischer die Größe von 23 bis 33 u nicht überschreiten dürfen (Luxitherm weist eine Dickschwankung von nur ± 2 u).

Durchschlag

- / -

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

- 2 -

- 2.) Das häufige Auftreten von Löchern, Fehlstellen und schlechten Verklebungen in den Filmen.
- 3.) Die Qualitätsunterschiede innerhalb derselben Folien, sowohl hinsichtlich der Farbe, was nicht stören würde, als auch hinsichtlich der Festigkeit und Dicke.
- 4.) Der niedrige Erweichungspunkt der Folien, der das Auftragen der holzigen Bitumenschicht stark erschwert.

Dr. KÖRNER, Ludwigshafen, gab einen Überblick über die historische Entwicklung der verschiedenen Typen P u. T, die sich hauptsächlich hinsichtlich des Polymerisationsgrades unterscheiden. Da der Typ P besonders gut flickt, wurde er bisher allgemein für Folien bevorzugt. Für Levithene hat es einen höherpolymeren Typ entwickelt, der aber z.z. noch nicht fabrikatorisch in großer Menge greifbar ist.

Die Ausprache ergab:

- 1.) Der Bedarf an Levithene bzw. Peinfolien für das Feldkabel beträgt

in Juli 2 Tonnen,

in August (nach Aufstellung der Betonfertigmaschinen) 6 Tonnen,

durch Aufstellung weiterer in Baufertigfertiger Maschinen steigt die Menge bis Dezember auf etwa 12 Tonnen.

Diese Zahlen gelten für Einschicht-Betrieb und verdoppeln sich bei Zweischichten-Betrieb (Reg.Zat 2812).

Erfahrungswerte sind die vom ORI bisher genannten Mengen wesentlich zu hoch gegriffen bzw. die genannten Formate stark vorverlegt. Aus einem Gespräch mit Dr. PLESSER H. Ketschendorff habe ich den Eindruck gewonnen, dass wir bei einer normalen Produktion von ca. 4 Tonnen Levithene Typ C 30 den gesamten Bedarf für das Jahr 1941 für das Feldkabel decken können.

- 2.) Levithene ist außer für das Feldkabel auch für den Führungskabel sowie für andere Kabel geeignet, bei denen bisher

- / -

Durchschlag

K O D A K S A F E T Y

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

- 2 -

- 2.) Das häufige Auftreten von Löchern, Fleckstellen und schlechten Verklebungen in den Blättern,
- 3.) Die Qualitätsunterschiede innerhalb derselben Folien, sowohl hinsichtlich der Farbe, was nicht stören würde, als auch hinsichtlich der Festigkeit und Dehnung.
- 4.) Der niedrige Erweichungspunkt der Folien, der das Auftragen der heißen Bitumenschicht stark erschwert.

Dr. KOHLER, Ludwigshafen, gab einen Überblick über die historische Entwicklung der verschiedenen Typen P u. R, die sich hauptsächlich hinsichtlich des Polymerisationsgrades unterscheiden. Da der Typ P besonders gut flickt, wurde er bisher allgemein für Folien bevorzugt. Für Invitherm hat in einem höherpolymeren Typ entwickelt, der aber z.z. noch nicht fabrikatorisch in grossen Mengen greifbar ist.

Die Ausprache ergab:

- 1.) Der Bedarf an Invitherm- bzw. Reinfolien für das Feldkabel beträgt

im Juli 2 Tonnen,

im August (nach Aufstellung der Bekafelmaschinen) 6 Tonnen,

durch Aufstellung weiterer 14 Bouleffindlicher Maschinen steigt die Menge bis

Dezember auf etwa 12 Tonnen.

Diese Zahlen gelten für Einschicht-Betrieb und verdoppeln sich bei Zweischichten-Betrieb (Reg. Sat. BAFZ).

Erfahrungsgemäß sind die von GM bisher genannten Mengen wesentlich zu hoch gegriffen bzw. die genannten Termine stark vorverlegt. Aus einem Gespräch mit Dr. FRÖHLICH H., Petersendorf, habe ich den Eindruck gewonnen, dass wir bei einer monatlichen Produktion von ca. 4 Tonnen Invitherm Typ C 30 den genannten Bedarf für das Jahr 1941 für das Feldkabel decken können.

- 2.) Invitherm ist außer für das Feldkabel auch für das Führungskabel sowie für andere Arten bestimmt, bei denen bisher

- / -

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

- - -

Vinifol verwendet wird, der Abgang könnte in dieser Falle sehr rasch ansteigen.

- 3.) Major WACHSWITZ unterstrich noch einmal die Forderung, dass bei der Verwendung der Folie die Preise des Material gegenüber dem unspritzten Label sich wie 1 : 10 verhält (einschließlich des versendeten Weichmachers).
- 4.) Dr. SIEK, Bitterfeld, versprach, an 4 Feinkellengrätzellenfirmen je 50 kg eines Ätherpolymeren Igelits und je 25 kg desselben Materials in gesiebtem bzw. gesichteten Zustand zu liefern.

Mit interner Besprechung in Lu am 20. d. J. mit Dr. PFLUECK ergab, dass es unwirtschaftlich ist, noch einmal einen neuen Typ ohne die im Invithermmaterial enthaltenen zusätzlichen Herstellungskosten und dass Bitterfeld von Lu den Invitherm-Typ I zum Verwälzen der Vorfolie eingesetzt bestoant zur Weiterleitung an die Firmen. Dr. PFLUECK wird das OGI von diesem Vorgehen unterrichten.

- 5.) Dr. PISCHKE wurde gebeten, genüge Unterlagen hinsichtlich der Anforderungen an die Feinkellen zu zusammestellen. Aus der Aussprache ging hervor, dass er bisher die Folie lediglich praktisch auf der Maschine erprobt hat. Die Verlässlichkeit des Invithermus und der feinfolie steht nach Dr. PISCHKE auf keinen Fall.
- 6.) Das OGI bat darum, dass die Feinkellengrätzeller von 1.0.-Technikern besucht und beraten werden. Da wir den Eindruck gewinnen, dass einige Firmen einen solchen Besuch erwünschen, weil sie noch sehr vorsichtig eingezichtet sind, sagten wir zu, diejenigen Firmen zu brauchen, die sich wegen Unterstünzung an uns wenden.

In der internen Besprechung vom 21. d. J. wurde mit Dr. PFLUECK vereinbart, dass vor allen auf dem Betallmobil in Ludwigshafen in nächster Zeit die Versuche auf Herstellung einer Feinfolie für Invitherm bzw. einer Feinkelle im Beigewert von Frau LINDEMANN, Karo, und Herrn SIEK, Hauptlaboratorium, durchgeführt werden sollen.

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium

7.) Hinsichtlich der Unterstützung des OKI zur schnelleren Be-
lieferung unseres Kraftverkaufsbetriebs und unserer Kreis-
lager hat das OKI noch einmal uns schriftliche Unterlagen.

Anschliessend an diese Ansprechung wurden wir noch Herrn
Ministerialdirigenten ERNST (?) vorgestellt, der sich über den
Stand der lange unterdrückten Klage und der die Wichtigkeit der
Folien für das Kabelgebiet noch einmal unterstrich.

gez. Pekentscher
" E (eppe)

Durchschlag
Rechtsr. Ahrens,
G. Dir. Bergmann,
Herrn Kellke

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Ludwigshafen a/Rh., den 17. Juni 1941

Re. No. 116.

Dr. Niemann

Aktenzeile 25.1

Betr.: Erste von Amphosafe 18 durch neue Rauigiermittel
bei der Rauigierungspolymerisation.
Prüfung von Polyalkylbenzolsulfonaten Natrium.

Die uns mit Handschreiben vom 23.5.41 von Dr. SCHUSTER überwandte
probe von polyalkylbenzolsulfonaten Natrium zeichnet sich durch
helle Farbe und gute Löslichkeit aus. Die Rauigierwirkung wurde
im Kleinversuch an Igolit MP Typ K geprüft und ist von Amphosafe
18 deutlich unterlegen. Mit Rohöl HKG neu besteht dagegen Gleich-
wertigkeit, sodass eine weitere Bearbeitung der Rauigiermittel
auf Basis der Polyalkylbenzolsulfonate für die Rauigierungspoly-
merisation aussichtsreich erscheint.

Unsere Versuchsergebnisse sind in der folgenden Tabelle aus-
gewertet:

Versuch	Rauigmittel	Zeit:	Zeugnisse	Werte:
B 2763	Polyalkylbenzole- sulfonate Na	8 Std.	10 g	84
B 1990	Amphosafe 18	14 "	1 g	78

Gez. Herrle
" Münsterer
" Oppo.

Durchschlag RAL

Herrn Dr. Schuster,

" Dr. Schewalter, I.G. (Btll.)

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.R.H.

Hauptlaboratorium
Ludwigshafen a/Rh., den 16. Juni 1941
Bulla/Rh.

Dr. Niemann

Aktennotiz Nr. 24.

Betreff: Eigenschaften von Amphoseife 18 für die Emulsionspolymerisation.

Amphoseife 18 aus Olivensaft (2.Sch.41/594)

Schreiben der T.D.-Abtlg.v. 26.5.41.

Bei der Prüfung von Amphoseife 18 aus Olivensaft (2.Sch.41/594) in
Kleinversuch fanden wir folgende Werte:

Polymerisationszeit : 5,5 Stdn.

Koagulat : < 1 g

D-Fakt : 94.

In diesen Eigenschaften stimmt die neue Amphoseife 18 weitgehend mit
der Betriebsweise überein.

gez. Herrle
• Eppen

Übertragung am

T.D.-Abtlg.

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Ludwigshafen a./Rh., am 16. Juni 1941

Bulle/Le.

Dr. Niemann

Aktennotiz Nr. 24.

Betreff: Arbeits von Anhydride 10 für die Mischpolymerisation.

Anhydride 10 aus Olivensil (2.Sch.41/094)

Schreiben der T.H.-Abtlg.v. 26.5.41.

Bei der Prüfung von Anhydride 10 aus Olivensil (2.Sch.41/094) im
Kleinversuch fanden wir folgende Werte:

Polymerisationszeit : 5,5 Stdn.

Koagulant : < 1 g

Z-Zent : 94.

In diesen Eigenschaften stimmt die neue Anhydride 10 weitgehend mit
der Rottichsäure überein.

gez. Herrle

* E (eppe)

Ergebnisse abg.

Tell-Abtlg.

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Dr. Niemann
Durchschriften

31.5.41. I.

L a b o r a t o r i z .Betreff: Neue Acrylester-Polymerivate.

Die neuen Acrylester-Polymerivate, die in den letzten Wochen von uns einer kurzen Verprüfung unterzogen wurden, lassen sich in folgende Gruppen zusammenfassen:

I. Acrylester-aliphatische Alkohole.

Von diesen wurden neu geprüft:

1.) Sek. Butyl-Acrylat, $k =$ nicht vollständig löslich.

Das Produkt ist etwas steifer als das n-Butyl-Acrylat.

2.) Michael-Alkohol-Acrylat, $k = 83$, (etwa C₇).

Das Produkt ist stark klebend und sehr weich, aber formbeständig.

3.) Aethylhexyl-Acrylat, $k = 56$.

Stark klebend und federnziehend, honigartig.

4.) Nonyl-Acrylat, $k = 73$.

Nonylkohol nach Oxoreaktion aus Diisobutylen.

Produkt stark klebend und weich, fließend, besitzt aber noch eine gewisse Filmfestigkeit.

Von den genannten vier Acrylaten erscheint der Acrylester des Alkohols aus Michaelolenin rohstoffmäßig am günstigsten und wird daher weiter bearbeitet.

Eine Verwendung dieser weichen Acrylate wird versucht in Richtung:

1.) Lösungspolymerate zur Verbesserung der Haftfestigkeit von Lacken, z.B. aus Nitrocellulose.

2.) In Mischpolymerisation mit Vinylacetat, Vinylbenzoat, Vinylchlorid und Cyclohexyl-Acrylat ähnlich wie Aeronal 500 D mit verbesserten Arbeitsbereich, für Kunstleder, Stoffappretur und Anstrichemulsionen.

3.) In Mischpolymerisation mit Dienen für Plastomell ähnliche Produkte.

-/-

Durchschlag

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Ph./B

31.5.41. II.

II. Glykoläther-Acrylate.

Untersucht wurden vier Glykoläther-Acrylate nämlich:

1.) Methylglykol-Acrylat. $\kappa =$

Harte etwa entsprechend dem Polyanilinsäuremethylester.

2.) Isopropylglykol-Acrylat. $\kappa =$ nicht vollständig löslich.

Harte etwa entsprechend des sek. Butyl-Acrylat.

3.) n-Butylglykol-Acrylat. $\kappa =$ unlöslich.

Produkt weich, formbeständig mit kurzen Rissen, offenbar vernetzt.

4.) Cyclohexylglykol-Acrylat. $\kappa =$ unlöslich.

Härter als Polymethyl, filmfest, stramm.

Von diesen Glykoläther-Acrylaten ist das Methylglykol-Acrylat am billigsten, aber auch am wasserempfindlichsten. Hinsichtlich der Löslichkeit interessiert das Cyclohexylglykol-Acrylat und wegen der Weichheit das n-Butylglykol-Acrylat.

Das Isopropylglykol-Acrylat dürfte als Lösungspolymerat in Sprit und Propanol löslich sein und wird daher in dieser Richtung geprüft.

Die Verwendung der Glykol-Acrylate erscheint in zweifacher Richtung möglich:

1.) Mischpolymerisation des Cyclohexylglykol-Acrylates mit Dienen.

2.) Mischpolymerisation des n-Butylglykol-Acrylates mit Acrylnitril zu elastischen beziehungsweise festen Produkten. Herstellung eines Spritlackes mit weichem Film aus Isopropylglykol-Acrylat.

III. Als 3. Gruppe werden zwei Carbonyl-Acrylate polymerisiert:

1.) Isobornylmethacrylsäuremethyl-Acrylat. $\kappa = 82.$

Das Produkt ist weich und leicht klebrig. In seinen Eigenschaften ähnlich wie Butyl-Acrylat, aber beschränkt benzinalöslich.

2.) Cyclohexylmethacrylsäuremethyl-Acrylat. $\kappa = 60.$

Das Produkt ist nach biegen aber härter als der Acrylsäuremethylester und besitzt geringe Schlagfestigkeit.

Durchschlag

-/-

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.R.H.

Hauptlaboratorium

DR. 71/3

31.5.41. III.

Kohlenstoffmässig kommt das Cyclohexylmethylecarbinol-Acrylat zur Zeit nicht in Frage, da seine Herstellung aus Acetophenon nicht möglich ist. Dagegen dürfte das Isopropylmethylecarbinol-Acrylat leicht zugänglich werden.

Letzteres interessiert vor allen wegen seiner Benzinslöslichkeit und wird geprüft:

- 1.) Als Lösungspolymerisat in Ligroin bzw. Essigester.
- 2.) Als Mischkomponente mit Vinylacetat bzw. Benzoat in Richtung Acronal 500 D.
- 3.) In Mischpolymerisation mit Dienen.

IV. Die Acrylester von drei Alkoholen mit cyclisch gebundener Hydroxylgruppe zeichnen sich durch mehr oder weniger grosse Härte aus.

- 1.) Der Cyclohexylacrylester. $\kappa = 97$,
als der weichste dieser drei Produkte hält in seiner Härte dem Polyvinylacetat.
- 2.) Der Deketylacrylester
polymerisierte bisher vielleicht infolge seiner mangelnden Reinheit nur zu niederpolymeren Produkten ($\kappa = 30$).
Das Produkt interessiert wegen seiner Benzinslöslichkeit.
- 3.) 3-Oxytetrahydrofuran-Acrylat, κ = unlöslich.
Während das monomere Produkt in Wasser löslich ist, fällt das Polymerisat in der wässrigen Lösung aus.
Die Härte des Produktes entspricht etwa dem Polyvinylchloracetat. Der Erweichungspunkt liegt schätzungsweise bei $40-45^\circ$.

Während das Cyclohexyl- und Deketyl-acrylat schon heute technisch zugänglich sind, setzt die Fabrikation des Oxytetrahydrofurans noch eine längere laboratoriumsmässige Bearbeitung voraus. Alle drei Acrylester interessieren in erster Linie wegen ihren relativ hohen Erweichungspunkten, wobei das Deketyl-Acrylat im Erweichungspunkt am höchsten liegt, vor allem wenn es, wie zu erwarten, gelingt, den Acrylester in reicherer Form herzustellen und zu höheren κ -Werten zu polymerisieren.

-/-

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium
DR.-54/9

XI. 5. 41. IV.

In erster Linie wird das Cyclohexyl-Acrylat als Zinkations-polymerisat für Anstrich und Appretur, für Leder, Textil und Papier Interesse besitzen, sowie in Mischpolymerisation mit Vinylchlorid für Astralen und evtl. mit Vinylketten für Polymerat-Emulsionen. Auch die Mischpolymerisation mit Dienen wird geprüft.

Das Deketyl-Acrylat wird vor allem in fester Form und als Lösungspolymerisat wegen seiner Benzinalöslichkeit als Lack und in Anstrich Verwendung finden, evtl. in Mischpolymerisation mit billigen Komponenten, z.B. Vinylchlorid.

Das Oxytetrahydrofuran-Acrylat wird ebenfalls mit Vinylchlorid zu einem Astralen polymerisiert, wegen seiner relativ guten Verträglichkeit mit Polyvinylchlorid und seines hohen Erweichungspunktes. Es soll ferner mischpolymerisiert werden zu wasserlöslichen Produkten mit Acrylatesäure und/oder basischen Acrylestern bzw. Vinylketten und/oder Vinylpyrrolidin.

V. Anthracenethyl-Acrylat.

Polymerisiert zu einem harten, leicht polymerisierbaren in Benzin und Sprit leider unlöslichen, harzartigen Polymerisat, das gegebenenfalls als Harz Verwendung finden könnte.

VI. Das Butadioldiacrylat

gibt bei der Polymerisation, wie zu erwarten, ein vollkommen unlösliches und auch in der Hitze nicht schmelzendes Polymerisat. Wie weit dieses Produkt für lösungsmittelbeständige Formpolymeriate nach Art der Gieschärze evtl. in Verbindung mit anderen mit dem monomeren und polymeren Produkt verträglichen Bindemitteln in Frage kommt, müssen weitere Untersuchungen zeigen. Soweit Vermischungen in Polymerisaten zur Erzielung von Unlöslichkeit und Erhöhung der Erweichungspunkte erwünscht sind, erwies sich dieses Produkt als geeignete Komponente zur Mischpolymerisation.

Zusammenfassend ist beachtigt, folgende Acrylester weiter zu untersuchen:

-/-

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium

Dr. Pi/b

31.5.41. V.

- 1.) Cyclohexyl-Acrylat.
- 2.) Dekalyl-Acrylat.
- 3.) Oxytetrahydrofuran-Acrylat.
- 4.) Michael-Alkohol-Acrylat.
- 5.) Isopropylmethylcarbinol-Acrylat.
- 6.) Butylglykol-Acrylat.
- 7.) Cyclohexylglykol-Acrylat.
- 8.) Isopropylglykol-Acrylat.

Jug. S. Rauschff

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

Dr. H. E.

26.3.41 1

DR. KIRCHHORN

Aktennotiz.
Ersetzen von Amphoseife 16 für die Polymerisation und Mischpolymerisation von Vinylchlorid (22).
Prüfung von Phenylmepasinsulfonat.

Die von uns bisher untersuchten Proben von Phenylmepasinsulfonat zeigten neben sonst guten Eigenschaften den Nachteil, dass die damit hergestellten Igelite

- 1.) schlecht in der Farbe und
- 2.) ungenügend hitzebeständig waren.

Der erste Fehler wurde inzwischen durch Verbesserung des Herstellungsverfahrens für Phenylmepasinsulfonat und Erzielung reinerer Produkte (Dr. KIRSCH) weitgehend behoben.

Die ungenügende Hitzebeständigkeit führten wir auf den Chlorgehalt des Emulgiermittels zurück. Zur systematischen Prüfung der Verhältnisse erhielten wir von Dr. KIRSCH 5 verschiedene Proben von Phenylmepasinsulfonat, die aus verschieden weitgehend chlorierten Kepasin erhalten worden waren:

J. 1797, 109 C ₁	- 0,25 Atome Cl/Mol.
J. 1797, 109 C ₂	- 0,75 " Cl/Mol.
J. 1797, 144/1	- 1,0 " Cl/Mol.
J. 1797, 147/1	- 1,25 " Cl/Mol.
J. 1797, 109/C ₉	- 2,25 " Cl/Mol.

Die Prüfung erfolgte im Kleinversuch für Igelit MP Typ K und ergab folgende Gesichtspunkte:

Die Emulgierwirkung ist am besten bei dem am schwächsten chlorierten Produkt und fällt mit steigender Chlormenge stark ab.

Bezüglich Polymerisationszeit, Farbe und Hitzebeständigkeit sind die ersten 4 Proben weitgehend gleichwertig, lediglich das 2,25-fach chlorierte Produkt zeigt auch hier einen deutlichen Abfall.

Herstellungsmäßig und polymerisationstechnisch liegt das mit

-/-

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

Dr. He/E.

26.5.41 2

Aktennotiz:
Ers.v.Amphoseife 18 f.d.Polymerisation u.Mischpolyverarbeitung von
Vinylchlorid (22). Prüfung von Phenylmethylsulfonat.

einem Mol Chlor hergestellte Phenylmethylsulfonat am günstigsten. Herr Dr. KIRSCH wird von diesem Produkt 10 kg herstellen und uns zur Prüfung im konfidenziellen Versuch zuleiten.

Die einzelnen Versuchsergebnisse haben wir in der folgenden Tabelle zusammengestellt.

Versuch	Emulgator	Atome Cl im Chloropasbin	Zeit Std.	Koagulat g	k-Wert
B.2702	J.1797/109 <i>C₁</i>	0,25	6	3	79
B.2703	J.1797/109 <i>C₂</i>	0,75	6	4	79
B.2706	J.1797/141 <i>/1</i>	1,0	6	6	79
B.2701	J.1797/147 <i>/1</i>	1,25	6	13	76
B.2705	J.1797/109 <i>C₂</i>	2,25	14	26	79

Durchschlag an:

Herrn Dr. Kreikalla
 " Dr. Kirsch
 Z.H.-Abteilung

Herr Dr. Kreikalla
Herr Dr. Kirsch

Herr Dr. Kirsch

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium
Ludwigshafen a/Rh., den 21. Mai 1941
Dr. G. R.

Dr. Niemann

Besprechungsbericht.

Anwesend die Herren

Dr. Kraikalla,
Dr. Schuster,
Dr. Flickinger,
Dr. Fikentscher,
Dr. Lautensack,
Dr. Leibwirth,
Dr. Oelth.

Betr.: Vinyläther.

