

Ruhrchemie Aktiengesellschaft
Oberhausen-Holten
abt. NL - Cl./Fk.

6634

15.Juli 1941

Herren Professor Martin
Dr. Hagemann
Direktor Alberts
Dr. Goethel

Sekretariat Hg.
Eingang: 18. 7. 41
Lfd. Nr.: 924
Beantw.:

Über die Herstellung von Ölen aus Primärprodukten der
Benzin-Drucksynthese (5. Fortsetzung)

Die unter der obigen Überschrift erstatteten 4 Berichte fassen alle die Versuche des Hauptlaboratoriums zusammen, das aus Wassergas bei erhöhtem Druck in technischen Versuchsstufen hergestellte Primärbenzin zwar ohne Crackung, aber doch nach geeigneter Vorbehandlung bzw. Reinigung in Schmieröl überzuführen. Hinsichtlich des bei der Hydrierung des Kohlenoxydes (Benzinsynthese) angewandten Katalysators lassen sich zwei Typen unterscheiden: 1. das über Kobalt- 2. das über Eisenkontakt hergestellte Bensin. -

Während wir in der 4. Fortsetzung unter dem Datum des 24.Juni 1941 von der Produktion des Ofens 10, 10. Füllung berichteten und damit einen Kobaltyp behandelten, erfassen wir nunmehr in der vorliegenden Zusammenstellung unsere bisherigen Beobachtungen über die Verarbeitung von Eisenkontaktbenzinen zu synthetischem Öl. In der Hauptsache handelt es sich um ein unter Nr. XII registriertes, aus dem Ofen 11, 7. Füllung stammendes Produkt, das in einer längeren Arbeitsperiode gesammelt wurde und als mittleres Durchschnittserzeugnis dieser Füllung angesehen werden kann. Der hier verwandte Spezialkontakt kommt, da überholt, in Zukunft nicht mehr in Frage. -

Der Bericht gliedert sich wie folgt:

- I) Bereits früher mitgeteilte Verarbeitung von 2 älteren Benzinproben (Anl.1)
- II) Untersuchung des Benzin Nr. XXI als Ausgangsmaterial für neue Versuche (Anl.2)
- III) Vorbehandlung und Polymerisation dieses Fe-Benzins XII (Anl.3 - 7)

I. Hinweis auf die bisher beschriebenen Versuche mit Eisenkontaktbenzin (Anl. 1)

Charakteristisch für die beiden auf dieser Anlage aufgeführten Benzine ist die hohe OH Zahl in der Gruppenordnung 50 - 57; Produkt 1 mit einer Schwefel-Phosphorsäurezahl von 78 % liefert nach geeigneter Vorbehandlung - hier mittels Hg-aktiviertem Aluminium - 63 % n-Öl von der VPolhöhe 1,65. Also ein sehr gutes Ergebnis!

Das zweite, an Olefinen armere Material, lässt sich durch Abdestillieren über PCl_5 oder Hg praktisch vollständig von den aldehydischen Bestandteilen reinigen und ergibt an n-Öl bis 54 %; die Polhöhe erreicht einen mittleren Wert von 16 bei einer Siedelage des Ausgangsbenzins von 70 bis 180°C .

Beschränkt sich die Vorbehandlung lediglich auf einen Zusatz von CaCl_2 in der KMt, so bleibt die OH Zahl unverändert und sinkt die Ölausbente, 5 % AlCl_3 , vorausgesetzt, auf 10 % (Vers. 2995/1).

II. Untersuchung des Ausgangsbenzins für neue Versuche
(Anl.2)

Das für die unter III aufgeführten Versuche dienende Benzин war uns Anfang Februar 41 vom Herrn Dr. Landgraf überlassen worden. Über seine Herkunft möchten wir in der Einleitung einige Angaben. Es umfasst den bis etwa 180° siedenden Anteil dieser Produktion. Die wesentlichen Untersuchungszahlen sind aus Anl.2 ersichtlich. Vergleicht man dieses Material mit dem Typ, der im Ofen 10, 10. Füllung 24.6.41 (Anl.2) - so stellt man fest, dass das Fe-Ktbenzin 1) eine