Der Zweck der Besprechung war, bezüglich der Weiterentwicklung neuer Vinyläther, von denen uns in letzter Zeit eine grosse Anzahl zur Verfügung gestellt wurden und deren Polymeren teilweise anwendungstechnisch sehr ähnliche Eigenschaften besitzen, vor allen im Hinblick auf Ausgangsbasis, Preis und Darstellungsmöglichkeit, Klarheit zu schaffen. Es erwies sich dabei als zweckmäßig, die Vinyläther gemäß den Eigenschaften ihrer Polymeren in folgende 4 Gruppen einzuteilen:

- 1.) harte Polyvinyläther,
- 2.) aliphatische Polyvinyläther,
- 3.) Polyvinyläther, die einen Tetrahydrofuranring enthalten,
- 4.) basische Vinyläther.

1.) Harte Polyvinyläther.

Folgende Vinyläther geben bei der Polymerisation harte Produkte:

- a) Dekalylvinyläther,
- b) Dekalylkarbinolvinylläther,
- c) Cyclohexylvinyläther,
- d) Butyloyloctoxylvinyläther,
- e) Cyclohexylactylkarbinolvinylläther,
- f) Naphthylvinyläther,
- g) Naphthylglykolvinyläther,
- h) Butylphenylvinyläther,
- i) Phenylisopropenylvinyläther,
- j) Phenylmethylvinyläther.

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

a) Dekalylvinyläther.

Der Polydekalylvinyläther wird z.Z. bereits technisch in größeren Mengen hergestellt. Das technische Produkt besitzt einen K-Wert von ungefähr 18. Durch Polymerisation bei tiefer Temperatur gelingt es, den K-Wert bis auf etwa 50 zu steigern. Das Urteil der Coloristischen Abteilung/Kuro bestätigt dieses hochviskosen Dekalylvinyläthers lautet sehr günstig (vgl. Schreiben Kuro vom 9.5.41/Dr.CF/Joh.). Die technische Darstellung dieses Produktes wird z.Z. apparativ durchgearbeitet.

Dr. Schuster macht darauf aufmerksam, dass das in der Gasphase hergestellte Dekalol erheblich mehr trans-Dekalol enthält als das nach dem alten Verfahren hergestellte Produkt. Es soll geprüft werden, ob sich dieser Unterschied in den Eigenschaften der Polymere ausdrückt.

Aus patentrechtlichen Gründen sind wir an einer Probe α -Dekalylvinyläther interessiert, die uns von den Herren Dr. Schuster und Dr. Krsikalla zugesagt wurde.

Da auf lange nicht geschenkt damit zu rechnen ist, dass das Dekalol erheblich billiger werden wird, soll die Polymerisation und Mischpolymerisation des Dekalylvinyläthers weiterhin verfolgt werden.

b) Dekalylkarbinolvinyläther.

Das Dekalylkarbinol ist an sich in glatter Reaktion erhaltlich (Naphthol \rightarrow Dekalol \rightarrow Wasserabspaltung-Exoreaktion). Es wird jedoch immer teurer bleiben als das Dekalol. Der Dekalylkarbinolvinyläther lässt sich bei tiefen Temperaturen zu einem harten Produkt von K-Wert 51 polymerisieren. Dr. Krsikalla wird uns eine größere Menge (etwa 5 kg) von diesem Vinyläther zur Verfügung stellen, damit wir die Coloristischen Abteilungen mit diesem Produkt bekannt machen können.

-/-

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

c) Cyclohexylvinyläther.

Der Cyclohexylvinyläther soll wegen der interessanten Eigenschaften (Hartharz, benzinslöslich) seines Polymeren genauer untersucht und interessante Produkte an die Color. Abteilungen gegeben werden, obwohl die Phenolbasis z.B. nicht besonders günstig ist.

d) Butylcyclohexylvinyläther.

Der Polybutylcyclohexylvinyläther ist in seinen Eigenschaften dem Polydecylvinyläther so ähnlich, dass seine Bearbeitung zu Gunsten anderer Produkte zurückgestellt werden soll.

e) Cyclohexylmethykarbinoxyvinyläther.

Dass Cyclohexylmethylkarbinol ist aus Butadien und Methylvinylketon und anschliessende Hydrierung zugänglich. Wegen der Patentlage und unseres Vertrages mit DUPONT ist diese Ausgangsbasis z.B. nicht aussichtsreich. Deshalb werden die Arbeiten mit diesem Vinyläther einstweilen eingestellt.

f - 1:

Alle Vinyläther, die einen aromatischen Kern enthalten, waren bisher nur mit grösseren Katalysatormengen und bei höherer Temperatur polymerisierbar; dies gilt insbesondere für alle diejenigen Vinyläther, die direkt am aromatischen Hydroxyl vinyliert sind. Nach unseren Untersuchungen an p-Chlorphenylglykolvinyläther haben wir jedoch den Eindruck, dass es vor allem eine Frage der Reinigung der monomeren Vinyläther ist um auf diesem Gebiet weiter zu kommen.

Eine Sonderstellung nimmt der Phenylmethylkarbinoxyvinyläther ein, der bei der Polymerisation zunächst ein viskoses Öl liefert, das bei längerem Stehen in ein festes Produkt übergeht. Die Polymerisation derartiger Vinyläther soll weiterhin untersucht werden.

g.) Alkinatische Polymere.

Es standen uns in letzter Zeit

Methylvinyläther,

Phenylvinyläther und

Vinyläther aus den Alkoholen des Michael-Syntheseketons

zur Verfügung.

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

- 4 -

Ihre Polymerivate bringen im allgemeinen gegenüber einem geeignet eingestellten Polyisobutylvinyläther keine Vorteile. Deshalb haben ihre Blockpolymerivate nur dann Interesse, wenn eine besonders günstige Ausgangsbasis vorhanden ist. Aus diesem Grunde sollen vor allen der Athylhexylvinyläther und der Vinyläther aus den Alkoholen des Michael-Syntheseketons weiterverfolgt werden. (-wasserfeste Ledерimprägnierung).

Bei der Emulsions-Mischpolymerisation können der Nonylvinyläther und der Athylhexylvinyläther wegen ihres grösseren Molekulargewichtes gegenüber dem Isobutylvinyläther Vorteile besitzen. (Vineflex NF 400 kontinuierlich)

3.) Polyvinyläther, die einen Tetrahydrofuranring enthalten.

Aus dieser Reihe haben wir bisher zwei Vinyläther untersucht, nämlich den 3-Oxytetrahydrofurylvinyläther und den Tetrahydrofurfurylvinyläther. Die Ausgangsbasis dieser beiden Vinyläther ist noch nicht geklärt. Wegen ihrer interessanten anwendungstechnischen Eigenschaften (hervorragende Verträglichkeit mit Filmbildnern und Weichmachern) sollen ~~die Polymerivate~~ trotzdem weiterverfolgt und gegebenenfalls bemüht werden,

4.) Basische Vinyläther.

Beim dem Diethylaminodethanolvinyläther ist vor allem der Vinyläther des oxidierten Hexamethylenimins wegen seiner günstigen Ausgangsbasis und seines niedrigen Einstandspreises von Interesse. Es soll vor allem die Mischpolymerisation mit anderen Vinylverbindungen (z.B. Acrylsäure, Acrylatesen, Vinylchlorid u.s.) genauer untersucht werden. Nach dem bisherigen Stand der Untersuchungen ist damit zu rechnen, dass dabei anwendungstechnisch interessante Blockpolymerivate erhalten werden können.

gez. Gäh
" P(ikentscher)
" H(iemann)
" R(eppe)

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

36/6

Dr. NICKEL

17.5.41. I.

L a b o r n o t i z .

Über Versuche zur Herstellung poröser Igelitfolien
zur Verpackung von Käse mittels Einwalzen poren-
bildender Stoffe.

Es wurde schon wiederholt festgestellt, dass Käse in luftdichten Verpackungsmaterialien frühzeitig faulig wird (siehe Schreiben des Verkaufskontors Hamburg vom 18.3.41 und Sonderdruck aus Nr. 52 der Molkerei-Zeitung Hildesheim, Jahrgang 1940). Luvithern kann daher trotz seiner guten Wasserfestigkeit und -undurchlässigkeit für die Käseverpackung nur dann in Frage kommen, wenn es gelingt, diesem durch gesondertes Perforieren eine genügende Luftdurchlässigkeit zu erteilen.

Das Ziel dieser Versuche war, zu prüfen, ob eine solche Perforierung statt auf mechanischem Wege mittels Nadeln oder feinen Gessern oder dgl., durch Zugabe von porenbildenden Stoffen beim Auswalzen der Folien erreicht werden kann.

Die nachfolgende Zusammenstellung enthält die mit verschiedenen Zusatzmengen geprüften Stoffe und die dabei erhaltenen Ergebnisse. Die Porenzahlbestimmung erfolgte nach der mit unserer Aktivennotiz vom 1.6.40 beschriebenen Methode, bei der die zu prüfende Folie auf eine mit Phenolphthalein durchsetzten ca. 10%igen Gelatineschicht angedrückt und mit 10%iger Natronlauge überschichtet wird, wobei die rotgefärbten Stellen auf der Gelatineschicht den Hindeutungspunkt von Natronlauge und damit die Poren anzeigen.

- | | | |
|--|--|---|
| 1. Talcum | } | ohne merklichen Einfluss
auf die Porenzahl. |
| 2. Kieselgur | | |
| 3. Titanweiss | | |
| 4. thermisch stark behandelte Igelitfolien | wesentliche Erhöhung
der Porenzahl. | deutliche aber ungenügende Erhöhung
der Porenzahl. Poren sehr unregelmäßig in ihrer Größe
und Verteilung. |
| 5. Polystyrol EH | | |
| 6. Quarzpulver | | |
| 7. Glaspulver | | bedeutende Erhöhung der Porenzahl.
starke Erhöhung der Porenzahl. |

-/-

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

34/8

17.5.41. II.

Die Versuche zeigen, dass nur Zusätze mechanisch fester Stoffe mit einer verhältnismässig grossen Teilchengröße eine befriedigende Porenbildung ergeben. Diese Stoffe zeigen aber den Nachteil, dass sie die Oberflächen der Walzen stark beanspruchen, und dass ferner ihre Teilchen in den Käse eindringen und ihn damit ungenießbar machen können. Die vorliegenden orientierenden Versuche haben somit ergeben, dass ein Perforieren von Igelitfolien mittels porenbildender Zusatzstoffe bzw. im Walzen wenig aussichtreich ist und gegenüber der vorgesehenen mechanischen Perforierung mittels Nadeln oder feinen Messern keine Vorteile verspricht.

Jug. Jagow
J. P. Hoffmann
Jug.

RUBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Dr. Niemann

Hauptlaboratorium
Dr. 62/4

16.5.41. I.

M e s s u n g s b e r i c h t

Über den Besuch des Herrn Dr. BECKER, Troisdorf,
in Ludwigshafen am 9.5.41.

Betreff: Wasserfestmachen von Vulkanfiber.
(Siehe Schreiben der Dynamit-A.G., Troisdorf, vom 12.5.41.).

Anwesende: Dr. BECKER, Troisdorf.
Dr. PIKENTSCHER }
Dr. GITH } I.G.Lu.

Die Vulkanfiber würden bekanntlich so hergestellt, dass ungeleimte Papierbahnen vorzugsweise in 70 %iger wässriger Zinkchloridlösung pergamentiert werden. Nach dem Pergamentieren wird das überschüssige Zinkchlorid mit Wasser ausgewaschen und anschliessend getrocknet und verpresst. Die Vulkanfiber zeichnete sich durch gute mechanische Eigenschaften aus, sie ist jedoch für viele Verwendungszwecke nicht genügend wasserfest. Bei längerer Lagerung im Wasser quillt sie sehr stark auf und schon beim Feuchtwerden werden die Platten weilig.

Dr. BECKER wollte sich über geeignete Möglichkeiten orientieren, die Wasserfestigkeit der Vulkanfiber zu verbessern.

PIKENTSCHER und GITH schlugen folgende Wege vor:

1.) Impregnieren der ungeleimten Papierbahnen vor oder während des Zinkchloridbaden mit geeigneten Kunststoffemulsionen. Überraschenderweise koagulieren nach Beobachtungen in Troisdorf eine Anzahl unserer Kunststoffemulsionen beim Auflösen von festem Zinkchlorid in den Emulsionen nicht.

Herrn Dr. BECKER wurden je 25 kg folgender Emulsionen angezeigt:

- a) Aeronal 550 D
- b) Vinoflex MP 550 D
- c) Aeronal 300 D
- d) Aeronal 250 D.

--/-

Durchschlag

ARBNINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium
Dr. GÜTH

16.5.41. II.

- 2.) imprägnieren einer fertigen aufgerauteten Vulkanfaser mit niedrig viskosen Polyvinyläther. Herr Dr. BECKER erhält vom Hauptlaboratorium ca 10 kg Igevin J 25.
- 3.) imprägnieren der ungeleimten Papierbahnen bzw. der fertigen Vulkanfaser mit wasserlöslichen Polymerisaten und anschliessendes Wasserunlöslichmachen dieser Polymerivate, z.B.

- a) Vinylol,
anschliessende Härtung mit Aldehyden.
- b) Polyureamide,
anschliessende Härtung mit Formaldehyd.
- c) Polycarbonäsuren,
anschliessende Überführung in ihre wasserunlöslichen Salze.
- d) Polycarbonsäuren,
anschliessende Überführung in ihre wasserunlöslichen Kondensationsprodukte mit Polyalkoholen.
- e) Salze basischer Polymerivate,
anschliessende Überführung in ihre wasserunlöslichen freien basischen Polymere%.

Hauptlabor.Iu. wird in Vorversuchen die geeigneten Produkte herauszusuchen und sie dann Herrn Dr. BECKER benutzen.

- 4.) Ein- bzw. beiderseitiges Kaschieren der fertigen Vulkanfaser mit Luvithersfolie.

Die Verversuche werden vom Hauptlabor.Iu. mit VB 15 durchgeführt. Es soll vor allem die Frage geklärt werden, ob es möglich ist, die Folie direkt, ohne Verwendung einer Zwischenschicht auf die Vulkanfaser aufzubringen.

Herr Dr. BECKER wird zur Durchführung dieser Versuchs einige 1 - 2 mm starke Vulkanfaser-Platten an das Hauptlaboratorium Iu schicken.

gez. Güth
" P(ikentscher)
" R(eppe)

G. Güth

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

Dr.Ht/E. 16.5.41 1

Interne Aktennotiz als Anhang zum
Bericht über die Besprechung im Werk
Gersthofen am 12. und 13.5.1941.

Durchschlag an:

Herrn Dir. Dr. REIF

" Dr. NIEMANN

" Dr. HEGT.

Über den Besuch des Unterzeichneten in Gersthofen und seine Besprechungen mit dem Werkleiter Herrn Dir. Dr. WERNER sowie Herrn Dr. HEISEL sind bereits die Ergebnisse dieser Besprechung in einer gemeinsamen Aktennotiz in Gersthofen niedergelegt worden.

Darüber hinaus sind noch folgende für Lu interessante Einzelheiten zu bemerken:

Herr Dr. HEISEL bat, das OKC-Harz (Oxykresylcamphan) zur Stabilisierung von monomeren Vinyl- und Acrylverbindungen auszuprobieren. Möglicherweise bewährt es sich als Phenolkörper vor allem gut bei der Stabilisierung der Acrylester, was von uns sofort untersucht werden wird.

In weiteren Verlauf der Besprechung teilte Herr Dr. HEISEL mit, dass auch bereits aus der in Gersthofen hergestellten Monochloroessigsäure und Phenolen verschiedene Aryloxyessigsäuren hergestellt wurden. Wir wiesen darauf hin, dass in Lu schon eine grosse Anzahl von substituierten Oxyessigsäuren hergestellt wurden, z.B. Kresyloxyessigsäure, Butylphenoxyessigsäure, Octylphenoxyessigsäure u.s.w. Herr Dr. HEISEL erklärte, dass er von der Kresyloxyessigsäure eine grössere Menge vorrätig habe und bat um Feststellung, ob der Vinylester dieser Säure schon hergestellt worden sei. Interessant war in diesem Zusammenhang die Bemerkung von Dr. HEISEL, dass das Kresyloxyessigsäure Natrium ein ausgezeichneter Druckverstärker ist, wie in Wolfen gefunden wurde.

erner bat Herr Dr. HEISEL um Feststellung, wer die Prüfung des Resoreincamphanharzes bzw. des OKC-Harzes in Lu als Stabilisierungsmittel für Fette, Öle und Seifen durchgeführt hat (von Resoreincamphanharz genügt eine Menge von 0,2% zur sicheren Ranziditätsverhinderung ⁱⁿ Fett). Nachricht hierüber wurde zu-

-/-

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

Dr.Ht/E.

16.5.41 2

Interne Aktennotiz als Anhang zum Bericht über die Besprechung
im Werk Gersthofen am 12. u. 13.5.1941.

gesagt. Außerdem wurde von dem Unterzeichneten in diesem Zusammenhang vorgeschlagen, dass Oxykresyloamphan als Antioxydant für Schieröl prüfen zu lassen, was durch den technischen Prüfstand Oppau geschehen wird.

Das Resorcincamphanharz wird, wie von Herrn Dr. HEISEL bemerkt wurde, als solches von Höchst geprüft, während von uns die Umsetzungen mit Acetylen und Aldehyden - wie auch bei den anderen Terpenphenolen - ausgeführt werden.

In diesem Zusammenhang wies Herr Dr. HEISEL darauf hin, dass man nunmehr in Gersthofen auch ein reines Triphenylpropan durch Umsetzung von 1 Mol Monochloraceton mit 3 Mol Phenol herstellen kann. Das Produkt, das wir früher schon in der Hand gehabt haben, war nicht völlig rein. Eine neue Bemusterung sollte ^{an Terpenphenolen} gleich erfolgen. Zur Frage der Lieferfähigkeit wurde bemerkt, dass - die Genehmigung der Reichsstellen natürlich vorausgesetzt - Gersthofen zur Zeit ein Lager von etwa 1500 t Camphan besitzt, wobei die diesjährige Balsamernte überhaupt noch nicht berücksichtigt ist. Die Zeiten der Verknappung von Terpen sind also erfreulicherweise endgültig vorbei.

Gersthofen stellt außer Terpenen noch Chlorierungprodukte dar. Deshalb wurde auch die Chlorierung von Leunkohlenwasserstoffen systematisch bearbeitet. Es gelang die Herstellung eines stabilen "Leuna-Polychlorids" mit etwa 70% Cl, das in den meisten Lösungsmitteln löslich ist. Wir werden dieses Produkt, das einen ausserordentlich billigen Einstandspreis (ca RM. 0,25 bis 0,30) aufweist, als Weichmacher für Igelit und in Kombination mit Polyvinyläthern, sowie mit Bitumenmischungen prüfen lassen.

gen. Hecht
" R(eppe).

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Dr. Niemann

Hauptlaboratorium
Ludwigshafen a/Rh., den 14. Mai 1941

Dr. Bö/Bü.

L a b o r a t o r i u m

Untersuchung des Einflusses von Aldehyden auf die Isopren-Polymerisation.

Zur Klärung der Frage, waren das Oppauer Isopren polymerisationshemmiger als das vom Hauptlaboratorium zu hergestellte, wurde auf Grund der verbreiteten Ansicht, dass - abgesehen von Formaldehyd - Spuren von Aldehyden stark polymerisationshemmend wirken sollen, eine grosse Anzahl von Versuchen durchgeführt mit dem Ziel, ein absolut aldehydfreies Isopren herzustellen. Die Ergebnisse der Polymerisationsversuche mit daraus gereinigten Isoprenen wurden Herrn Dr. BÖHL mit Schreiben vom 9.4.41 mit. Der entscheidende Fortschritt, der Anschluss an die Qualität des Oppauer Isoprens, wurde nicht erreicht.

Es blieb zu entscheiden, ob die von Herrn Dr. SCHMID durchgeföhrte Behandlung des Isoprens mit aldehydbindenden Mitteln nicht ausreichte, um die letzten "Spuren" Aldehyd zu vernichten, oder ob die stark polymerisationshemmende Verunreinigung garnicht aldehydischer Natur sei.

Zur Klärung der Frage wurde versucht, durch Zusatz kleiner Aldehyd-Mengen das Oppauer Isopren auf das Niveau des Ludwigshafener Isoprens zurückzuföhren. Gleichzeitig sollte geprüft werden, ob nicht Spuren von Formaldehyd im Oppauer Isopren stark polymerisationsfördernd wirken.

Es wurden folgende Serien durchgeführt:

Oppauer Isopren wurde unter Zusatz von 0,1 u. 0,5% Formaldehyd, 0,01, 0,1 u. 1% Acet- u. Propionaldehyd polymerisiert.

Ergebnis:

Isopren Oppau ohne Aldehydzusatz : 96 % Ausbeute.

"	+	0,1 % CH ₂ O	: 57 %	"	"
"	+	1 %	: 94 %	"	"
"	+	0,01 % CH ₂ O	: 97 %	"	"
"	+	0,1 %	: 96 %	"	"
"	+	0,01 % CH ₂ O + 0,001 %	"	"	"
"	*	0,1 %	: 85 %	"	"

Durchschnitt : 71 %

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptabstraktum

Die Versuche brachten das nicht erwartete Ergebnis, dass bei richtiger Dosierung auch Acet- und Propionaldehyd polymerisationsfördernd wirken, und zwar in Mengen von weniger als 0,1%. Die "Spuren" von Aldehyd, die die Dien-Polymerisationen hemmen, lassen sich jetzt also zu einem Gehalt von 0,1% und mehr konkretisieren. Der Formaldehyd nimmt nur insofern eine Sonderstellung ein, als bei ihm der Schwellenwert, oberhalb dessen Beschleunigung, unterhalb dessen Hemmung eintritt, bei höheren Dosierungen liegt (~ 1%, s.u.). Da der Wert von 0,1% Aldehydgehalt gleichzeitig der Grenzwert für den einwandfreien Aldehydnachweis mit Fuchsin-schwefliger Säure ist, hat man in Zukunft eine einfache Prüf-methode zur Verfügung, um bei schlecht laufenden Polymerisationen schnell entscheiden zu können, ob als störende Verunreinigungen Aldehyde mit in Frage kommen oder nicht.

Die Grenze des sichereren Aldehyd-Gehaltes in Isopren mit Fuchsin-schwefliger Säure liegt bei einem Einheitsgehalt von etwa 0,1% Aldehyd. Da sich das Oppauer und das hiesige Isopren gegen das gen. Reagens praktisch gleich verhalten - die Rotfärbung tritt nur schwächer auf, der Aldehyd-Nachweis ist nicht eindeutig -, was zusammen mit den Ergebnissen der oben geschilderten "Polymerisationsanalyse mit Aldehyden" sicher eingeräumt ist, dass

- 1.) das schlechte Polymerisationsvermögen des hiesigen Isoprens nicht durch Aldehyde bedingt ist und dass
- 2.) die kürzeren Polymerisationszeiten des Oppauer Isoprens nicht auf einen Gehalt an Formaldehyd, der stark beschleunigend wirkend anzusehen gewesen wäre, beruhen konnten.

Da ganz sicher zu gehen, wurde eine Polymerisationsanalyse mit Aldehyden auch mit dem hiesigen Isopren durchgeführt.

zu Isopren wurden zugesetzt:

- 0,01; 1 und 5 % Formaldehyd,
- 0,01; 0,1 u. 1 % Acet-, " ,
- 0,01; 0,1 u. 1 % Propion-, " ,
- 0,01; 0,1 u. 1 % Croton-, " ,
- 0,01; 0,1 u. 1 % Methyl-, " ,

- / -

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

- 3 -

Ergebnis

Isopren Lu ohne Zugabe von Aldehyd	53 % Ausbeute,
" " + 0,01 % Formaldehyd	54 % "
" " + 1 % " "	53 % "
" " + 3 % " "	47 % "
" " + 0,01 % Acetaldehyd	56 % "
" " + 0,1 % " "	51 % "
" " + 1 % " "	33 % "
" " + 0,01 % Propionsäurealdehyd	55 % "
" " + 0,1 % " "	52 % "
" " + 1 % " "	46 % "
" " + 0,01 % Crotonalsäurealdehyd	50 % "
" " + 0,1 % " "	50 % "
" " + 1 % " "	25 % "
" " + 0,01 % Glycinäurealdehyd	33 % "
" " + 0,1 % " "	32 % "
" " + 1 % " "	43 % "

Die Ausschläge sind auf Grund der absolut niedrigen Ausbeuten kleiner als bei den entsprechenden Versuchen mit den gleichen Isoprenen. Die Abhängigkeit der Ausbeute von der Menge des zugesetzten Aldehyds ist jedoch einwandfrei, einmal nur Sicherheit jeder Versuch vielmehr gefahren wurde und der Ring jeweils derselbe war.

Zusammenfassung

- 1.) Mit Hilfe einer Polymerisationsanalyse wurde in Verbindung mit Fuchsinschweißiger Säure ein Verfahren zur Ausfestigung des Einflusses von Aldehyden auf die Isopren-Polymerisation entwickelt.
- 2.) In Anwendung dieses Verfahrens auf das Isopren Lu wurde bewiesen, dass die in diesen bis jetzt zweifellos enthaltenen polymerisationsfördernde Komponenten nicht aldehydischer Natur ist.

ges. Buchholz

" X (ikentschar)

" R (eppe)

Durchschlag

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Dr. Niemann

Hauptlaboratorium
Ludwigshafen a./Rh., am 14. Mai 1941
Dr. Dr. D. I. I.

L a b o r a t o r i e

Herrn Direktor Dr. KIRCHNER über
Dr. WILHELM,
Dr. ERNST.

**Betr.: Untersuchungen Fortschritt in der Reindarstellung
des Isopren der Polymerisationsfreidigkeit des Isopre-
nens aus dem Hauptlaboratorium I.**

Seit Juli 1940 wurden uns von den Herren Dr. HESSE und Dr. SCHMIDT
laufend grösste Mengen Isopren zur Verfügung gestellt.

Die Polymerisationsfreidigkeit einer polymerisierbaren Verbindung
ist abhängig von der Weisheit des Monomeren. Auf den Weg zur
Herstellung dieses Zickes bei dem Isopren sind 3 Abschritte
zu unterscheiden:

1.) Juli - September 1940.

Das Roh-Isopren wurde über einer kleinen Kolonne abdestilliert, das Destillat enthielt viel niedrigsiedende Anteile (darunter Butadien), war unheizbar und oft stark aldehyd-
haltig.

Die Polymerisation dieses Isoprens in Emulsion lief sich bis zu
Ausbeuten von 50 - 60 % nur bei Temperaturen von über 5°
 (-70°) und durch mehrmaliges Nachkühlen von Kesselfüll zu erzie-
len, weil die Zeiten trotz der hohen Temperatur bis zu 30 Std.
und mehr betragen. Häufig blieb nach Erreichung einer gewissen
Ausbeute weitere Polymerisation überhaupt aus. Das gleiche gilt
für Isopolymeride mit ca. 30 % Styrol. Nur die Blockpolymeri-
sate mit 20-40% Nitritil-Aciden eingeschlossen, aber auch hier waren
die Zeiten gegenüber den entsprechenden Butadienpolymeraten
noch erstaunlich grosse.

2.) Dezember 1940 - Februar 1941.

Das Roh-Isopren wurde zindestilliert, zunächst im Labor, dann
in einer grossen Klorenbodenkolonne. Das Produkt hatte einen

- / -

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

sehr engen Bereich und schien auf Grund der Prüfung mit
zusätzl. schwefriger Säure aldehydfrei zu sein.

Die Polymerisationen verliefen im allgemeinen einheitlicher als
im I. Abschnitt, waren aber technisch immer noch unbefriedigend.
Besonders erstaunlich war, dass die Massopolymerisation mit Styrol
große Schwierigkeiten brachte.

Ein Vergleich mit Oppau's Isopren ergab darin, dass letzteres trotz
niedrigeren Wiedergewichts weit mehr polymerisierte. Die
Zahlen ausgedrückt ergeben sich folgendermaßen (das Isopren wurde
jeweils in einem Standardrate 30 Stunden bei 50° polymerisiert)
Sie Ausbeute betragen:

Isopren Iu	Juli - November 1940:	93 - 96 %,
	Dezember 40 - Februar 1941:	95 - 96 %,
Isopren Oppau		92 %.

3.) Verzug des Isoprens.

Erwähnen sich herausgestellt hatte, dass das Isopren zu mit physik-
kalischen Methoden allein nicht genügend vereinigt werden konnte
wurden chemische Methoden zur Hilfe genommen.

Auf Grund des Darstellungsvorlaufes darf evtl. annehmen, dass
das Isopren doch noch Spuren (unter 1,1%) von Aldehyden
enthält, die für den kürzesten Melit-Unterschied vor beiden
Isoprenen verantwortlich sachen waren. Herr Dr. Schmitz-Zeiselt
hat dann eine grosse Anzahl solcher Isoprenpräparate, die er mit
verschiedensten alkoholbindenden Mitteln behandelt hatte. Prüfung
in Standardrate ergab jedoch keine wesentliche Verbesserung
der Ausbeuten; die besten Werte lagen um 45%.

Auf Grund von Vergleichsversuchen mit Oppau's und Rösslers Isopr-
olans ob wir eine polymerisationsanalytische Methode ausar-
beiten, mit der bewiesen werden könnte, dass die restlichen Verun-
reinigungen des Isoprens in sicher nicht aldehydfreier Natur sind
(Untersatz von 14,9,0%),

Schliesslich gelang Herrn Dr. Schmitz die Herstellung eines prakt-
isch geruchfreien Isoprens über die kristallisierte Salzgerbung

- / -

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hüttelaboratorium

verbindung von Isopren No. 502*

Das so gereinigte Isopren ist dem Oppauer Isopren sinistern gleichwertig. Die α -Isobutyrylpolymerisation mit Styrol läuft ebenfalls glatt. Die Zahlen:

Isopren, kein destilliert : 37% Ausbeute,
" mit 30% gereinigt : 97% "

Die entsprechenden Zahlen für α -Isobutyrylpolymerante mit 30% Styrol sind 54% gegen 100%. Die Polymerisationsgeschwindigkeit des Isoprens hat damit die Ordnung derjenigen des Butadien erreicht.

ges. F(ikentscher) gez. Buchholz

*Bisherig enthielt das über Methylaldeol hergestellte Isopren noch geringe Mengen Divinylmethan. Auch kommen cycl. flüchtige Phosphorverbindungen in geringen Mengen in Frage, die die Polymerisation verhindern. Wir versuchen in dieser Richtung verschiedene Reinigungsverfahren.

ges. R(eppe).

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

Ludwigshafen a/Rh., 660 12. Mai 1941

Ja/31.

A k t e n n o t i z

Betr.: Prüfung der Übertragbarkeit von Trockendorfer Zellfolien
in Imitation

Zur Ausführung dieser Versuche wurde mir von der Firma eines Trockendorfer Zellfolien mit einer Breite von 600 mm und einer mittleren Folcndicke von 50 μ zur Verfügung gestellt. Die Folie wurde vor der Behandlung auf eine Breite von 450 mm beschmitten. Die Verarbeitung dieser Folie in Form eines gelegte ohne besondere Schwierigkeiten auf unserer Imitationsmaschine bei den folgenden unter normalen Verarbeitungsbedingungen:

Aus den Beilagenzetteln 1 bis 3 der Tafel I und der Tabelle I ergeben sich die Eigenschaften der unbehandelten und behandelten Folien.

Muster 1 zeigt, dass die unbehandelte Folie eine matte Oberfläche besitzt, die sich beim Verschneiden zu Imitatoren UU nicht wesentlich ändert (Muster 2). Beim Verschneiden tritt stellenweise eine geringe Faltenbildung auf, die sich aber vermeiden lässt. Eine aus Muster 2 durch strecken erhaltenen Folie, unterschaut Muster 3, ist glatt und praktisch fehlerfrei und besitzt einen wesentlich verbesserten Glanz des Überflusses.

In Tafel I sind die Folcndicken der Muster 1 bis 3 über ihre Breite von 2 Messungen graphisch dargestellt. Die Verarbeitbarkeit der Folie an beiden Enden darf durch ungleichmäßige Anstellung der Zellen bedingt sein und bleibt daher bei der folgenden unberücksichtigt.

Die Kurve I zeigt, dass die Zellfolie in der Mitte etwa 20 μ dicker ist als an den Enden und dass entsprechend der Kurve II dieser Dickenunterschied bis zu Verschneidung auf etwa 10 μ und dann nachfolgenden strecken, wie Kurve III zeigt, wieder verringert.

Durchschlag

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

Die Tabelle I enthält die mechanischen Werte der Rauter 1 bis 3, die im Klavier eingesetzten Folien untergeordnet den Wertem umfangreicher normaler Betriebsartikeln. Aus der Tabelle ergibt sich, dass die Werte der zwei anderen Folie im allgemeinen nur wenig niedriger sind als die des Klaviers. Eine Ausnahme macht die Abnahme von Rauter 2, die wesentlich niedriger ist als die übrigen normalen Abnahmen.

Table I

Stellung	Rauter 1		Rauter 2		Rauter 3	
	Abstand	Wert	Abstand	Wert	Abstand	Wert
Rauter 1 unbeflockt			3,7 (5-7)	9,2 (-7)	16 (10-20)	5 (10-15)
Rauter 2 verarbeitet ungestrichen			4,7 (4,5-6)	4,4 (4,5-6)	4,1 (5)	4 (5)
Rauter 3 verarbeitet gezogen			10,0 (12)	20,7 (-5)	22 (30)	4 (5)

gez. Jacob

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.R.M.

Hauptlaboratorium

XXXXXX Aktennotiz

Dr. H. H. M.

7.4.44

Prüfung von Amphoseife 18 für die Polymerisation und
Mischpolymerisation von Vinylchlorid (19).

Prüfung von Amphoseife Versuch 475 und ZL 41/003.

Die uns mit Schreiben vom 19. 2. 41 bzw. 5. 3. 41 von der Zw.-
abteilung benutzerten Amphoseifenlösungen

Versuch 475 (aus Olefin mit mittelständiger Doppelbindung)
u. ZL 41/003 (aus Olefin von Paraffinalkohol S)

wurden in unserem Standardanatz geprüft.

Die beiden Stoffen sind in ihren Eigenschaften sehr ähnlich. Die
Farbe ihrer Lösungen ist etwas dunkler als die von Amphoseife 18.
Die Emulgierwirkung ist sehr gut, ebenso die Hitzebeständigkeit
der Polymerisate. Dagegen ist die Klarheit der Preßplatten unge-
nugend, was vermutlich auf größere Mengen an unsulfierten Mate-
rial im Emulgator zurückzuführen ist.

In der folgenden Tabelle sind die Versuchsergebnisse zusammenge-
stellt. Ein Vergleich mit Amphoseife 18 ist zum Vergleich beige-
fügt.

Versuch	Emulgator	Zeit Std.	Konsist.	N-Wert	MP	CI
B 2563	Vers. 475	15	2	85	59,5	44,6%
B 2564	ZL 41/003	15	3	78	61	45,3%
B 1990	Amphoseife 18	14	1 Z	70	59	44,1%

ges. Herrle

" " (inventor)

" " (Oppen)

Durchschlag am:

A. Dr. Knopf, Zw.-Abtlg.

H. Dr. Liebscher, Zw.-Abtlg.

I. G. Ludwigshafen

Hauptlaboratorium

Interne Besprechungsnotiz!

~~CONFIDENTIAL~~

Unsere Zeichen Dr.Dau/Ri.

Tag 3.4.41 Blatt 1

Betrag Buna aus Butadien nach dem REPPE-Verfahren.

Anwesend die Herren

Dr. Teupel, Schkopau,
Dr. Niemann, Lu.,
Dr. Steinhofer,"
Dr. Daumiller, ".

Gegenstand des Zusammentreffens war die Besprechung eines Prüfungsberichtes ^{X)} von Buna S aus 1.4-Butadien, das im November 1940 in Schkopau polymerisiert und aufgearbeitet wurde. Es standen 12 Tonnen Butadien aus Lu 392 zur Verfügung, die in je einem Labor- (40Ltr.-Kessel) und Betriebsversuch (20 m³-Kessel) geprüft wurden.

Der im Labor. polymerisierte und aufgearbeitete Ansatz (L 924) zeigte in jeder Beziehung gute bis normale Werte. Das gleiche gilt von 2 Proben, die bei 60% (L 925 A) und 64%igem (L 925 B) Umsatz dem Betriebsansatz (Pt. 2206) entnommen und im Labor. aufgearbeitet wurden. In jeder Beziehung schlechter als die vorhergehenden Proben und als die Schkopauer Norm ist die im Betrieb aufgearbeitete Betriebscharge (Pt.2206). Diese wurde auf einer kleinen Bandmaschine aufgearbeitet, die nach Angaben von Dr. Teupel, bisher auch mit Schkopauer Butadien keine reproduzierbare und einwandfreie Ergebnisse erzielte. Die schlechtere Qualität dieser Probe ist also auf die Verwendung dieser Maschine zurückzuführen und hängt nicht mit den Eigenschaften des 1.4-Butadiens zusammen.

Dr. Teupel würde das 1.4-Butadien jederzeit im Betriebsaggregat aufarbeiten und hält es für völlig normal und dem Schkopauer Butadien entsprechend.

Zur nochmaligen Prüfung gingen inzwischen 10 to Butadien nach Schkopau ab.

Weiterhin wurden einige für B.3. interessierende Fragen besprochen:

X) Schreiben Dr.KLEIN, Schkopau, vom 17.III.41

- / -

I. G. Ludwigshafen
Hauptlaboratorium

XXXXXX

Unser Zeichen Dr.Dau/Ri.

193.4.41 Blatt 2

Betrag: Buna aus Butadien nach dem REPPE-Verfahren.

Dr. Teupel kann noch keine genauen Angaben machen, welchen analytischen Reinheitsbestimmungen das von ihm abzunehmende Butadien genügen muss. Der Reinheitsgrad wird in Schkopau mittels Maleinsäureanhydrid bestimmt. Die Genauigkeit dieser Methode ist nach bisherigen Ludwigshafener Erfahrungen höchstens 2%. Dr. Teupel erklärt sich bereit, die genauen Arbeitsbedingungen schriftlich mitzuteilen.

Möglicherweise ist es zweckmäßig, das bei der Polymerisation nicht umgesetzte Butadien vor der erneuten Verwendung zu destillieren. Dies würde am einfachsten in der Butadienfabrik erfolgen. Das Retourbutadien ist frei von Sauerstoff, wird flüssig mit 15°C und 5 ata geliefert und enthält folgende Verunreinigungen:

2 % H₂O
3 % Styrol, Vinylcyclohexen, Rückstand.

Dr. Teupel will in etwa 3 Wochen Mitteilung machen, ob diese Destillation notwendig und im B. 3 vorzusehen ist.

Die Verluste bei der Polymerisation betragen nach Angaben von Dr. Teupel etwa 5% Butadien und 30% Styrol, auf die eingesetzten Mengen bezogen. Diese Verluste sind durch die Löslichkeit des Styrols in der Emulgierlösung bedingt und sollen monatlich 500 - 600 to Styrol betragen! (Die Differenz zwischen eingesetztem Butadien + Styrol und erhaltenem Buna beträgt laut Betriebsabrechnung Schkopau etwa 300 to ^{auf} 3000 to Buna).

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

1.4.41

1

2. II/2.

Aktennotiz:

Betr.: Rieftemperaturpolymerisation von Vinylchlorid.

Dekalolvinylläther und ebenso Methylphenylcarbinolvinylläther lassen sich mit sauren Katalysatoren, wie Borfluorid, zu festen Stoffen polymerisieren, die einen wesentlich höheren I-Wert aufweisen als Polymerivate, die unter anderen Bedingungen hergestellt werden.

In gleichem Sinne verändern sich die Eigenschaften ihrer Mischpolymerivate mit anderen Vinyläthern, z.B. mit Vinylisobutyläthern.

gez. Werle

" Gath

" R(eppe)

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Hauptlaboratorium

27.3.45

DR. H. P.

Durchschlag 1612

Akkord Nr. 17.

Fall-Abteilung
Leiterabteilung

~~Reise: Berlin-Schönholz 10.3.45~~
~~Arbeitszeit: 10.3.45~~
~~Zeugnisse: 1611~~
~~Artikel: 1612/1613~~

Anwesend die Herren Dr. SCHOMAKER, Fall-Abteilung
Dr. PLEIBINGER } Hauptlaboratorium.
Dr. HÄRTEL }

Die Einübereinkunft der Ergebnisse der mit Schreiben vom 20.2.45 von der Fall-Abteilung des Hauptlaboratorium bestimmten verschiedenen monomergestützten und nach verschiedenen Methoden aufgearbeiteten Butyl-Kohle ergibt folgende Gesichtsynthese:

1.) Bei 1:5:1 Butyl:Kohle ist zwischen der Paste und dem daraus hergestellten Kohle-Trockenprodukt ein deutlicher Unterschied insofern, als die Paste viel Konsistenz bei langer Polymerisationszeit, das Trockenprodukt kein Konsistenz zeigt bzw. normaler Polymerisationszeit (Paste von 3.10.45 und Trockenprodukt 1.Sch.1610 bzw. P.4/5 Paste und Trockenprodukt 2.Sch.1612).

Bei 3:1 Butyl:Kohle sind Paste und Trockenprodukt hinsichtlich Polymerisationszeit und Konsistenz gleich gut (Z.10.1614 und Z.5.Sch.1615) -

Konklusion:

Es wird beschlossen, auch für die höher alkylierten Produkte 3:5:1 und 4:1 u.s.w. die zur Erzielung der optimalen Konsistenz prüfen und zwar jeweils sowohl Paste als auch Trockenprodukt.

2.) Der Abschlussbericht mit Bezugssatz für die Sulfate und Chloride ist so gut, dass die weitere Prüfung der mit Alkohol extrahierten Produkte aus mit Natronlauge neutralisierten Pasten (Z.5.Sch.1613) im Zukunft unverblieben kann. Es sei dabei nochmals erwähnt, dass zwischen den Polymerisationsarten unterscheidet wird, dass entweder aus polymerer Paste (Z.5.Sch.1610 und Z.5.Sch.1611) abstrahlend Polymerisationsmittel und Konsistenz

Durchschlag

F.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

27.3.41 2
D.F.-31/2a**gelenbildung kein kennzeichnender Unterschied besteht.****Der Einsatz von Igesoforte 10 durch ein Kehl erscheint aus medizinischen Gründen besonders erstrebenwert:**

- 1.) Die Kehle sind in der sofern und in jeder Menge griffig.
- 2.) Die Kehle sind mit Igolites klar verträglich und liefern klare Transplantate.

In die Anlage haben wir die Versuchsergebnisse tabellarisch zusammengestellt.**Um Reihenschlüsse zu vermeiden, wird Herr Dr. SCHÖFELER auch die Produkte 2,5:1 und 3:1 nochmals unter gleichen Bedingungen konventionell herstellen. Alle 4 Butyl-Kehle (2,5:1 bis 4:1) werden von uns untersucht unter gleichen Bedingungen möglichst genau.**Antrag:

Dr. Eikenscher

" " (eppe)

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

27.3.41 Anlage

Versuch	Emulgator	Aufarbeitung	Zeit Stdn.	Konglomerat	η -Wert
B 2433/ 3	Paste v. 3.10.40	Paste	41	sehr viel	
B 2565/ 3	Z.Sch. 1610	trocken	15	10 g	85
B 2573/ 3	Z. Sch. 1611	trocken extr.	29	3 g	85
B 2494	P 4/5	Paste	27	40 g	84
B 2574	Z.Sch. 1612	extrahiert	15	19 g	87
B 2575	Z.Sch. 1613	mutter, getrockn. et., extr.		10 g	77
B 2576	Z.Sch. 1614	Paste	23	5 g	80
B 2577	Z.Sch. 1615	Trocken	21	10 g	88

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

HauptLaboratorium

1938/144

Dr. Niemann

21.3.41

O.J.B. Dr. Töpel

A k t e n o t i c :

Betr.: Cyclooctetetraen.

Mit Handschreiben erhielten wir am 10.1.41 von Herrn Dr. TÖPEL ca. 100 g Cyclooctetetraen mit einem Siedepunkt von 141-142°/760 mm.

Das Produkt liess sich nach unseren bisherigen Versuchen weder mit sauerstoffabgebenden Kontaktten (Benzoyl-Peroxyd, Wasserstoffperoxyd), noch mit sauren Kontaktten (Perfluoriddihydrat, Perfluoriddimethylätherätherat, Phosphorwolframsäure) ~~noch~~ mit Jod polymerisieren; nur beim Stehen am Licht bildete sich an der Grenzfläche Flüssigkeit-Luft-Oleum ein faktischliches Produkt.

Versuche, Cyclooctetetraen mit Styrol, Acrylester, Vinylkohorn zur Reaktion zu bringen, verliefen bisher negativ.

Mit Maleinsäureanhydrid konnte ein Usetzungspunkt erhalten werden:

Versuch:

1/10 Mol Cyclooctetetraen wurde 3 Stunden mit 2/10 Mol Maleinsäureanhydrid auf 140° erhitzt. Nach dem Abkühlen wurde ein Kristallkeuchen erhalten, aus dem durch Umkristallisieren aus Tetrahydrofuran farblose Kristalle von Sup. 166-167° erhalten wurden.

Analyse:

C 71,46%

H 5,3%

Molekulargewicht 199.

Für das Additionsprodukt aus 1 Mol Cyclooctetetraen und 1 Mol Maleinsäureanhydrid errechnet sich folgende Analyse:

Molekulargewicht 202

C 71,39%

H 4,90%

Jug. Pdt
J. Henkel

Durchschlag'

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RHEIN

Hauptlaboratorium

Dr. 91/41.

19.3.41

Dr. M. Riedel

A k t e n n o t i c i

Betr.: Phenyl-methyl-carbinolvinyläther.

Phenyl-methyl-carbinolvinyläther löst sich wie die anderen Vinyläther mit saueren Katalysatoren polymerisieren und zeigt zunächst nach dem Abklingen der Reaktion eine mässig viscose Konsistenz. Lässt man nun dieses Polymerat bei 20° einen Tag stehen, so geht dieser Phenylmethyl-Poly-methyl-phenyl-carbinolvinyläther in eine sime, halbfeste Masse über. Diese eigenartige Erscheinung kann verschiedene Ursachen haben:

- 1.) Es tritt eine Nachpolymerisation ein.
- 2.) Der Vinyläther bildet Acetaldehyd, der kondensierend wirkt.
- 3.) Es können Verunreinigungen vorhanden sein, die kondensierend wirken (z.B. Acetophenon).
- 4.) Einfluss des Luftsauerstoffes.

Zur Klärung dieses eigenartigen Verhaltens setzen wir unsere Versuche in dieser Richtung fort.

gez. Werle

- * P(ikantscher)
- * R(eppe)

I.G. LUDWIGSHAFEN A/RH.
HAUPTLABORATORIUM

Ludwigshafen a/Rh., den 17. März 1941

s.a. Begleitmemorandum v. 17. 3.

B E S U C H S B E R I C H T .

Betr.: Luvitherm-Verfahren.

Besuch bei der Firma Paul TRÖSTER in
Hannover am 28.2.41.

Anwesende: Herr Dr. DECKER von der Firma TRÖSTER sowie die
Herren Dr. PIETSCH u. JACQUE, I.G. L'hafen.

Auf Grund mehrfacher Anfragen der Folienfabrik Forchheim, wie weit die Firma TRÖSTER mit der Konstruktion eines Kunststoffkalanders vorgeschritten ist, benutzten wir die Gelegenheit einer Geschäftsreise ins Rheinland dazu, die Firma TRÖSTER aufzusuchen und mit ihr nochmals eingehend einige Punkte, die beim Bau des Kalanders zu beachten sind, zu besprechen. Herr D. gab uns an, dass ein vorläufiges Angebot an Forchheim abgegangen ist. Der Kalander ist mit den Abmessungen 500 mm Ø x 800 mm Länge angeboten worden. Auf Grund einer Vergleichsrechnung und mit Rücksicht auf gleiche Durchbiegungsverhältnisse wie bei unserem Versuchskalander und der von uns geforderten Toleranz der Foliedicke ca. $\pm 2 \mu$ glaubte Herr D. diese Abmessungen benützen zu müssen. Wir wandten dagegen ein, dass diese hohen Forderungen bezüglich der Dickentoleranz sich besonders auf die Länge der Folienbahn bezieht, während es uns gelungen ist, in der Breite durch nachträglichen Handschliff, vor allem aber durch Kühlen der Walze mit Kaltluft die Dickengleichmässigkeit einzuhalten, und glauben deshalb, trotz der höheren Durchbiegung, mit Walzen von 400 mm Ø auszukommen. Falls die Firma TRÖSTER jedoch annimmt, dass die Walze bei 400 mm Ø zu Ermüdungserscheinungen bzw. zu Dauerbruch neigt, müsste selbstverständlich ein grösserer Walzendurchmesser gewählt werden.

Wir zeigten Herrn D. zwei Kurvenblätter über Druckversuche an unserem Kalander und wiesen darauf hin, dass beim normalen Betrieb die seinerzeit Herrn VÖGLER genannten Ballendrücke nur etwa zur Hälfte (also mit etwa 120 kg/mm Ballenlänge) erreicht werden. Damit ergibt sich eine wesentlich geringere Lagerbelastung, so dass Herr D. zur Ansicht kam, dass in diesem Fall auch Gleitlager

verwendet werden können. Mit Rücksicht auf die grosse Lebensdauer von Wälzlagern regten wir an, dass die Firma TRÖSTER uns schnellstens für den bei uns aufgestellten Kalande eine Walze mit 2 zugehörigen Wälzlagern herstellt, so dass wir dieses Aggregat bei uns im Betrieb auf seine Betriebsfähigkeit untersuchen können. Herr D. will versuchen, die hierzu benötigten Teile schnellstens zu beschaffen (Lieferzeit ca. 4 Monate). Der Preis beläuft sich auf etwa RM. 2000.-- bis 3000.-- Auf Grund unserer in den bereits erwähnten beiden Kurvenblättern niedergelegten Versuche glaubte Herr D., dass die elastische Dehnung der Walzenstände so gross ist, dass die Ungleichförmigkeit des Walzenschliffes bzw. des Lagers auszugleichen vermag. Es wurde verabredet, dass der Firma TRÖSTER umgehend eine Querschnittzeichnung des Walzenständers sowie auch die beiden Kurvenblätter zugesandt werden. Vertrauliche Behandlung der überlassenen Unterlagen wurde uns bereits mündlich zugesichert.

Unser Hinweis, dass bei Verwendung von Wälzlagern die Gefahr besteht, dass infolge verschiedener thermischer Ausdehnung das Wälzlagere blockiert, glaubte Herr D., durch Einstellen eines genügend grossen Lagerspieles und durch Verwendung von Spülsmierung, wobei das Spülöl gekühlt wird, entkräften zu können. Der Vorschlag beruht auf Angaben der Firma VKF Schweinfurt. Als Öl wurde von dieser Firma Gargoyle, Super-Zylinderöl extra Hecla Mineral vorgeschlagen. Dieses Öl wird bei + 7° fest, es muss also beim Anfahren etwas vorgeheizt werden.

Als Ergebnis der Besprechung wurde folgendes festgelegt:

Die Firma TRÖSTER entwickelt einen 4-Walzenkalander mit 400 mm bzw. 450 mm Ballendurchmesser bei einer Ballenlänge von 800 mm und sieht zunächst Gleitlager entsprechend den bereits Herrn VÖGLER mitgeteilten Anregungen (Zapfendurchmesser der obersten und untersten Walze etwa so gross wie der Ballendurchmesser. Lager auf der entlasteten Seite nur durch Ölkasten geschlossen. Lagerlänge grösser als Normalausführung. Lager der beiden mittleren Walzen in Normalausführung) vor. Falls die bei uns durchgeföhrten Versuche mit Wälzlagern zufriedenstellend sind, soll der Einbau von Wälzlagern an dem neuen Kalande möglich sein. Die Firma

- 3 -

TRÖSTER wurde darauf aufmerksam gemacht; dass sie sehr grossen Wert auf Sauberhaltung der Walzen (Austreten von Lager-Schmieröl auf die Walze) legen soll.

Die Anordnung der beiden obersten Walzen in einer Doppelkulisse hielten wir mit Rücksicht auf eine genügende Elastizität der Walzenhaltung nicht für günstig und schlugen deshalb HermD. vor, die Doppelkulisse für die beiden untersten Walzen vorzusehen. Nachträglich ist noch zu erwähnen, dass die Walzendrucke an der untersten Walze etwas geringer als an der obersten Walze gewählt werden können, was sich für die Dimensionierung der dabei benötigten Doppelspindel vorteilhaft auswirkt (vgl. Skizze Fig. 1).

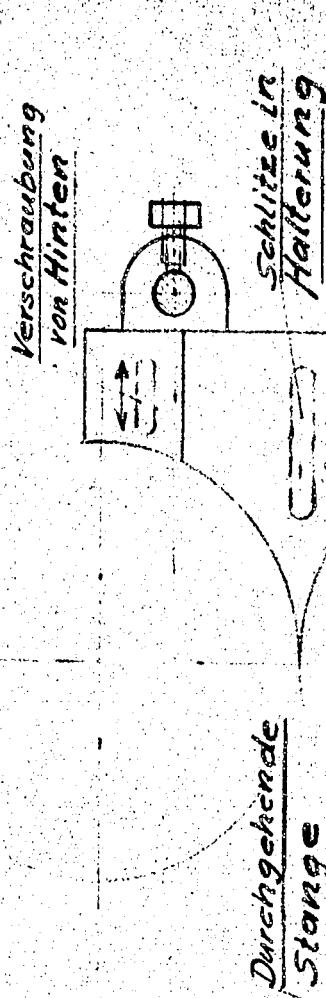
Der Kalander soll ausserdem mit nachstehend aufgeführtem Zubehör ausgerüstet werden:

- 1.) 2 Abzugswalzen (leichte Ausführung heiz- u. kühlbar drucklos), die vom Kalander über ein PIV-Getriebe angetrieben werden.
- 2.) 1 PIV-Getriebe für vorstehenden Zweck, das aber noch die Abnahme einer zusätzlichen Leistung von ca. 4 PS zum Antrieb einer Zusatzmaschine gestatten soll.
- 3.) Anbringung von staubdicht in Kugellagern gelagerten Kreismessern zum Schneiden der Fertigfolie auf der letzten Kalanderwalze (verschiebbar über die ganze Kalanderbreite). Das Messer soll aus ungehärtetem Stahl hergestellt werden. 2 Ersatzscheiben sind mitzuliefern.
- 4.) Zwischen Kalander und Abzugswalzen sollen leicht schwenkbare Leitwalzen (Kugellager) von ca. 50 mm Ø angeordnet werden.
- 5.) An den 3 Einzugsstellen am Kalander sollen je 1 Paar dreiteilige Abstreifbacken eingebaut werden. Die 3 Teile sollen einzeln senkrecht zur Walzenachse verstellbar sein und sollen aus Messing oder Bronze hergestellt werden. Die Backenhalterung soll mit gut wirkenden Führungen für die Verstellbacken versehen sein. Die Abstreifvorrichtungen sollen jede beliebige Walzbreite einstellen lassen, sie sollen in geringem Umfang (ca. 5 mm) nach oben und unten verschiebbar sein (Ausführungsvorschlag vgl. Skizze Fig 2). Pos. 1 - 5 ist aus dem Gesamtschema des Kalanders (Skizze Fig.3) zu ersehen.

- 6.) Der Antriebsmotor soll statt mit 60 KW besser mit 70-80 KW und einem Regelbereich von 1:3 dimensioniert werden.
- 7.) Zwischen Motor u. Kalander ist möglichst ein Umschaltgetriebe zu verwenden.
- 8.) Bei der 1.Schaltstufe des Getriebes soll eine Walzgeschwindigkeit von 3 - 9 m/min, bei der 2.Schaltstufe eine Geschwindigkeit von 7 - 21 m/min einstellbar sein. Bei einem Regelmotor 1 : 4 soll nicht über 24 m/min hinausgegangen werden. Die Überdeckung der Schaltstufen könnte dann noch etwas grösser gewählt werden.

Hebel

Fig. 2.



Verschiebung von Hinteren

Schlitz in Halterung

Durchgehende Stange

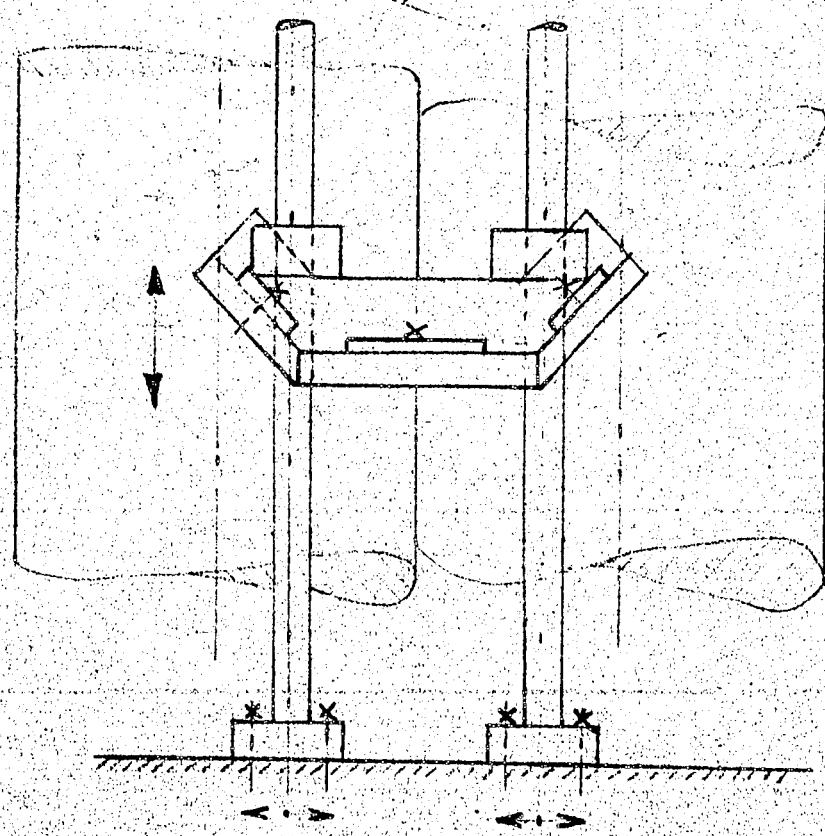
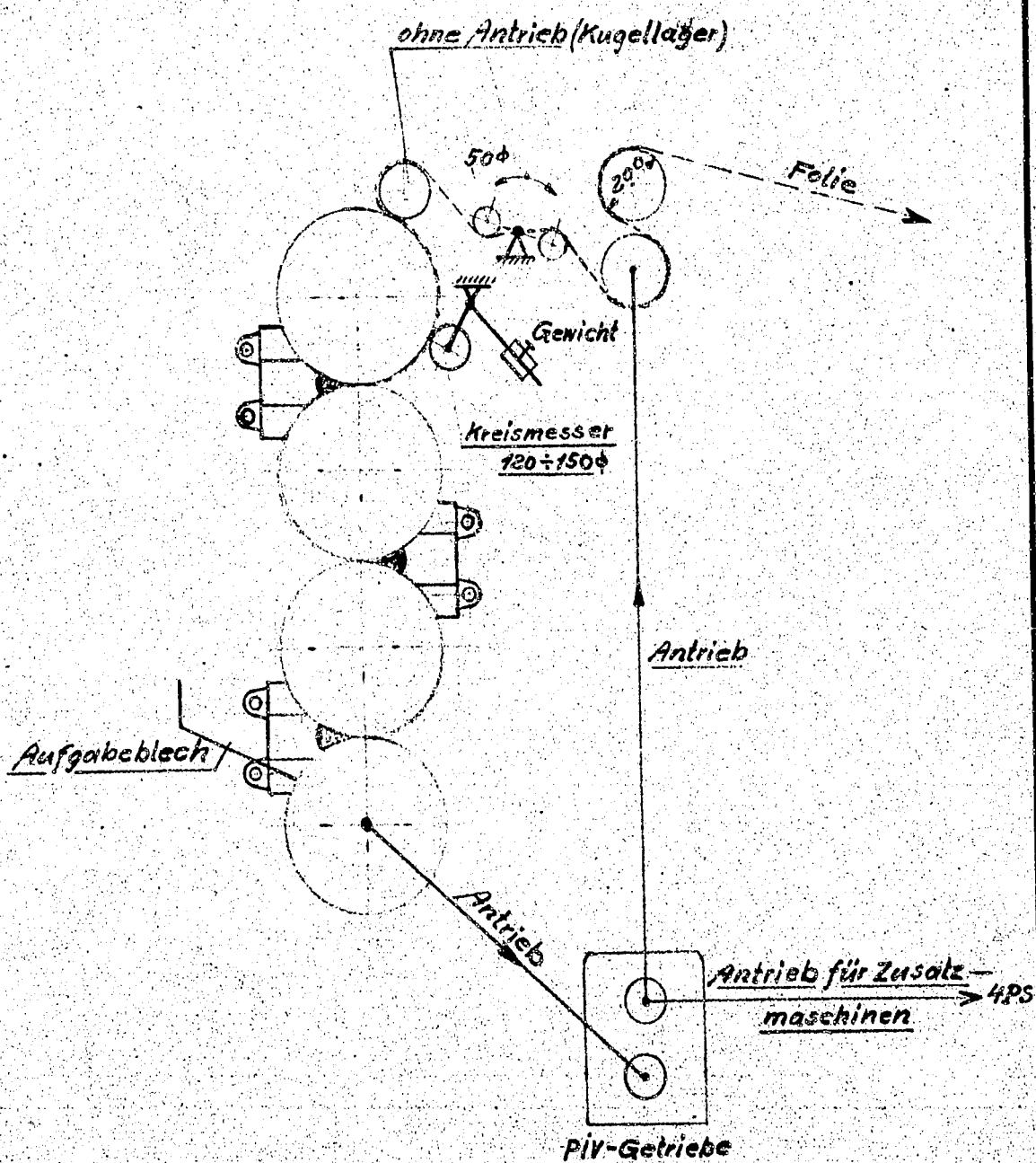


Fig. 3.



DR. TRIESEN

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.R.H.
Hauptlaboratorium

Dr.Tr/Fr.

15.3.41

A k t e n o t i z .

Besprechung über das Tanklager B 3 am 14.III.41.

Dipl.Ing. MEINZER, T.A.

Dr. STEINHOFF, Hauptlabor.

Dr. TRIESCHMANN, "

Zwecke Aufstellung des Programms für das Tanklager B 3 wurde das bisherige vorläufige Schema noch einmal durchgesprochen.

Alle Absprachen über Materialien von Tanks und Pumpen bzw. ihre Auskleidungen sind unverbindlich. Auf einer gemeinsamen Besprechung mit den Herren Dr.KRANICH, Dr.DENNINGER, Dipl.Ing.SCHAAP und den obigen Besprechungsteilnehmern soll die Materialfrage abschliessend geklärt werden resp. festgelegt werden, welche Versuche noch erforderlich sind.

Die 2 Anflutstopfe im Butindiol sollen auf je 17 cbm vergrössert werden. Sie sollen stehend angeordnet werden.

Im Butindiol-Teil des Tanklagers sind außer den bisher vorgesehenen Tanks noch 1 Tank zu 50 cbm und 2 Tanks zu 30 cbm vorzusehen. Es ist der Platz für einen Reservetank freizulassen.

Im Tetrahydrofuran-Teil des Tanklagers ist außer den bisher vorgesehenen Tanks noch 1 Tank zu 30 cbm vorzusehen und der Platz für einen Reservetank freizulassen.

Die Puranfabrik benötigt einen 100 cbm Tank für Kondensat. Über den Aufstellungsplatz ist noch nichts beschlossen.

Für die Neutralisation der destillierten Butindiollösung sind im Tanklager ein Neutralisationstopf (Wischstrecke), ein Absitztank (20-30 cbm Inhalt) und zwei Filter vorzusehen. Die Größe der Filter ist noch offen.

Vor Abgabe des Programms soll das neue - das Programm zu Grunde liegende - Schema des Tanklagers erneut durchgesprochen werden. Bis dahin ist die Materialfrage zu klären.

§ 4 ent. Herren Dr. NIEMANN
" Dr. LORENZ
Teilnehmer.

ges. Trieschmann
" (oppe)

Durchschlag

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN (R.H.)

Hauptlaboratorium

Dr. Mo/TZ.

5.3.41

A k t e n n o t i c .

Betr.: Ersatz von Amphoseife 18 für die Polymerisation
und Mischpolymerisation von Vinylchlorid. (16)
Kokal BIG neu, salzarme Paste (P.4/5).

Obiges aus mit Handschreiben vom 11.1.41 von der T.N.-Abteilung
übermittelte Präparat ergab bei der Prüfung in unserem Standard-
versuch folgende Werte:

Versuch	Emulgator	Zeit	Kongulat	k-Wert	E.P.	OI
B 2494	BIG neu, P 4/5	21 Std.	40 g	84	60,5	44,7
B 2398	Amphoseife 18	6 "	1 g	84	58,5	42,7

Das neue Präparat besitzt nur ungenügende Emulgierwirkung. Die
Polymerisationszeit ist gegenüber Amphoseife 18 verlängert.

gez. Herrle
" F(ikentscher)
" R(eppe)

Durchschlag

Siegelsnummer v. 343. Siehe unter oben

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.R.H.

Hauptlaboratorium

Dr. Eb/d

24.2.41. I.

B e r i c h t

über den Besuch in LEUNA am 7. Februar 1941, Zwecke:
Besprechung der Lage auf dem Propionaldehyd-Gebiet.

Anwesend: Dr. GIESSEN } Dr. EBEL } I.G.I.R.
 Dr. HANISCH } Leuna. Dr. SPÄNIG }
 Dr. WIEDEMANN

Darstellung des Propionaldehydes in Leuna

durch Oxydation von n-Propylalkohol mit Luft am Silberkontakt. 85% Ausbeute. In kleinen Versuchsräfen über 90%.

Verwendung des Propionaldehydes

zur Gewinnung von Amylalkohol und Trimethyloläthan. Der Amylalkohol (60 Moto) dient als Lösungsmittel, sowie in Form seines Xanthogenates als Flotationsmittel. Den bei der Kohlenoxydhydrierung anfallenden Amylalkohol kann man wegen seines üblen Geruches für keinen der beiden Zwecke gebrauchen.

Das Trimethyloläthan wird ähnlich wie Trimethylolpropan als Glycerinersatz benutzt. Eine Erzeugungsziffer wurde nicht genannt.

Wir uns verfügbare Mengen an Propionaldehyd

5 Moto.

Bemerkung des Hr. Dir.

Dr. Reppe: Falls Leute vorhanden sind:

Daraus könnten wir 3,9 Moto Isopren herstellen.

Weitere 2 - 5 Moto Propionaldehyd will uns Herr Direktor REPPE durch Hydrierung von Propargylalkohol beschaffen.

Ausweitungsmöglichkeiten für Propionaldehyd.

Eine Anlage für 300 Moto Propionaldehyd wird in LEUNA im Laufe des Jahres fertig, doch sind die dadurch zugänglichen grösseren Mengen schon jetzt restlos vergeben.

Eine darüber hinausgehende Vergrößerung ist nur denkbar, wenn die PropylalkoholverSORGUNG auf andere Grun-

-/-

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Eb/B

24.2.41. II.

lagen gestellt wird. Zur Zeit fällt der Propylalkohol als Nebenprodukt bei der Isobutylalkoholherstellung an:

45 - 50 %	Methanol
10 %	Wasser
30 %	Isobutylalkohol
3 - 5 %	Propylalkohol
Rest	Athylnethylketen u. höhere Alkohole.

Basischer Zinkchromatkontakt, 400°, 250 Atü.

Die Menge des Propylalkoholes beträgt 3000 - 5000 Jato. Sie wird vollständig abgesetzt. In Heydebreck sollen 10000 Jato Propylalkohol anfallen, auf den aber Oppau für seine Glycerinsynthese die Hand gelegt hat.

Neuer Weg zum Propylalkohol.

Ein grundsätzlich ergiebigerer Weg zum Propylalkohol besteht darin, die Kohlenoxydhydrierung anders zu leiten. LEUNA hat auf Kobaltbasis einen 5-Stoff-Kontakt entwickelt, der neben Methanol und Wasser in der Hauptsache ein Gemisch von Äthyl- und n-Propylalkohol liefert. Das Verfahren wurde bis jetzt im Technikumsmasstab durchgeführt und hat gute Ergebnisse gezeigt. Man hätte aber in LEUNA noch einige Hemmungen, es sofort ins Große zu übertragen, da man es für möglich hält, dass die im Augenblick übliche Ofenkonstruktion nicht geeignet ist für die Abfuhr der bedeutenden Reaktionswärme. Die notwendigen Versuche dazu werden zur Zeit durch den herrschenden Mangel an Arbeitern und Materialien praktisch unterbunden.

Grundsätzliche Schwierigkeiten sieht LEUNA für das Verfahren nicht.

Das Äthyl-Propylalkohol-Gemisch kann gemeinsam zum Aldehydegemisch dehydriert werden.

F F 1 1 0 0 1

Der Preis des Propylalkohols wird bei der Fabrikation im Grossen vermutlich Mk. 0,25 betragen.

Für den Propionaldehyd verweist sich daraus Mk. 0,35 - 0,38 / kg. Das würde bei unseren jetzigen

-/-

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. E. B./D

24.2.41. II.

lagen gestellt wird. Zur Zeit fällt der Propylalkohol als Nebenprodukt bei der Isobutylalkoholherstellung an:

45 - 50 %	Methanol
10 %	Wasser
30 %	Isobutylalkohol
3 - 5 %	Propylalkohol
Rest	Aethylmethyleketon u. höhere Alkohole.

Basischer Zinkchromatkontakt, 400°, 250 Atü.

Die Menge des Propylalkoholes beträgt 3000 - 5000 Jato. Sie wird vollständig abgesetzt. In Heydebreck sollen 10000 Jato Propylalkohol anfallen, auf den aber Oppau für seine Glycerinsynthese die Hand gelegt hat.

Neuer Weg zum Propylalkohol.

Ein grundsätzlich ergiebigerer Weg zum Propylalkohol besteht darin, die Kohlenoxydhydrierung anders zu leiten. LEUNA hat auf Kobaltbasis einen 5-Stoff-Kontakt entwickelt, der neben Methanol und Wasser in der Hauptsache ein Gemisch von Aethyl- und n-Propylalkohol liefert. Das Verfahren wurde bis jetzt im Technikumsmassstab durchgeführt und hat gute Ergebnisse gezeigt. Man hätte aber in LEUNA noch einige Hemmungen, es sofort ins Grosse zu übertragen, da man es für möglich hält, dass die im Augenblick übliche Ofenkonstruktion nicht geeignet ist für die Abfuhr der bedeutenden Reaktionswärme. Die notwendigen Versuche dazu werden zur Zeit durch den herrschenden Mangel an Arbeitern und Materialien praktisch unterbunden.

Grundsätzliche Schwierigkeiten sieht LEUNA für das Verfahren nicht.

Das Aethyl-Propylalkohol-Gemisch kann gemeinsam zum Aldehydgemisch dehydriert werden.

Preise

Der Preis des Propylalkohols wird bei der Fabrikation im Grossen vornehmlich Mk. 0,25 betragen.

Für den Propionaldehyd berechnet sich daraus

Mk. 0,33 - 0,35 / kg. Das würde bei unserem jetzigen

-/-

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. K. B./D

24.2.41.

III.

Stand der Ausbeuten einen Isoprenpreis von
Mk. 0,90 - Mk. 0,95 / kg bedeuten.

Gegenwärtige Ausbeuten und Kapazitäten.

	Ausbeuten	= % d.Th.	Kapazität in Moto	Kapazität im Moto Isopren
Propionaldehyd	100	129	-	3,9
Methylaladol	153,4	205	90	2,2
Methylbutylen- glykol	142,6	191,5	92	10,5
Isopren	77,7	100	80	2,0

Die Ausbeuten beim Methylaladol gelten für den Fall,
dass das Rohaladol destilliert wird, da nur dann der
eingesetzte Propionaldehyd vollständig für die Isopren-
gewinnung ausgenutzt wird. Aus unseren Labor.-Versuchen
geht hervor, dass die Destillation leicht gelingt und
dass Schwierigkeiten bei der Übertragung in die grös-
tere Apparatur, die im Bau ist, nicht zu erwarten sind.

Die 80%-Ausbeute in der Isoprenstufe wurden in Klein-
versuchen schon übertroffen. 84 - 85 % glauben wir
mit unseren neuen Kontakten für die Zukunft gewähr-
leisten zu können.

Unsere Isoprenanlage in Lu 115 ist bezüglich ihrer
Kapazität nicht einheitlich, weil wir bei ihrem Bau
auf die auffällig vorhandenen Apparateteile angewiesen
waren. Der Engpass ist die letzte Stufe mit nur 2 Moto
Leistung.
Die Feindestillation ist vor einigen Tagen angefahren
worden. Wir können somit jetzt, wenn keine Schwierig-
keiten in der Schichtbesetzung und ähnliche Ämmerlich-
keiten im Wege stehen,

2 Moto Reinisopren
erzeugen.

-/-

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. K. B./9

24.2.41.

13.

Vergleich unserer Arbeitsweise beim Aldolisieren mit
derjenigen von LEUNA.

LEUNA arbeitet bei der Vereinigung des Acetaldehyden mit dem Propionaldehyd genau gleich wie SCHKOPAU bei der Herstellung von Acetaldol, also Schlangenröhre, Kondensationsmittel, Alkalilauge.

Unter diesen Umständen ist eine Ausnützung der Unterschiede in der Reaktionswilligkeit der einzelnen Aldehyde nicht möglich. Soviel wir aus den Worten der Leunauer Herren entnehmen konnten, liefert das Laugeverfahren bei einem Umsatz von 60 % ein ungefähr gleichmolekulares Gemisch von C₄-, C₅- und C₆-Aldol.

Eine Ausbeute wurde nicht angegeben.

Wir haben dagegen bei einem Umsatz von 70 % eine Ausbeute an reinem Methylaladol von gegenwärtig 85 %, nach Einbau der Aldoldestillation von 90 %.

Die Aldoldestillation hat uns außerdem gezeigt, dass wir nur wenig höhere Kondensationsprodukte von der Art des Hexantriolaldehyds bekommen. Es scheint uns darin auch ein Vorteil gegenüber SCHKOPAU zu liegen.

Tiglinaldehyd, Amylalkohol.

Wir haben gefunden, dass wir in unserer Aldolisierapparatur durch Erhöhung der Temperatur bei der Umsetzung der beiden Aldehyde leicht anstelle des Methylaladol als unmittelbar Tiglinaldehyd gewinnen können. In LEUNA ist dazu stundenlanges Kochen des Methylaladol in einem eigenen Reaktionszum erforderlich. Diese Vereinfachung würde in LEUNA neben den Ausbeutegewinnen eine weitere Verbilligung des Amylalkohols bedeuten.

Wir haben außerdem festgestellt, dass man Amylalkohol auch unmittelbar aus dem Methylaladol durch Hydrierung darstellen kann, wenn man anstelle des Kupferchromitkontaktes einen Chromnickelkontakt

-/-

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Eb/D

24.2.41. v.

benutzt. Die Ausbeute beträgt 98 %. Ob man also bei der Amylalkoholdarstellung über den geschilderten einfachen Tiglinaldehydweg gehen wird oder über die direkte Hydrierung des Methylaldeols ist noch nicht sicher. Das LEUNA-Verfahren ist aber auf jeden Fall ungeeignet.

Die leichte Zugänglichkeit des Tiglinaldehydes hat uns veranlasst, seine Kondensationsfähigkeit zu Seifenalkoholen erneut zu studieren. Wir sind dabei im Gegensatz zu den Befunden in der Cretonaldehydreihe in guter Ausbente zu Körpern gekommen, die nach vorläufigen Ergebnissen gute Waschmittel liefern.

ges. Ebel
" R(eppe)

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.
Zwischenprodukten-Gruppe

Zw-Abteilung,
Dr. Sehm/Sch.

15. Februar 1941.

Bernard J. Rippke

A k t e n n o t i c

über die Besprechung am 14.2.41 in Iu betr.
Adipinsäuredinitril aus Dichlorbutan.

Anwesend waren:

Dr. Koch,
Dr. Schulte,
Dr. Martin,
Dr. Niemann,
Dr. Johnelt.

Im Hinblick auf die im Herbst zu erwartende Verknappung
in Adipinsäure soll noch einmal geprüft werden inwieweit das Ver-
fahren über Dichlorbutan eine Entlastung bringen kann.

Tetrahydrofuran.

Die 60 Moto-Anlage des Hauptlaboratoriums in Iu 501 wird
voraussichtlich im April in Betrieb genommen werden. Dr. Niemann er-
klärt, dass diese 60 Moto ganz für Butadien-Versuchszwecke benötigt
werden, sodass hieraus für die Chlorbutan-Fabrikation nichts zur
Verfügung gestellt werden kann. Er schlägt vor an Schkopau heranzu-
treten wo im August/September eine 200 Moto-Anlage und Anfang 1942
eine weitere von 150 Moto in Gang kommen wird. Die Frage der Bei-
stellung von Tetrahydrofuran für Dichlorbutan muss unter den gegebe-
nen Verhältnissen von Herrn Dir. Dr. Ambros entschieden werden.

Dichlorbutan.

Nach Aufstellung der 3. Druckpumpe, mit deren Lieferung
jeden Tag zu rechnen ist, könnte eines der Chlormethyl-Aggregate
ganz oder wenigstens zeitweilig für Dichlorbutan herangesogen wer-
den. 60 t Tetrahydrofuran liefern 60 t Chlorbutan roh. Hier ist die

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Zwischenprodukten-Gruppe

2.

ZW-Abteilung.
Dr. Schn/Sch.

15. Februar 1941.

Frage noch zu prüfen, wo das Dichlorbutan roh gegebenenfalls destilliert werden kann. Im Betrieb von Dr. Schulze besteht keine Möglichkeit, desgleichen nicht bei Dr. Koch wo die Destillationsapparatur durch Megacinchlorid belegt sein wird. Diese Angelegenheit wird noch mit Herrn Dr. Müller geprüft.

Adipinstauridinitril.

Die Apparatur bei Dr. Koch ist noch 3 Wochen für Di-oxydiphenyleulfon belegt und kann dann auf Dinitril umgestellt werden. Unter der Annahme, dass zweimal am Tage chargiert werden kann, würde die Apparatur 1 Tagestonne leisten. Die Aufstellung eines zweiten Kessels mit Zubehör wird in Aussicht genommen, wofür Dr. Koch die Unterlagen liefern wird. Die so angebaute Apparatur könnte dann ca. 50 Moto Dinitril liefern.

gesz. Schnell

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium
Dr. Nie/kr

1

15.2.1941

phc.
z. Verfah.

A k t e n n o t i z .

Mit den Herren Dr. SCHNELL, Dr. KOCH und Dr. SCHULZE wurde über Adipinsäure gesprochen. Der Bedarf im April 1941 beträgt 174 Mto, die Produktion bis dahin 165 Mto. Im Oktober soll der Bedarf auf 450 Mto steigen, während die Produktion nur 300 Mto leistet. Erst Mitte 1942 sind die Anlagen soweit ausgebaut, dass die Produktion nachkommen kann. Die Adipinsäure wird zum grössten Teil für Polyamide, ausserdem für Luphen, Plastopale und Alkydale gebraucht.

Es wurde die Frage gestellt, ob es möglich ist, aus Tetrahydrofuran über Dichlorbutan Adipinsäuredinitril in grossen Mengen herzustellen, um dadurch die Adipinsäureproduktion zu entlasten. Für 100 Teile Nitril werden ^{ca} 160 Teile Adipinsäure gebraucht.

Das in Lu im kommenden Jahr hergestellte Tetrahydrofuran soll ausschliesslich für die Butadienherstellung dienen und es wird nicht möglich sein, nennenswerte Mengen davon für andere Zwecke abzuzeigen. In Schkopau aber werden von August/September 1941 circa 200 Mto, von Anfang 1942 ab 350 Mto Tetrahydrofuran hergestellt. Es ist zwar vergessen, dass dieses Tetrahydrofuran in Schkopau auf Butadien verarbeitet ^{wird}. Das Hauptlaboratorium hat vom Standpunkt der Entwicklung des Verfahrens jedoch kein besonderes Interesse daran, dass das Tetrahydrofuran in Schkopau auf Butadien verarbeitet wird. Vielmehr hat es schon ^{immer} darauf Wert gelegt, ^{möglichst} viel Tetrahydrofuran für andere Zwecke freizubekommen. In diesem Zusammenhang wurde eine Zahl von ca. 100 Mto Tetrahydrofuran genannt, die als Lösungsmittel für Bernsteinsäure, Pyrrolizin, Adipinsäure und andere Zwecke freigestellt werden sollten.

Die Prüfung der Kapazitäten in der Apparatur von Dr. SCHULZE ergab, dass ca. 80 - 100 Mto Dichlorbutan hergestellt werden können. Für die Apparatur von Dr. KOCH lassen sich noch keine

-/-

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Hie/kr

2

15.2.41

definitiven Angaben machen. Dr. KOCH war der Ansicht, man könne etwa 50 Mete Dinitril darin produzieren. Es hängt dies von den Versuchen, die Dr. MANCHEN dort demnächst durchführen wird, ab. (Dr. KOCH kann die Apparatur erst in etwa 4 Wochen für diesen Zweck in Betrieb setzen, da vorher noch Dioxydiphenyleulfen hergestellt werden soll.)

Legt man eine Produktion von 50 Mete Dinitril zugrunde, so müssten dafür ca. 35 Tonnen Tetrahydrofuran zur Verfügung stehen. Der Engpass für die Fabrikation liegt in der Destillation für Dichlorbutan, wofür Dr. SCHULZ nicht eingerichtet ist. Die Verhältnisse bei Dr. O. MUELLER sollen geprüft werden. Für die Entgiftung der Abwässer muss besonders Sorge getragen werden; es soll auch versucht werden, mit möglichst wenig Natriumcyanid im Ueberschuss auszukommen.

gez. Niemann

" R (eppe)

an Zw. Abteilung.

Herrn Dr. Kröper
" Dr. Manchen

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
 Hauptlaboratorium
 Dr. J. H. Fr.

10.2.41

A k t e n n o t i z .

Dr. Niemann

1.4-Butylenglykol roh / IV. Quartal 1940.

Hydrier-Versuche Lu 532. (55 Produktionsstage)

(Für die Kalkulation Roh- und Reinbutandiol wurden 60% der Gesamtspeisen einschließlich Destillation verrechnet. Von diesem Betrag wurden 60% für Roh- und 40% für Reinbutandiol gebucht).

S p e s e n :

	Summe	für 100 kg Rohbutandiol	60% Spesen
Löhne:	4 337	2,3725	1,4235
Energien			
N.D.Dampf:	432	0,2363	0,1417
M.D.Dampf:	1 382	0,7560	0,4536
Kraftstrom:	1 592	0,8709	0,5225
Licht:	18	0,0098	0,0059
Wasser:	211	0,1154	0,06924
Luft:	1	0,0005	0,00032
Stickstoff:	270	0,1477	0,08862
Reparatur:	2 142	1,1717	0,7030
Chemikalien + Geräte	1 664	0,9102	0,5461
Transport	50	0,0273	0,01638
Allgemeine Fabrikunkosten + Wohlfahrt	5 272	2,8840	1,7304
Summe:	17 371	9,5023	5,7011
Gutschrift:	21	0,0115	0,0069
Gesamtpesen:	17 350	9,4908	5,6942

Materialien	Preis	
	f.100 kg/cbm	f.100 kg Butandiol
Butandiol	112 007	59,81
Kontakt	2 896	241,3
Nullgas	9 272	5,2
	124 175	67,93
Material + Spesen:	141 525	77,42
Material + 60% Spesen:	134 585	73,62 *)

*) Kalkulationswert: 74,24

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr.Ju/fz.

10.2.41 II

1.4-Butylenglykol rein / IV. Quartal 1940.

	Menge in kg	Einstands- wert	Preis für 100 kg
1.4-Butylenglykol roh	127 912	94 169	73,62
Destillationspesen		14 694	11,48
• Kalkulationswert: 81,3			85,10 *

Mf. Butz
(Kremm)
(Riffel)

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN

Hauptlaboratorium
Dr. H. F.

30.1.41

A k t e n n o t i c s .

Betr.: Ersatz von Amphoseife durch neue Emulgiermittel für die Polymerisation und Kischpolymerisation von Vinylchlorid (I)
Prüfung von Phenylmepasinsulfonat für die Polymerisation
von Vinylchlorid in kontinuierlichen Versuch.

Aufgrund der guten Resultate, mit Phenylmepasinsulfonat im Kleinversuch (unsere Aktennotis Nr. 4 vom 19.6.1940), haben wir dieses Emulgiermittel (Partie J.1358/111/C/2 vom 26.8.1940) neuerdings für die kontinuierliche Polymerisation von reinem Vinylchlorid geprüft.

Polymerisationsbedingungen:

Der Versuch wurde in unserer H-Apparatur durchgeführt. Die Polymerisationsbedingungen waren folgende:

Emulgierwasser: 0,3 % Na-persulfat
0,8 % Na-acetat
2,0 % Phenylmepasinsulfonat, salzarm
Paste (\approx 1,6% wirksame Substanz)
 $p_{H_2} = 8$

Füllungsverhältnis: Wasser : Vinylchlorid = 3:1.

Temperatur: 45°.

Im Vergleich zu Amphoseife 18 und vor allen zu Kapon verlief die Polymerisation träge. Zur Erzielung eines befriedigenden Durchsetzes waren 0,3% Persulfat im Emulgierwasser nötig, gegenüber 0,1% bei Amphoseife 18. Aus den gleichen Grunde und zur Verhinderung eines zu starken Absinkens des p_{H_2} wurden 0,8% Na-Acetat (krist.) als Puffer zugesetzt (End- p_{H_2} der Emulsion 6,5).

Der Versuch lief 80 Stunden vollkommen störungsfrei. Die Koagulationsbildung war nach dieser Zeit sehr gering. Die Raumzeitausbeute lag bei 17 kg bei 80% Ausbeute.

Die Füllung und Auferarbeitung der Emulsion liess sich vollkommen normal durchführen. Das Polymerisat ist durch im Emulgator enthaltene Verunreinigungen leicht gelb gefärbt. An dem Poly-

-/-

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium
Dr. H. F. T.

30.1.41

II

herinat haben wir folgende Kennzahlen gemessen:

k-Wert: 70
Durchm.: 8
Alkali: 0,12%

HP-Probe (Hitzebeständigkeit): schlecht.

Mit Ausnahme der Hitzebeständigkeit entsprechen diese Werte den an Igelit PCU, Typ K, zu stellenden Anforderungen. Die verhältnismässig schlechte Hitzebestabilität ist vermutlich ebenso wie die verringerte Polymerisationsgeschwindigkeit auf Verunreinigungen des Katalysators zurückzuführen.

Hervorzuheben ist die gute Klarheit. Sie ist wahrscheinlich bedingt durch die bessere Verträglichkeit von Phenylsulfonat mit Polyvinylchlorid infolge des Phenylrestes.

Zusammenfassung.

Phenylsulfonat ist ein gutes Katalysator für Igelite. Bezuglich Polymerisationsgeschwindigkeit und Farbe und Hitzebestabilität der damit hergestellten Polymerate steht die uns gelieferte Probe hinter Amphoseife 10 zurück, was wahrscheinlich auf Verunreinigungen zurückzuführen ist. Besonders bemerkenswert ist die gute Klarheit der Polymerate.

Falls es gelingt Phenylsulfonat in grösserer Reinheit herzustellen, glauben wir, dass dieses einen vollwertigen Ersatz für Amphoseife 10 darstellt.

gez. Herrle
" P (ikentscher)
" R (eppe)

β an: Herrn Dr. Kraikalla
Herrn Dr. Kirsch
P.H.-Abtlg. (Herrn Dr. Ulrich/Dr. Schmäler) +
Color.-Abtlg./Karo (Herrn Dr. Berger) +
I.C. Schkoppen (Herrn Dr. Klein/Dr. Jacobi)

+) Ihr Memo v. 20.11.40 Nr. 11750.

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium
DR. H. FR.

30.1.41

II

heraus haben wir folgende Kennzahlen gemessen:

η -wert: 70

D₂₀ 100: 8

Alkali: 0,12%

HB-Probe (Hitzebeständigkeit): schlecht.

Mit Ausnahme der Hitzebeständigkeit entsprechen diese Werte den an Igelit PCU, Typ II, zu stellenden Anforderungen. Die verhältnismässig schlechte Hitzebestabilität ist vermutlich ebenso wie die verringerte Polymerisationsgeschwindigkeit auf Verunreinigungen des Maulgitters zurückzuführen.

Hervorzuheben ist die gute Klarheit. Sie ist wahrscheinlich bedingt durch die bessere Verträglichkeit von Phenylmepacinsulfonat mit Polyvinylchlorid infolge des Phenylrestes.

Zusammenfassung.

Phenylmepacinsulfonat ist ein gutes Maulgiermittel für Igelite. Bezuglich Polymerisationsgeschwindigkeit und Farbe und Hitzebestabilität der damit hergestellten Polymerate steht die uns gelieferte Probe hinter Amphoseife 10 zurück, was wahrscheinlich auf Verunreinigungen zurückzuführen ist. Besonders bemerkenswert ist die gute Klarheit der Polymerate.

Falls es gelingt Phenylmepacinsulfonat in grösserer Reinheit herzustellen, glauben wir, dass dieses einen vollwertigen Ersatz für Amphoseife 10 darstellt.

gez. Herrle

" P (ikentscher)

" R (eppe)

✓ an: Herrn Dr. Kreikalla
Herrn Dr. Kirsch
Z.B.-Abtlg. (Herrn Dr. Ulrich/Dr. Schumler) +)
Color.-Abtlg./Zaro (Herrn Dr. Berger) +)
I.C. Schkopan (Herrn Dr. Klein/Dr. Jacobi)

+) Ihr Memo v. 11.11.40 Nr. 11750.

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. E. F. R.

23.1.41

Dr. Niemann

Aktennotiz I

Über den Besuch des Herrn Dr. OSTFALD von Fa. KALLE & CO.,
Wiesbaden-Biebrich, am 22. Januar 1941.

Betre: Kochpolymer. wasserlösliche Produkte.

Die Versuche mit Collacryl AVI bei KALLE & Co. verlaufen im allgemeinen zufriedenstellend. Es besteht aber noch der Wunsch, nach Verbesserung einzelner Eigenschaften. Die heutige Aussprache ergab folgendes:

1.) Collacryl AVI.

Zu wünschen wäre, dass bei dem Produkt die Tendenz Wasser aufzunehmen noch beschleunigt würde; wahrscheinlich wird gleichzeitig die Nassfestigkeit der Klebelösung erhöht. Jedoch darf die Hygroskopisität auf keinen Fall gesteigert werden. Diese Veränderung der Eigenschaften soll bewirkt werden.

a) Abgrenzung der Viskositätsstufe.

Es wird durch Veränderung des Verhältnisses der Monomeren verschiedene Viskose Produkte herstellen und liefern.

b) Zusätze.

KALLE & Co. wird den Zusatz von Collacryl S u. V u. PVP prüfen.

2.) Collacryl II.

Die Versuche sind so weit zum Abschluss gekommen, dass die Viskositätsabgrenzungen dahin gekennzeichnet werden können, dass die mittelviskosen Körper (Normaltyp) nicht durch hochviskose Körper austauschbar sind. Das von Kalle hergestellte

- / -

Durchschlag

C. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr.P1/34.

23.1.41

2

Produkt befindet sich im Zustand des Anlaufens. Es kann bis August nur ca. 1 Kilo für diesen Zweck zur Verfügung stellen.

3.) Internal use

Das Produkt wird von Halle seit einem Jahr verwertet. Es wäre jedoch wünschenswert, dass das Abwandsorn in Papier oder saugende Farbe noch etwas verringert würde, vielleicht durch Einpolymerisieren von weiteren Komponenten.

*Prof. E. Künzle
P.*

Durchschlag an:

Color. Abtlg./Kuro
H.Dr. Dunkel zur Bearb. {1}
H.Dr. GÜth " " {3}

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.R.M.

Hauptlaboratorium
Dr. He/ Fr.

Dr. Neumann

21.1.41

A k t e n n o t i s .

Betr.: Ersatz von Amphoseife 18 für die Polymerisation und
Mischpolymerisation von Vinylchlorid (14).

Prüfung der Produkte ZL 1543 und ZL 1544. (auf Basis Mepasin)

Wir haben obige uns mit Schreiben vom 4.1.41 von der T.H.-Abteilung bemusterter Proben von Amphoseife 18 in unserem Standardansatz geprüft. Dabei erhielten wir folgende Werte:

Versuch	Emulgator	Zeit Std.	Koagulat	k-Wert	E.P.	Cl
B 2483	ZL 1543	6	6	85	58,0°	44,1
B 2484	ZL 1544	6	7	82	57,0°	44,0
B 2398	Amphos.18	6	1	84	58,5°	42,7

Die Koagulatmenge ist bei Verwendung der beiden neuen Emulgatoren etwas grösser als bei Amphoseife 18; in ihren übrigen Eigenschaften stimmen die neuen Produkte dagegen weitgehend mit der letzteren überein.

gez. Herrle
" F(ikentscher)
" R(eppe)

✓ ant. T.H.-Abtlg.

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.R.
Hauptlaboratorium
Dr. Re/R.

10.7.41

DR. REINHOLD

A k t e n n o t i c e

Betr.: Ersatz von Amphoseife 18 für die Polymerisation und
und Bischoleumulsion von Vinylchlorid(13)
Prüfung der Produkte ZL 1521 und ZL 1522.

Bei der Prüfung obiger Emulgiermittel in unserem Standardversuch fanden wir folgende Werte:

Versuch:	Emulgator	Zeit Std.	Koagulat	k-Wert	E.P.	C1
B 2467	ZL 1521	4,5	7,6	82	59	44,4
B 2674	ZL 1522	7	9	85	60	44,6
B 2398	Amphoseife 18	6	1	84	56,5	42,7

Die Emulgierwirkung der beiden Proben erreicht die der Amphoseife 18 nicht ganz. In ihren übrigen Eigenschaften sowie bezüglich der Qualität der damit hergestellten Polymeriate sind die beiden Proben der Amphoseife 18 gleichwertig.

gez. Herrle
" P(ikentscher)
" R(eppe)

Durchschlag an:
T.H. Abteilung

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. F. H. 126

7. I. 41
29.

Dr. Niemeh

A k t e n n o t i c i s !

Für die Aluminiumwalzwerke geeignetes Material zur Folienherstellung (Igelit MP Typ VB 15).

Bei unserem Vorgehen mit Luvithermfolien zeigt sich ein außerordentlich reges Interesse für Folien dieser Art.

Da bei der Verwendung von Igelit PCU Typ K für die Herstellung der Luvithermfolie neben der Luvithermmaschine ein Mischwalzwerk und ein Kalander benötigt werden, ist mit einer Grossentwicklung dieser Folie frühestens in 1 bis 2 Jahren zu rechnen.

Wir haben daher Versuche angestellt, aus dem leichter verarbeitbaren und für Folien entwickelten Igelit MP Typ VB 15 von Pulver ausgehend in einem Walzgang Folien herzustellen, um zu sehen, ob die Aluminiumwalzwerke mit diesem Material auf ihren vorhenden Walzen zu den gewünschten Folien gelangen können.

Versuchsergebnis:

- 1.) VB 15 liefert in einem einzigen Walzgang aus Pulver gute und völlig farblose Talsfolien - Anlage 1.
- 2.) Die aus VB 15 erhaltene Talsfolie kann durch den Luvithermeffekt in eine Luvithermfolie übergeführt werden - Anlage 2.
- 3.) Auf dem Kalander erhält man bei wesentlich tieferer Temperatur als bei Igelit PCU Typ K dünne Folien.
- 4.) Die Folien aus VB 15 lassen sich besser und bei tieferer Temperatur kaschieren als die Folien aus Igelit PCU Typ K und verschweißen im Gegensatz zu diesen wie Astralon.
- 5.) Der bisher beobachtete einzige Nachteil der Folie aus VB 15, ihr niedrigerer Erweichungspunkt, ist für grosse Anwendungsbiete ohne Bedeutung.

- / -

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

DR. F. H. R.

Vol. 41

2

Fertigungsmöglichkeiten

Für die Herstellung von 100 Metern Isolit AP Typ VB 15 werden neben 65 Zentnen Vinylen nur 15 Tonnen Acrylateurethylester monatlich benötigt, welche vorzugsweise für diesen Zweck freigegeben werden können.

Die Polymerisation ist in der XP-Fabrik schon gewestchnisch durchgeführt worden und verläuft nach Art des Acrylesteraldehydpolymerats mit hoher Geschwindigkeit.

Die Aufarbeitung des Polymerates, die bisher durch Fallung, Sinterung, Waschung, Stabilisierung und Trocknung erfolgte, könnte für dieses Verbindungsgegenstalt mechanisch durch einfache Trocknung der Milch geschehen (KROHN-WITZ-Verfahren).

Vorschlag:

Um in kürzester Frist einen größeren Absatz von Isolit für Folien zu schaffen, sind folgende Maßnahmen nötig:

- 1.) Die Herstellung eines größeren Testansatz von Isolit AP Typ VB 15 in der XP-Fabrik, Trocknung der Polymerierteilchen im Kreuzrohr-Kuhless-Trockner und Beamerung an diejenigen Firmen, die auf vorhandenen Walzen Folien herstellen können.
- 2.) Der beschleunigte Bau von einer entsprechenden Anzahl Levithermaschinen, die sich viel rascher und mit wesentlich geringerem Materialaufwand herstellen und aufstellen lassen als die schweren Kalander.
- 3.) Damit soll gleichzeitig die im Gang befindliche Entwicklung der Levithermfolie mit Hilfe von Kalander nicht betroffen werden, da das Arbeiten auf Kalander zweifellos zu technisch einschränkungen, in ihrer stärke gleichmäßigeren Folie führt.

Regen der oben erwähnten Vorteile werden die Levithermfolien aus-

- / -

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. P. Id.

7. I. 41

3

Igelit NP Typ VB 15 auch in Friedenszeiten neben der härteren und
in Erweichungspunkt höher liegenden Folie aus Igelit PCU Typ K
ihren Markt behaupten.

Gez. Fikentscher
" R(eppe)

Durchschlag an:

Herrn Dir. Dr. AMBROS,
" " Dr. KREWEINER,
Color. Abtlo. /Kuro,
E.K.-Abtlo.

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium.

Dr. Nie/Ri.

16.12.40

A k t e n n o t i z !zur Besprechungenotiz d. Anorgan. Abteilung v. 11.12.40.

Herr Dr. LÜHDEMANN wurde verenlaset, die erforderlichen Eisenmengen Herrn Dr. LORENZ wegen Kennziffer schnellstens bekanntzugeben.

Aus den in der Aktennotiz gemachten Angaben über die Kontaktlieferung 7 und 6 könnte man den Eindruck gewinnen, als ob diese Kontakte in Ordnung seien. Es muss ausdrücklich festgestellt werden, dass die Aktivität dieser Kontakte gegenüber Lieferung 3 und 4 ganz erheblich zu wünschen übrig lässt. Wenn die Lieferung 7 in Ofen 1 heute 5½ Wochen lebt und wenn Lieferung 6 in Ofen 2 bis heute, da erwegen 1,5 Atm. Druckdifferenz abgestellt wurde, 7 Wochen gelebt hat, so ist das ausschliesslich den Verbesserungen chemischer Art: Druckdestillation und Übergang auf 20 % Formaldehyd zuzuschreiben.

Die folgende Zusammenstellung zeigt die Unterschiede:

Der gute Kontakt, Lieferung 3 u. 4, lebte 56 Tage ohne Druckdestillation und mit 25 % CH_2O .

<u>Formaldehyd im Austrag</u>	<u>Temperaturen</u>	
nach 1 Tag	0,2 %	90 - 102°
" 56 Tagen	0,8 %	100 - 115°.

Lieferung 6 dagegen zeigte eine Druckdestillation und mit 25 % CH_2O (also vergleichbare Bedingungen):

nach 1 Tag	0,9 %	105°
" 5 Tagen	2,2 %	120°.

Dass dabei im oberen Teil grobe Stränge verwendet wurden, sagt nichts gegen die schlechte Aktivität der Lieferung 6, weil die groben Stränge, in Lu 295 geprüft, ausgezeichnet aktiv waren.

- / -

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Durchschlag

16.12.40 2

Ofen 2 mit 7 Wochen Lebensdauer und Lieferung 6 konnte nur deshalb so lange gefahren werden, weil mit Druckdestillation und 20% CH₂O gearbeitet wurde!

	<u>CH₂O im Austrag:</u>	<u>Temperatur:</u>
nach 10 Tagen	1,5 %	100°
" 42 "	1,5 %	120°

Normalerweise hätte der Versuch nach kurzer Zeit abgestellt werden müssen, erst die Druckdestillation erlaubte, einen CH₂O-Gehalt von 1,5 % in Kauf zu nehmen.

Von Lieferung 7 gilt dasselbe; der Versuch geht jetzt 6 Wochen mit Druckdestillation und 20%igem Formaldehyd

	<u>CH₂O im Austrag:</u>	<u>Temperatur:</u>
nach 1 Tag	1,2 %	100°
" 42 Tagen	1,5 %	115°

Auch hier geringe Aktivität. Es besteht kein Zweifel, wenn es gelingt, die Qualität von ^{Stellung 3} und 4 wieder zu erreichen, die Lebensdauer unter den jetzigen Betriebsverhältnissen ganz erheblich zu erhöhen.

gez. Niemann

" R(eppe)

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium
Dr. Nie/R1.

16.12.40

A k t e n n o t i z !

zur Besprechungsnotiz d. Anorgan. Abteilung v. 11.12.40.

Herr Dr. LÜDEMANN wurde veranlasst, die erforderlichen Eisenmengen Herrn Dr. LORENZ wegen Kennziffer schnellstens bekanntzugeben.

Aus den in der Aktennotiz gemachten Angaben über die Kontaktlieferung 7 und 6 könnte man den Eindruck gewinnen, als ob diese Kontakte in Ordnung seien. Es muss ausdrücklich festgestellt werden, dass die Aktivität dieser Kontakte gegenüber Lieferung 3 und 4 ganz erheblich zu wünschen übrig lässt. Wenn die Lieferung 7 in Ofen 1 heute 5½ Wochen lebt und wenn Lieferung 6 in Ofen 2 bis heute, da erwegen 1,5 Atm. Druckdifferenz abgestellt wurde, 7 Wochen gelebt hat, so ist das ausschließlich den Verbesserungen chemischer Art: Druckdestillation und Übergang auf 20 % Formaldehyd zususchreiben.

Die folgende Zusammenstellung zeigt die Unterschiede:

Der gute Kontakt, Lieferung 3 u. 4, lebte 56 Tage ohne Druckdestillation und mit 25 % CH₂O.

<u>Formaldehyd im Austrag</u>	<u>Temperaturen</u>	
nach 1 Tag	0,2 %	90 - 102°
" 56 Tagen	0,8 %	100 - 115°.

Lieferung 6 dagegen zeigte ohne Druckdestillation und mit 25 % CH₂O (also vergleichbare Bedingungen):

nach 1 Tag	0,9 %	105°
" 5 Tagen	2,2 %	120°.

Dass dabei im oberen Teil grobe Stränge verwendet wurden, sagt nichts gegen die schlechte Aktivität der Lieferung 6, weil die groben Stränge, in Lu 295 geprüft, ausgezeichnet aktiv waren.

- / -

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium
D. 10.12.40

16.12.40 2

Ofen 2 mit 7 Wochen Lebensdauer und Lieferung 6 konnte nur deshalb so lange gefahren werden, weil mit Druckdestillation und 20% CH₂O gearbeitet wurde.

	<u>CH₂O im Austrag:</u>	<u>Temperatur:</u>
nach 10 Tagen	1,5 %	100°
" 49 "	1,5 %	120°

Normalerweise hätte der Versuch nach kurzer Zeit abgestellt werden müssen, erst die Druckdestillation erlaubte, einen CH₂O-Gehalt von 1,5 % in Kauf zu nehmen.

Von Lieferung 7 gilt dasselbe; der Versuch geht jetzt 6 Wochen mit Druckdestillation und 20%igem Formaldehyd

	<u>CH₂O im Austrag:</u>	<u>Temperatur:</u>
nach 1 Tag	1,2 %	100°
" 42 Tagen	1,5 %	115°

Auch hier geringe Aktivität. Es besteht kein Zweifel, wenn es gelingt, die Qualität von ~~Lieferung~~ 6 und 4 wieder zu erreichen, die Lebensdauer unter den jetzigen Betriebsverhältnissen ganz erheblich zu erhöhen.

gez. Niemann
" R(eppe)

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RHEIN

Hauptlaboratorium

Dr. F. I. / 0

5.12.40. I.

DR. NIEDERHOLD

Besuchs - Bericht.

Besichtigung und Übernahme des Luvitherm-Verfahrens
durch die Dynamit-A.G., Frieddorf, am 4. Dez. 1940.

Besuch der Herren: Dr. Kühn,
Dr. Lutz,
Obering. Preuss,
Dr. Lott.

Zingangs wurden die Herren von Herrn Direktor Dr. Kappel von den von der Verkaufsstellung beschäftigten Vorgehen mit dem Luvitherm-Verfahren auch bei nicht I.G.-Firmen unterrichtet und ihnen ein Exemplar des Gemeinschaftsvertrages ausgehändigt. Die Frage des Herrn Dr. Kühn, ob technische Fortschritte von Friedorf dem Gemeinschaftsvertrag entsprechend über die I.G. an die nicht I.G.-Firmen mitgeteilt werden müssten, wurde von Herrn Dir. Dr. Kappel bejaht. Auf Anfrage von Herrn Dr. Kühn wurde auf die Bereitwilligkeit des Heereswaffenamtes, Friedorf bei der Beschaffung der Maschinen nach Möglichkeit zu unterstützen, noch einmal hingewiesen.

Bei der Durchsprache des Luvithermberichtes vom 25.10.40 gaben wir Herrn Dr. Kühn Auskünfte über einzelne spezielle Fragen, besonders hinsichtlich unserer Versuche zur Herstellung dickerer Folien (bis zu 0,15 mm), hinsichtlich der Gleichmässigkeit der Luvithermfolien, der Frage des Ausgangsmaterials und der Stabilisierung.

Bei der anschliessenden Besichtigung der Apparatur im Bau 510 b konnte die Apparatur wegen einer kurzfristigen Betriebsstörung zunächst nur im Stillstand vorgezeigt werden. Den Herren von Friedorf wurde in Gegenwart der Herren Dr. Ing. PIETSCH und JACQUE die gesamte Anlage von der Vermischung und Siebung bis zum Schneiden der Folien eingehend gezeigt und erläutert.

-/-

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Dr. Flügge Laboratorium

5.12.40. II.

Dabei fanden vor allem die Art des Einbringens der Zusatzstoffe (Weichs und Stabilisator) durch Bahlen derselben in Gegenwart von Igelitpulver und anschliessendes Kleichen in einfachen Mischstreueln, die Abfuhr der Lager der Kalandervalzen mit temperiertem Kühlwasser im Umlauf, die Schneidevorrichtung für die die Kalandervorladewalze auf der obersten Kalandervalze, das Kalandervfundament und die Einzelfriction ~~der~~^{zu der} Schneidemaschine, das besondere Interesse der Friedorfer Herren.

Die Luvithermaschine wurde unter Erläuterung des physikalisch-technischen Vorgangs beim Verschmelzen und Strecken besonders ausführlich behandelt. U.a. wurde die automatische Temperaturregelung der geheizten Walzstreifen mittels eines von uns ausgearbeiteten Strahlungs-Pyrometers vorgeführt, sowie der Antrieb der einzelnen Walzen über PV-Getriebe.

Bei der Vorführung der Folien der verschiedenen Typen CG und C wurde ihnen unsere Prüfung zur Bestimmung der Porenzahl der Folien gezeigt.

In einer anschliessenden Besprechung, an welcher auch Herren vom Betrieb (Dr. HABEGGER und Dr. SCHOLE) und von der Color.-Abtlg. (Dr. REICHA, Dr. HIRF, Dr. KLING, QUARHAL) teilnahmen, wurden Fragen der Stabilisierung, der Abhängigkeit der mechanischen Eigenschaften von Astralon von den Polymerisationsbedingungen und dem k_2 -Wert, der Bestimmung des Erweichungspunktes, der Untermischungerscheinungen in den Astralonfolien und einige Betriebsfragen besprochen.

Nach dem Essen konnten die Herren von Friedorf noch bei dem Auffahren der Luvithermapparatur zugegen sein und sich von der störungsfreien Herstellung der Folien überzeugen. Gleichzeitig wurde das Kaschieren der Luvithermfolien ohne Klebstoff auf Papier auf einer kleinen geheizten Walze vorgeführt, wobei gezeigt wurde, dass das lästige Einrollen des kaschierten Papiers durch einfache Massnahmen behoben werden kann.

-/-

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. R.H.

Hauptlaboratorium

Dr. H. B.

28.11.40.

I.

Dr. Niemann

Durchschlag an:T.H.-Abteilung.A k t e n n o t i z .

Betreff: Ersatz von Amphoseife 18 für die Polymerisation und Mischpolymerisation von Vinylchlorid (12).

Prüfung der Produkte:

ZL 1469 = Amphoseife 18 Lösung aus Oktadecylen

ZL 1470 = " " " Dodecylen

ZL 1471 = " " " Olefin v. Wachsalkohol U8248

ZL 1472 = " " " Olefin v. synth. Alkohol C₁₈

ZL 1473 = " " " Olefin aus Kokosfettalkohol.

Wir haben diese mit Schreiben vom 13. des. Mts. von der T.H. Abtlg.
erhaltenen Produkte in unserem Standardansatz im Vergleich zu
Amphoseife 18 geprüft und erhielten dabei folgende Werte:

Versuch	Emulgator	Zeit Std.	Koagulat	k-Wert	E.P.	C1.
B 2393	ZL 1469	8	8 g	84	61°	44,7 %
B 2394	ZL 1470	10	20	84	61°	44,2
B 2395	ZL 1471	6	17	88	61°	44,0
B 2396	ZL 1472	5,5	22	77	60°	43,4
B 2397	ZL 1473	6	11	84	58,5°	45,2
B 2398	Amphoseife 18	6	1	84	58,5°	42,7

Die untersuchten Produkte stellen klare Lösungen dar. Die Farbe von ZL 1470 und ZL 1473 ist leicht braun, die übrigen Lösungen sind nur schwach gefärbt.

In ihrer Emulgierwirkung erreichen die neuen Emulgiermittel Amphoseife 18 nicht. Dagegen liegen die erzielten Polymerisationszeiten günstig. Die mit den neuen Produkten hergestellten Polymerate sind bezüglich Farbe, Klarheit, k-Wert, E.P. und Hitzebeständigkeit einem mit Amphoseife 18 hergestellten Vergleichsprodukt gleichwertig.

Eine Beurteilung der Brauchbarkeit der neuen Produkte ist erst nach Durchführung von Grossversuchen möglich.

ges: Herrle.
F(ikentscher).
gew. Reppe.

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. R.M.

Hauptlaboratorium
Dr. Dr. h. c. d. s.

27.11.40 - 2

DR. Niemann

A k t e n o t i c i

Betreft: Colloral AVA (Produkt A).

In den am 25. 11. 40 von Herrn Dr. G. FUNKEL von Firmen Zellio & CO., Wiesbaden-Kleibrich, mit angegeben Herren Dr. NIEMANN geführten Telefongespräch hat er uns erkannt über die Herstellungsmöglichkeit von 25 Kilo Colloral AVA 100%ig, um der Kundenschaft gegen-über evtl. Anfragen machen zu können. Bei den von uns entwickelten Colloral AVA handelt es sich um ein Blockpolymers aus acryl-saurem Butadien und α -Vinylpyrrolidon, das in 50%iger Lösung abgegeben wird. Für die Herstellung von 100 kg Produkt sind 59 kg Acrylsäure und 26 kg Vinylpyrrolidon erforderlich, d.h. für die Produktion der geforderten 25 Kilo sind mindestens monatlich 15 to Acrylsäure und 6,5 to α -Vinylpyrrolidon notwendig.

Zur gleichenzeitige Fabrikation durchzuführen, benötigen wir seit einiger Zeit eine konzentrierte destill. Acrylsäure, die wir aus der technischen Säure in einer kleinen Anlage in ca. 26 herstellen. Die Anlage, die bei störungsfreiem Betrieb etthilich 2,5 kg Acrylsäure liefert, ist als Versuchsanlage aufgestellt worden. Sie soll, sobald wie möglich, von der Acrylsäure-Fabrik in technischen Maßstab übernommen werden.

gez. FUNKEL

" F(ikentscher)

" R(eppo)

Durchschlag an:

R. DIR. Dr. REINHOLD,
R. DR. KÜPPER, 25,
L.R.-Abteilung.

Durchschlag

F.G. Farbenindustrie A.-G.
Hauptlaboratorium

Ludwigshafen a.Rh., den 21. November 1940
Dr. Dau/fr.

Dr. Dau/fr.

Aktennotiz.

Betr.: Umbau der Butadiendestillation in Lu 392.

Wie unsere Versuche in Lu 392 ergaben, ist das nach dem REPPE-Verfahren entstehende Butadien aus 1.4-Butol völlig frei, dasjenige aus Gemischen von 1.3 - 1.4-Butol nahezu frei (0,2%) von Propylen. Auf Grund dieser Tatsache lässt sich die Aufarbeitung des anfallenden Wasser-, Tetrahydrofuran-, Butadien-Gemisches auf nur zwei Kolonnen vereinfachen. Wir schlagen daher vor, die Destillation in Lu 392 auf diese zwei Kolonnen zu beschränken, und im Rahmen dieses Umbaus gleichzeitig einige Vereinfachungen einzuführen und zu prüfen, wie sie für den Ausbau des Ludwigshafener Bunawerkes geplant sind.

Wie bereits erwähnt, soll die Trennung des aus dem Kontaktöfen austretenden Wasser-, Tetrahydrofuran-Butadien-Gemisches in zwei Kolonnen erfolgen. Kolonne I bewirkt die Abtrennung des Wassers (Sumpf) von einem tetrahydrofuranarmen Butadien (über Kopf) und butadienfreiem Tetrahydrofuran (unterhalb des Dephlegmators), Kolonne II bei 4 ata die Reindestillation des tetrahydrofuranarmen Butadiens. Die Entfernung von Aldehyden erfolgt teils durch KOH 20-40%ig in der Gasphase vor dem Kompressor, teils durch Ätzkali in flüssiger Phase vor Kolonne II.

Diese Trennung des Butadiens vom Tetrahydrofuran bei 4 ata ist zweckmäßig, da

- 1.) bei der drucklosen Destillation der mit Sole gespeiste Dephlegmator vereisen würde,
- 2.) die Destillation unter Druck die Kosten einer Kälteanlage erspart und dadurch billiger ist.

Durch den Umbau werden gleichzeitig einige Fragen geklärt, über die bisher noch nicht genügende Erfahrungen vorliegen:

- 1.) Treten bei der Butadien-Tetrahydrofuran-Destillation unter Druck im Dauerbetrieb irgendwelche Polymerisationserscheinungen auf?

Bei der Propylen-Butadien-Destillation stellte sich heraus, dass die Anwendung von Druck zumeist mit dem Auftreten von Polymerisaten des Butadiens verbunden war. Bei Tetrahydrofuran-Butadien-Gemischen befindet sich das über Kopf gehende Butadien jedoch ständig in Strömung und gelangt nur in die kalten Zonen der Kolonne, während bei der Propylen-Butadien-Destillation das im Sumpf abgehende Butadien leicht in der Blase überhitzt werden kann. Da im Sumpf der Kolonne II praktisch kein Butadien, sondern nur Tetrahydrofuran ist, ist die Polymerisationsgefahr von vornherein als sehr klein zu veranschlagen.

- 2.) Wie gross muss die KOH-Wäsche sein und wie weit kann man den Kaliverbrauch einschränken ? Kann die Reinigung mit KOH evtl. ganz wegfallen ?
- 3.) Wirkt sich ein Gehalt von 0,2% Propylen störend auf die Destillation aus ? Kann also die gleiche Destillationsanlage für die Destillation von Butadien aus 1.4-Butol allein, wie für solches aus Gemischen von 1.3 - 1.4-Butol verwandt werden ?

Die Entfernung des Butyraldehyds aus dem Tetrahydrofurankreislauf mittels zweier Kolonnen - auf Grund von Arbeiten von Dr. v. KUTEPOW - ist bereits im Bau.

Weiterhin ist geplant, das Schlangensystem der Sangershauser-Heizung im Kontaktöfen mit Höchstdruckdampf zu speisen.

Nach Durchführung dieser Arbeiten wird Lu 392 in allen Einzelheiten dem geplanten Schema für die Erstellung des Ludwigshafener Bunawerkes entsprechen. Wir werden dadurch in der Lage sein, dieses Schema bereits jetzt zu prüfen und weitere Erfahrungen rechtzeitig zu verwerten.

Mengenschema.

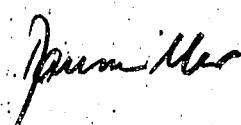
Der Berechnung der Apparatur sollen zwei Mengenverhältnisse zugrundegelegt werden, die einer Ofenfüllung von 7 t und 9 t entsprechen. Die Kontaktleistung soll 20 g Butadien pro Stunde und Liter Kontakt betragen.

Mengen / Std.	7 t Kontakt	9 t Kontakt
Vor Ofen:		
1,4-Butöl	245 kg (2,72 KMol)	315 kg (3,50 KMol)
Kreislauf: T 100%	785 kg	1001 kg
Aldehyd	39 ") 877 kg	50 " } 1117 kg
Wasser	53 ")	66 ")
Zusatzdampf	163 "	210 "
Kolonne I:		
Zugang: Butadien	140 kg	180 kg
Kreislauf:	877 "	1117 "
Wasser	261 "	336 "
Sumpf: Wasser	261 "	336 "
Öl	5 "	6 "
Unterh. Dephl.: T az.	842 "	1072 "
Über Kopf: Butadien	140 "	180 "
T 100%	35 "	45 "
Aldehyd	1,75 kg	2,25 kg
Wasser	0,35 "	0,45 "
Vor Kompressor:	74,1 m ³ 0°C 760 mm 79,4 " 20°C 760 mm	94,7 m ³ 0°C 760 mm 101,5 " 20°C " "
Vor KOH-Wäsche:		
Butadien	140 kg)	180 kg)
T 100%ig	35 ")	45 ")
Aldehyd	1,75 kg) 260 l	2,25 kg) 332 l
Wasser	0,35 ")	0,45 ")
Kolonne II:		
Sumpf: T 100%	35 kg	45 kg
Öl	1,5 kg	1,9 kg
Über Kopf: Butadien	140 kg	180 kg

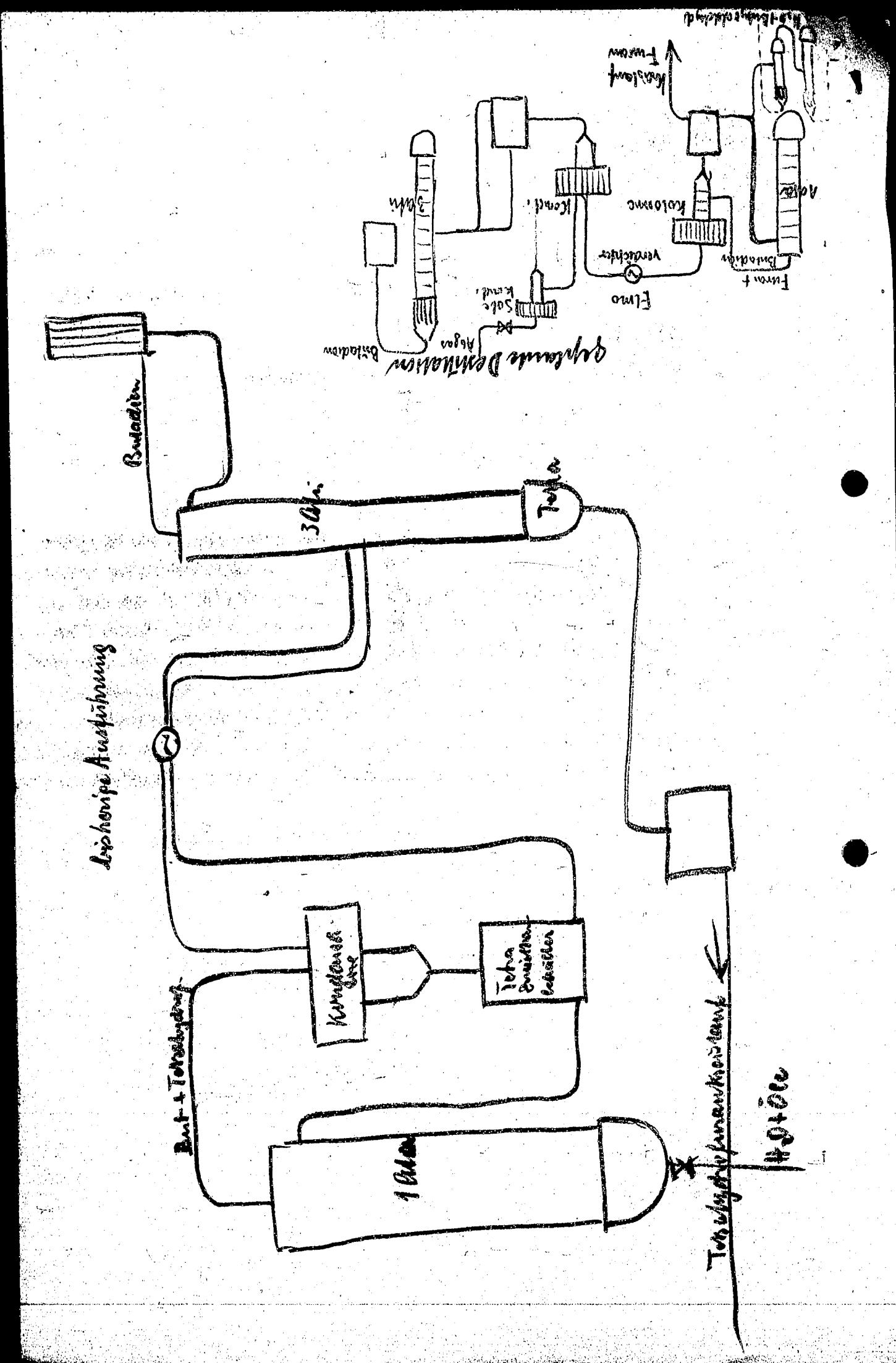
- 4 -

Zusätzlicher Apparatebedarf.

Für die Kompression des Gases vor Kolonne II kann bis zur Beschaffung eines Kolbenkompressors unser Elmo-Gebläse verwandt werden. Das zur Zeit als Ringflüssigkeit benutzte Tetrahydrofuran müsste durch 1,3-Butol oder Gemisch von Butendiol - 1,4-Butol (Einfriergefahr im Winter!) ersetzt werden. Für Kolonne II berechnet sich eine Glockenbodenkolonne von 300 mm. Eine derartige kann möglicherweise durch Obering.Dr. BÜCHE in absehbarer Zeit beschafft werden. Auch die Beschaffung der Kühler und Zwischenbehälter für einen Druck von 4 ata müsste in kurzer Zeit möglich sein, sodass die Aufnahme der Umbauarbeiten bereits Anfang 1941 durchgeführt werden könnte.



Ø an: Herrn Dir.Dr. REPPE
Herrn Dr.NIEMANN
Herrn Dr.STEINHOFER
Herrn Dr.MÖLLER
Herrn Dr.DAUMILLER
Herrn Dr.LORENZ, T.A.
Herrn Dipl.Ing.BÜCHLER, L.K.-Abt./Betriebsschlosserei



I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.RH.

Dr. K. ^{Hypothekaratorium}

14.11.40 I

Aktennotiz:

Acrylsäureethylester aus Acetylen, Nickelcarbonyl, Alkohol, Salzsäure.

Kalkulation:

<u>Einsatz</u>	RH/%	kg	RM.		
650 kg Alkohol 96%ig (14 Mol)	48,85		317,53		
200 kg Salzsäure konz.	3,60		7,20		
115 kg Acetylen (10% Überschuss)	45,—		51,75		
2,94 kg Nickel = 5% Verlust	245,—		7,20		
			383,68		
374 kg Alkohol zurück- gewonnen (Ver- brauch 1,5 Mol Alkohol pro 1,0 Mol Ester)	48,85		181,50		
			202,18		
<u>Spesen f. Alkoholrückgew.</u>	4,—		14,95		
<u>Materialpreis ohne Nickelcarbonyl</u>		217,13	217,13	217,13	217,13
170 kg Nickelcarbonyl aus Regeneration	20,—	34,—			
"	25,—		42,50		
"	30,—			51,—	
Reg.in Oppau	60,—				102,—
<u>Materialpreis pro Ansatz</u>		251,13	259,63	268,13	319,13
für 100 kg Ester bei Ausbeute (320 kg) 80%		78,50	81,10	83,80	99,70
(ber. auf Ni(CO) ₄) (340 kg)	85%	73,80	76,30	78,90	93,80
(360 kg)	90%	69,70	72,10	74,60	88,60

Spesen für 100 kg Ester RM. 17,— nach besonderer Aufstellung

(Spesen für Alkoholrückgewinnung sind oben schon eingerechnet)

<u>Einstandspreis für 100 kg Ester</u>					
bei Ausbeute	80%	95,50	98,10	100,80	116,70
	85%	90,80	93,30	95,90	110,80
	90%	86,70	89,10	91,60	105,60

I II III IV

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Dr. K. / Laboratorium

14.11.40 II

In der Kalkulation ist der Alkohol mit RM. 43,85/- kg eingesetzt (Vergleichspreis vom 1.VII.39), wobei gleichzeitig ein Alkoholverbrauch von 1,5 Mol auf 1 Mol Ester angenommen ist, wie er sich auf Grund der Erfahrungen des Herrn Dr. HAGEN in der Acrylesterfabrik ergibt.

Setzt man für die Regenerierung der erhaltenen Nickelchloridlösung zu Nickelcarbonyl den von der Nickelfabrik Oppau angegebenen Preis von RM. 60,--/- kg ein, so kommt man zu dem Preis der Spalte IV. Nicht berücksichtigt sind in dem Preis von Oppau die Transportkosten. Bei einer Ausbeute von 80% liegt dann der Preis des Esters immer noch unter, oder ist höchstens gleich dem von Herrn Dr. HAGEN mitgeteilten und für Mitte 1941 zu erwartenden Preis für den Ester nach dem Äthylenoxyhydrinverfahren von RM. 126,--/- kg.

Mit dem z.Zt. in Bearbeitung befindlichen Regenerierungsverfahren hoffen wir, die in Oppau durchzuführende umständliche und zeitraubende Fällung des Nickels umgehen zu können und zu einem günstigeren Regenerationspreis zu kommen. Das $\text{Ni}(\text{CO})_4$ wird sich dann voraussichtlich auf RM. 30,--/- kg stellen, sodass man den in Spalte III angeführten Esterpreis erhält.

Bei einer Annahme von 5% Nickelverlust und einer Ausbeute von 80% können mit den z.Zt. vorhandenen 3 to Nickel ungefähr 550 to Acrylsäureäthylester hergestellt werden. Da die geplante Anlage für 30 Moto Ester berechnet ist, sicher aber eine höhere Produktionskapazität besitzt, könnte diese mit der vorhandenen Nickelmenge ungefähr 1 Jahr betrieben werden.

Wie aus der folgenden kurzen Zusammenstellung hervorgeht, macht sich jedoch der Nickelverlust auf die für den Nickelkreislauf zur Verfügung stehenden Menge sehr bald stark bemerkbar. Schon am Ende des 5. Monats stehen nur noch 1700 kg Nickel zur Verfügung. Um die Produktion auf 30 Moto halten zu können, muss der Kreislauf des Nickels immer mehr beschleunigt werden. Durch die Regenerierung in Oppau und den Transport sind jedoch hier sehr enge Grenzen gesetzt.

-/-

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Dr. K. J. Taboratorium

14.11.40 II

In der Kalkulation ist der Alkohol mit RM. 48,85/- kg eingesetzt (Vergleichspreis vom 1.VII.39), wobei gleichzeitig ein Alkoholverbrauch von 1,5 Mol auf 1 Mol Ester angenommen ist, wie er sich auf Grund der Erfahrungen des Herrn Dr. HAGEN in der Acrylesterfabrik ergibt.

Setzt man für die Regenerierung der erhaltenen Nickelchloridlösung zu Nickelcarbonyl den von der Nickelfabrik Oppau angegebenen Preis von RM. 60,--/- kg ein, so kommt man zu dem Preis der Spalte IV. Nicht berücksichtigt sind in dem Preis von Oppau die Transportkosten. Bei einer Ausbeute von 80% liegt dann der Preis des Esters immer noch unter, oder ist höchstens gleich dem von Herrn Dr. HAGEN mitgeteilten und für Mitte 1941 zu erwartenden Preis für den Ester nach dem Äthylencyanhydrinverfahren von RM. 126,--/- kg.

Mit dem z.Zt. in Bearbeitung befindlichen Regenerierungsverfahren hoffen wir, die in Oppau durchzuführende umständliche und zeitraubende Fällung des Nickels umgehen zu können und zu einem günstigeren Regenerationspreis zu kommen. Das $\text{Ni}(\text{CO})_4$ wird sich dann voraussichtlich auf RM. 30,--/- kg stellen, sodass man den in Spalte III angeführten Esterpreis erhält.

Bei einer Annahme von 5% Nickelverlust und einer Ausbeute von 80% können mit den z.Zt. vorhandenen 3 to Nickel ungefähr 330 to Acrylsäureäthylester hergestellt werden. Da die geplante Anlage für 30 Moto Ester berechnet ist, sicher aber eine höhere Produktionskapazität besitzt, könnte diese mit der vorhandenen Nickelmenge ungefähr 1 Jahr betrieben werden.

Wie aus der folgenden kurzen Zusammenstellung hervorgeht, macht sich jedoch der Nickelverlust auf die für den Nickelkreislauf zur Verfügung stehenden Menge sehr bald stark bemerkbar. Schon am Ende des 5. Monats stehen nur noch 1700 kg Nickel zur Verfügung. Um die Produktion auf 30 Moto halten zu können, muss der Kreislauf des Nickels immer mehr beschleunigt werden. Durch die Regenerierung in Oppau und den Transport sind jedoch hier sehr enge Grenzen gesetzt.

-/-

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Dr. KU/TMaboratorium

14.11.40 II

In der Kalkulation ist der Alkohol mit RM. 48,85/- kg eingesetzt (Vergleichspreis vom 1.VII.39), wobei gleichzeitig ein Alkoholverbrauch von 1,5 Mol auf 1 Mol Ester angenommen ist, wie er sich auf Grund der Erfahrungen des Herrn Dr. HAGEN in der Acrylesterfabrik ergibt.

Setzt man für die Regenerierung der erhaltenen Nickelchloridlösung zu Nickelcarbonyl den von der Nickelfabrik Oppau angegebenen Preis von RM. 60,--/- kg ein, so kommt man zu dem Preis der Spalte IV. Nicht berücksichtigt sind in dem Preis von Oppau die Transportkosten. Bei einer Ausbeute von 80% liegt dann der Preis des Esters immer noch unter, oder ist höchstens gleich dem von Herrn Dr. HAGEN mitgeteilten und für Mitte 1941 zu erwartenden Preis für den Ester nach dem Äthylencyanhydrinverfahren von RM. 125,--/- kg.

Mit dem z.Zt. in Bearbeitung befindlichen Regenerierungsverfahren hoffen wir, die in Oppau durchzuführende umständliche und zeitraubende Fällung des Nickels umgehen zu können und zu einem günstigeren Regenerationspreis zu kommen. Das $\text{Ni}(\text{CO})_4$ wird sich dann voraussichtlich auf RM. 30,--/- kg stellen, sodass man den in Spalte III angeführten Esterpreis erhält.

Bei einer Annahme von 5% Nickelverlust und einer Ausbeute von 80% können mit den z.Zt. vorhandenen 3 to Nickel ungefähr 330 to Acrylsäureäthylester hergestellt werden. Da die geplante Anlage für 30 Moto Ester berechnet ist, sicher aber eine höhere Produktionskapazität besitzt, könnte diese mit der vorhandenen Nickelmenge ungefähr 1 Jahr betrieben werden.

Wie aus der folgenden kurzen Zusammenstellung hervorgeht, macht sich jedoch der Nickelverlust auf die für den Nickelkreislauf zur Verfügung stehenden Menge sehr bald stark bemerkbar. Schon am Ende des 5. Monats stehen nur noch 1700 kg Nickel zur Verfügung. Um die Produktion auf 30 Moto halten zu können, muss der Kreislauf des Nickels immer mehr beschleunigt werden. Durch die Regenerierung in Oppau und den Transport sind jedoch hier sehr enge Grenzen gesetzt.

-/-

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium
Dr. K. F. R.

14.11.40 III

	eingesetzte Ni-menge in kg	bei einmaligem Durchsatz Ni-Verlust kg (5%)	erhaltener Ester kg (80% Ausbeute)	Esterproduktion pro Monat kg
1. Monat	3 000	150	16 300	31 800
	2 850	142	15 500	
2. Monat	2 708	136	14 700	28 650
	2 572	128	13 950	
3. Monat und 4. Monat	2 444	122	13 250	59 950
	2 322	116	12 600	
5. Monat	2 206	110	11 950	29 270
	2 096	104	11 350	
	1 992	100	10 800	
	1 892	94	10 250	
	1 798	90	9 750	
	1 708	85,5	9 270	

Es ist daher von ausschlaggebender Bedeutung, dass die vorhandene Nickelmenge konstant gehalten wird. Der entstehende Nickelverlust muss laufend ersetzt werden, wogn pro Monat ungefähr 300 kg Nickel notwendig sind.

ppg. Kalle
J. Schröder

Durchschlag an:

Herrn Dir. Dr. AMBROS
L.K.-Abtlg.
Herrn Dr. NIKMANN
Herrn Dr. SCHUSTER

Durchschlag

I.G.FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium
DP. XI/II.

Dr. RIEDMANN

12.XI.40

Aktuonnotiz I

Betr.: Dickenmessung der Luvithermfolien.
Besprechung am 11. November 1940 in Lu 150.

Anwesend die Herren

Ing. FRIEDMANN,
 DR. PIETSCH,
 JACQUE,
 DR. PIKENTSCHER.

Noch den orientierenden Besuch des Herrn JACQUE in Nordenham zur Prüfung des Siemens & Halske-Kraftverlaufmessers und auf Grund der günstigen Begutachtung von 2 Luvithermfolien-Kabel (Ketschendorf u. Da Te W) durch das Heeres-Waffensamt und die Zusage seiner Unterstützung bei der besseren Einstufung der für das Luvithermverfahren noch benötigten Apparatur war nunmehr zu entscheiden, welcher Dickenmesser für unsere Luvithermanlage bestellt werden soll.

1.) Dickenmesser nach Schopper.

Es ist angenommen, dass der Dickenmesser nach Schopper den jetzigen hohen Ansprüchen an Genauigkeit ($\frac{1}{1000}$ mm) nicht mehr genügt.

Trotzdem wird beschlossen, den vorhandenen Dickenmesser probeweise am Mischwalzwerk anzubauen und seine Messgenauigkeit an den vorhandenen Luvithermfolien zu prüfen. Das behelfamässige zusätzliche Gestell wird von Herrn Dr. PIETSCH angefertigt.

2.) Siemens & Halske-Kraftverlaufmesser.

Die Prüfung der Luvithermfolie in dem Siemens & Halske-Kraftverlaufmesser in Nordenham ergab grundsätzlich dessen Brauchbarkeit. Die Genauigkeit scheint durchaus zu genügen. Die Messung der mittleren Dicke über einen grösseren Folienbereich kann gegenüber der Messung einer Linie mit einem mechanischen Abtastgegät vorteilhaft sein. Das Measuringt selbst ist wenig empfindlich und dürfte beim raschen Durchführen der Folie zu Fehlernissen und Störungen weniger Anlass geben wie ein mechanisches Abtastgegät.

- / -

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptübersichtsamt

Dr. Pöhl/Röhr

12.II.40 2

Andererseits muss zur Erzielung einer genügenden Genauigkeit nach Herrn Ing. FRIEDMANN die DF sehr konstant sein und da diese von der Temperatur abhängig ist, auf konstante Temperatur der Folie geschart werden.

Die von Siemens & Halske genannte lange Lieferzeit (2 Jahre) hoffen wir durch Unterstützung des Heeres-Waffenamtes wesentlich verkürzen zu können.

Herr FRIEDMANN wird die Bestellungen des Kraftverlaufmessers und der Zusatzapparaturen zur Übertragung auf ein Schreibgerät und auf ein Steuengerät (vgl. Schreiben vom 29.I.40 Seite 2) beschleunigt herausgeben und uns einen Durchschlag davon zur Weitergabe an das Heeres-Waffenamt überlassen.

3.) ELTAS - Messgerät der AEG.

Dieses Gerät ist hinsichtlich seiner Messgenauigkeit und seiner Brauchbarkeit für rasch durchlaufende Folienbänder noch nicht erprobt.

Wegen des hohen Preises der ELTAS-Lehre und der dazugehörigen elektrischen Einrichtung wird beschlossen, zunächst Versuche mit einem bereits vorhandenen Orthoteat nach Einführung von Niedern abzuwarten.

gez. Filkentscher

gez. Reppe

Durchsichtung

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.Rh.

Hauptlaboratorium

DR. PL/RH.

Vertraulich!

12.XI.40

D. Riedmann

A k t e n n o t i z I
Durchschlag DR.
Verein.-Abtig./K., PGM.,
Color.-Abtig./Kuro
H. Dir. Dr. AMBROS

Besuch bei De Te W und Heereswaffenamt in Berlin
am 31. Oktober und 1. November 1940

Betr.: Luvithermfolie.

Die Besuche im Berlin erfolgten aus folgenden Gründen:

- 1.) Unsere provisorische Luvithermanlage einschließlich der Bedienung ist seit Anfang September 1940 in der Lage, die geforderte Kapazität von 2-3 Mete herzustellen. Da größere Anfragen z.Z. nicht vorlagen, mussten wir uns über den voraussichtlichen Bedarf der nächsten Monate unterrichten.
- 2.) Das Luvithermverfahren ist technisch soweit ausgearbeitet, dass auf Grund der vorhandenen Unterlagen eine Betriebsanlage projektiert werden kann. Es ist daher der Zeitpunkt gekommen, festzustellen, wie gross die wirtschaftlichen Aussichten für Luvithermfolien sein werden.
- 3.) Wegen der mehrfachen Reklamation in der Anfangszeit und der wiederholten Änderungen der Dicken- und Breitmaße durch die abnehmenden Firmen erschien es uns zweckmäßig, uns mit den damals größten Kunden in Ketschendorf persönlich über die Anforderungen, die an die Folie zur Kabelbündelung gestellt werden, zu verständigen.
- 4.) Da wir für die Luvithermanlage die Dringlichkeitstufe I b erhalten haben, aber andererseits einige Ersatz- und Zusatzaufgeräte noch dringend benötigen, musste festgestellt werden, welche Bedeutung der Luvithermfolie von Seiten des Heereswaffenamtes angenommen wird und ob die Einstufigung in eine höhere Dringlichkeit notwendig ist.

Besucht wurden am Vormittag des 31. Oktober 1940 das Kabelwerk von De Te W mit Herrn DÄSCHEN vom Verkaufskantor Berlin und Herrn Dipl.Ing. BÜCK, Kuro, am Nachmittag des 31. v. K. mit Herrn Dipl.Ing. BÜCK die Prüfeteilung des Heereswaffenamtes und am

Durchschlag - / -

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. F.K.H.

Vertraulich!

12.XI.40

2

1. November 1940 das Wa Chef-Ing. 4/X e Büro, Berlin-Charlottenburg, Steinplatz 1.

Zu 1.): Der beabsichtigte Besuch in Ketschendorf kam nicht zu stande, weil Herr Dr. FISCHER uns an diesem Tage nicht empfangen konnte. Herr Dipl.Ing. BÖCK wurde mitgeteilt, dass die letzten Lieferungen sich einwandfrei ^{haben} verarbeiten lassen und in Ordnung seien. Die Entscheidung ^{hatte} nunmehr beim Heeres-Rafffenant, dass das von Ketschendorf hergestellte Kabel in Prüfung habe. Auf den Heeres-Rafffenant wurde uns sowohl von der Prüfungsabteilung (Dipl.Ing. PFEIFFER) als auch vom Wa Chef-Ing. 4/X e (Dipl.Ing. SKIBERT) mitgeteilt, dass die bisherigen Prüfungsergebnisse, sowohl des nach dem Bekafolverfahren hergestellten Kabels von Ketschendorf als auch eines mit 4 mm Isolierbündeln gewickelten Kabels von Detera voll auf befriedigten und nach Abschluss einer längeren Lagerprobe mit grösseren Bestellungen der Isolierfolie durch Ketschendorf zu rechnen ist.

Um den Bedarf an Folien unsere Leistungsfähigkeit von 2-3 Kilo überrechneten wird, wurde uns nahegelegt, die aktuell gelieferte Isolierfolie Typ G 36 auf Vorrat herzustellen.

Zu 2.): Der Bedarf an Folien für das Bekafolverfahren wurde uns vertraulich ab Frühjahr 1941 zunächst mit 10 Kilo allein für Ketschendorf genannt; bei weiterer Bewährung der Kabel rechnet das Heeres-Rafffenant mit einem späteren Bedarf von 50 Kilo, wobei angenommen wird, dass auch andere Kabelwerke nach dem Ketschendorfer-Verfahren arbeiten werden.

Zu 3.): Die Festlegung von Abnahme-Bedingungen mit Ketschendorf war aus den obengenannten Grund nicht möglich.

Bei der Besprechung mit den Herren der Detera wurde von diesen uns die Frage gestellt, ob wir zum Verkleben der Folien beim Umgewickeln ein billiges, in der Wärme möglichst flüssiges und elektrisch hochwertiges Bindemittel aufsuchen könnten. Die zulässige Folie hat auch für die Verarbeitung der Zersetzung in ihren Eigenschaften

- / -

Durchschlag

I. G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. F. J. R. I.

4. XI. 40 3

entsprechen.

Die Ende Juni 1940 gelieferten 50 kg Luvithermfolien Typ C 60 sind bei der Dose nicht eingetroffen. Wir sind gegebenenfalls zurückzuzeichnen, da wir seitdem allgemein auf die dünne Folie übergegangen sind.

Zu d.j. als uns die Bedarfsschl. für 10 Dose. 50 Kilo Folien bestellt wurde, erachten wir darauf aufmerksam, dass uns die Herstellung von 1-3 Kilo v.a. nur in einer provvisorischen Versuchsanlage möglich ist.

In einstiger Abrechnung der zuverlässige vorbereitet, halten die Herren des Werkes- Kontos die Luvithermfolie zur Nachlieferung für die ausgelieferte Menge und sind daher auch bereit, mit der Luvithermfassung eine höhere Erhöhungskosten zu befürworten.

gez. Fikentscher
• R(eppe)

Durchschlag

I. G. Ludwigshafen

Hauptlaboratorium

Dr. Ju/Ri.

Tag 9.XI.40 statt -

Aktennotiz!

1.4-Butyenglykol / III. Quartal 1940-Hydrierversuch 532

Für die Kalkulation wurden 66,3% der Spesen verrechnet.

(72 Produktionstage)

Spesen:	Summe:	für 100 kg Butandiol:	belastet 66,3%:
Löhne	6062	3,943	2,614
Energien:			
N.D. Dampf	443	0,288	0,191
M.D. Dampf	1413	0,919	0,6093
Kraftstrom	2194	1,427	0,9461
Licht	18	0,011	0,0077
Wasser	617	0,401	0,2658
Luft	5	0,003	0,0019
Stickstoff	414	0,269	0,178
Reparatur	2906	1,890	1,253
Chemikalien + Geräte	349	0,227	0,150
Wohlfahrt + allge- meine Fabrikun- kosten	10055	6,540	4,336
Destillation	19028	12,376	8,205
Summe	43504	28,294	18,7578
Materialien			für 100 kg Butandiol:
Butandiol	101380		65,94
Kontakt	4376		2,846
Nullgas	9612		6,252
Summe	115368		75,038
Material+Spesen	158872	103,3	
Material + 66,3% Spesen	144210		93,79

Juc

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. Niemann

8.11.40
Dr. K. Wolf

1

Akteantrag.Betr.: Ferngespräch ZINSELMAYER (BARMAG) - Wolf.Durchschlag an:
Herrn Dir. Dr. AMBROS

WOLF nimmt Bezug auf den Besuch SCHOTZKY - PIETSCH. Wir beabsichtigen, noch einige interne Klärungen herbeizuführen, bevor wir der endgültigen Bestellung einer Apparatur zihertreten. Wir werden also gegebenenfalls später darauf zurückkommen. Auch würden wir die Anforderungen einer Apparatur hier durch Versuche soweit klären, dass eine Rücksprache Barmag - Aceta darüber sich erübrigt. ZINSELMAYER teilt mit, dass in dieser Richtung seinerseits noch nichts erfolgt ist. Ferner teilt er mit, dass ein Angebot über eine Aufspülvorrichtung an uns unterwegs ist. WOLF weist nochmals auf den streng vertraulichen Charakter der Unterredung von SCHOTZKY und PIETSCH hin und bittet um schriftliche Bestätigung. ZINSELMAYER meint, dass irgendwelche weitergehende Mitteilungen seitens dieser Herren gar nicht gemacht worden sind, sagt aber die Bestätigung zu.

gez. K. Wolf
" R(eppe)

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RM.

Hauptlaboratorium
Dr. F. J. Niemann

5.II.40

A k t e n n o t i c i

Stand der Versuche zur Herstellung von Acryilan 10 FD.

Zu den Acryilan 10 FD werden z.B. folgende Forderungen gestellt:

- 1.) gute Reumigierbarkeit ohne Katalysator,
- 2.) gute Löslichkeit in organischen Lösungsmitteln,
- 3.) Koagulfreie Polymerisation,
- 4.) Überführen des Pulvers in Tablettenform.

Zu 1.1: Schlechte Reumigierbarkeit kann bedingt sein:

- a) durch ungleichmäßiges Einpolymerisieren der Acrylsäure, bedingt durch stromulsen Verlauf der Polymerisation oder durch Vorpolymerisation im Zulaufgefäß.

Das gleichmäßige Einpolymerisieren der Acrylsäure wurde erzielt durch getrennten Zulauf der Emulsion und des Katalysators in das Polymerisationsgefäß.

- b) durch zu hohe Polymerisationstemperatur.

Die Polymerisationstemperatur darf 30° bis zur konstanten Enddichte der Emulsion nicht übersteigen.

(Bei Verdunstung mit Wasser entsteht von Ammonium-Sulfat nicht einsetzbar - wird nichtstell).

- c) durch zu hohe Temperatur beim Trocknen.

Das Produkt darf beim Trocknen an keiner Stelle über 70° erwärmt werden.

Zu 2.1: Durch Abneutralisieren der Acrylsäure erhält man zwar einen gleichmäßigen Polymerisationsverlauf, wenig Koagulat und ein gut reumigierbares Mu-Pulver. Das erhaltene Pulver ist aber in organischen Lösungsmitteln nicht löslich.

Seitdem die Polymerisation nach einer guten Löslichkeit in organischen Lösungsmitteln aufgestellt worden ist, darf die Acrylsäure nicht in ihr Salz übergeführt werden. Die Polymerisation muss in neuem Gebiet durchgeführt werden.

Zu 3.1: Die saure Polymerisation verläuft bei Verwendung von Ammonium 12 als Katalysatormittel nicht koagulfrei.

Durch Verwendung von Resapan und Erhöhung des Prozentgehaltes auf 3,5 % sowie durch gleichmäßigen Zulauf des

... f ...

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Dr. P. P. R. H.

5421.40

2

Zusammensetzung der Monomeren anstelle der 100%igen Monomeren wird nunmehr ein fast kongruatfreier Polymerisationsverlauf erreicht.

zu 4.1.1) Die Tablettierung des sehr feinen Pulvers in einer Doppeltablettiermaschine (Dr. Gabel) ist bisher nicht gelungen.

Zum Trocknen stehen folgende Verfahren und Apparate zur Verfügung:

- 1.) 1. Dosenzentrifugal-Lufttrockner, Versuchsguppe Lu 104.
Das in diesem Apparat getrocknete Pulver entspricht den technischen Anforderungen und wurde ausgegeben.
Die Anlage ist für eine Produktion zu klein.
- 2.) Ein Vorsprung in den Metrich-Krause-Trockner Lu 263 ergab ein schlecht reosulgiertes Pulver infolge zu hoher Trocknungstemperatur.
Die Wiederholung des Versuches ist bei nächster Gelegenheit vorgesehen.
- 3.) Endlich läuft noch ein Erkennungsversuch auf einen kleinen Vakuumwalzentrockner in Technikum 6 a.

gez. Eilenberger
" R(eppe)

Durchschlag an

Herrn Dr. Dr. AURIGO mit Schreiben Nr. von 1.10.40 (Dr. WILHELM),
R&D-Abteilung.

Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium
Ja/Ri.

5.XI.40

Dr. Niemann

Besuchsericht über die Besichtigung des elektrischen
Dickenmessgerätes für Styroflexfolien der Firma Nord.
Seekabelwerke Nordenham am 29. 10. 1940.

Besuchszweck:

Die obige Firma hat zur Dickenmessung der von ihr hergestellten Styroflexfolien gemeinsam mit Siemens & Halske A.G., Wernerwerk, Berlin-Siemensstadt, ein elektrisches Dickenmessgerät entwickelt, wozu ein von letzterer Firma gebauter Kraftverlaufsmesser dient. Im Prinzip erfolgt die Messung in der Weise, dass durch den Luftspalt eines Messkondensators, der in einer Messbrücke liegt, die zu messende Folie geführt wird. Der durch die Kapazitätsänderung bedingte Brückenstrom wird über einen Verstärker einem Drehepulminstrument bzw. Schreibgerät zugeführt.

Zweck des Besuches war, an Hand von Messversuchen festzustellen, ob die Luvithermfolien für dieses Messverfahren geeignet ~~seien~~, n. ferner folgende Fragen zu klären:

- 1.) wie ist die Konstruktion des Messkondensators,
- 2.) treten infolge elektrostatischer Aufladungen Messfehler auf,
- 3.) ist auch bei der geforderten hohen Messgenauigkeit die Nullpunktstufe genügend stabil.

Besuchsericht:

Herr Obering. HOHN von der besuchten Firma konnte bei der Vorführung des Messinstrumentes zeigen, dass keiner der 3 Punkte einen störenden Einfluss auf die Messgenauigkeit ausübt.

Als Messkapazität dienen, wie folgende Skizze zeigt, 2 Vierkanteinen mit einem quadratischen Querschnitt von etwa 40×40 mm, die mittels zwei elektrisch gut isolierten Schrauben zusammengehalten werden.

- / -

Durchschlag

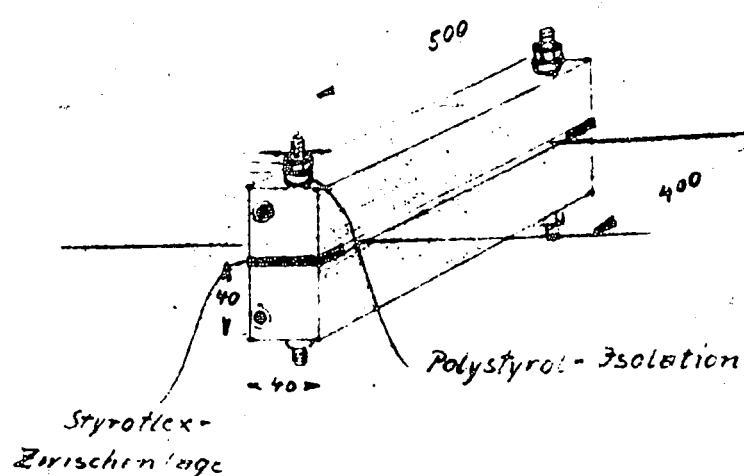
I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.

Hauptlaboratorium

Jo/RK

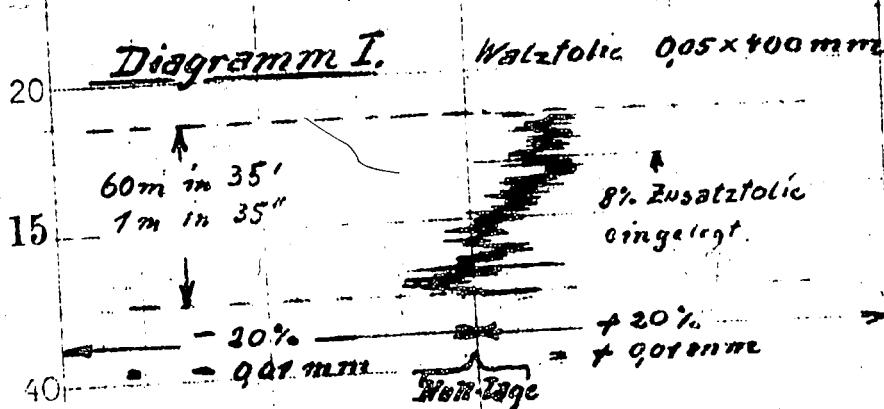
5.XI.40

2



Durch Styroflex-Zwischenlegen an den beiden Enden der Vierkant-eisen wird ein etwa 0,5 mm breiter Spalt gebildet. Gegen elektrostatische Aufladungen oder sonstige störende Einflüsse sind außer elektrostatisch geschützten Zuleitungen keine besonderen Schutzmaßnahmen nötig.

Um ein Bild über die Wirkungsweise des Instrumentes zu erhalten, wurde ~~am~~ von einer Walzfolie 0,05 mm dick, ca. 40 cm breit, das folgende Diagramm I aufgenommen:



Durchschlag

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A.R.H.

Hauptlaboratorium

Ja/21.

5.XI.40

3

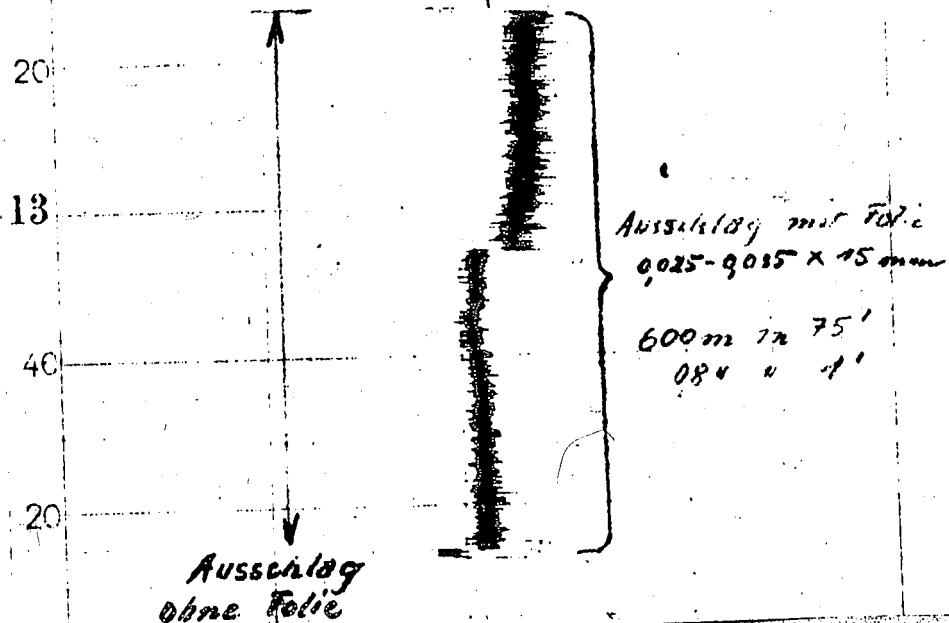
Herrn

Es wurde nach dem Einschieben der Walzfolie in den Spalt des Messkondensators des Messgeräts auf den 0-Punkt eingestellt. Zur Einstellung der gewünschten Empfindlichkeit wurde in den Spalt ein zusätzlicher Folienstreifen eingeführt, dessen Querschnitt 20 % der zu messenden Folie betrug. Der durch diesen Streifen bedingte Ausschlag des Messinstrumentes wurde bis an die Messgrenze des Schreibgerätes durch entsprechende Einstellung vergrößert. Bei dieser Einstellung entspricht eine Dickenänderung von $\pm 1 \mu$ einem Ausschlag von 6 mm. Aus dem Diagramm I ist ersichtlich, dass die gemessene Walzfolie bei 35 m Länge eine Dickenänderung von $\pm 2.5 \mu$ besass.

Herr H. erklärte, dass es möglich ist, durch Anbringung von isolierten Einzelplatten auf die beiden Vierkanteisen des Messkondensators an jeder beliebigen Stelle die Foliedicke zu messen, und dass es für die von uns benötigten Einzelmessungen beider Folienränder nur erforderlich sei, den Messstrom der beiden Messstellen über das Messinstrument abwechselnd auf 2 Registrierinstrumente zu führen.

Die hohe Empfindlichkeit des Messgerätes konnte bei der Aufnahme des folgenden Diagramms II von einer 15 mm breiten und 0,3 mm dicken Luvithermfolie (Typ G 30) festgestellt werden.

40 Diagramm II. Foliiband 0,03 x 15 mm



I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN A. RH.
Hauptlaboratorium
50/II.

5.XI.40 4

Bei der Aufnahme dieses Diagramme wurde der bei der Walzfolie angewandte Messkondensator mit einem etwa 400 mm breiten Messspalt benutzt. Trotz diesem grossen Spalt gelang es, wie das Diagramm II zeigt, mit dieser Folie bei konstanter Nullage einen Ausschlag von 35 mm zu erzielen. Diese Einstellung entspricht bei einer Dickenänderung von 1μ einem Zeiger-Ausschlag von etwa 1 mm. Wie Herr HORN erklärte, kann diese Empfindlichkeit durch Verkleinerung der Spalthöhe und -breite ohne Schwierigkeiten auf mehr als das Zehnfache gesteigert werden.

Damit ergibt sich, dass in jedem Falle das Dickenmessgerät eine mehr als zehnfache der von uns benötigten Messgenauigkeit von $\pm 1 - 2 \mu$ besitzt und dass während der Aufnahme der Diagramme der Nullpunkt des Messgerätes weitgehend konstant bleibt. Die Beschaffung eines solchen Messgerätes ist daher für unsere Zwecke unbedingt zu befürworten.

Besichtigung sonstiger Einrichtungen.

Während der Durchführung obiger Messungen gab Herr Obering, HORN auch Gelegenheit die übrigen Fabrikationsanlagen von Styrofolien und -fäden sowie der Schneideeinrichtungen zu besichtigen. Interessant war die Feststellung, dass die besuchte Firma ihre Schneidemaschinen von der Firma Apparatebau-Anstalt Erwin KAMPF, Biehlestein-Nühlheim/Rhld., bezieht, deren Schneidemaschinen, infolge ihrer weniger negativen und z.T. besseren Konstruktion, zum Schneiden dünner Folien besser geeignet zu sein scheinen als die Maschinen der Firma Goebel, Darmstadt. So sind beispielsweise die Aufspulwellen mit ihren Fraktionsvorrichtungen wesentlich leichter konstruiert und dürften schätzungsweise bei gleicher Leistungsfähigkeit etwa nur $\frac{1}{3}$ des Gewichtes als die gleichen Anlagen der Firma Goebel betragen. Einen guten Eindruck machten auch die von der Firma Kampf gelieferten Spulrahmen, die sowohl zum Aufwickeln zu Spulen wie auch zu Scheiben gebaut werden. Diese Spulrahmen erscheinen wesentlich besser durchgearbeitet als die der Firma Goebel. Herr H. machte in diesem Zusammenhang darauf aufmerksam,

- / -
Durchschlag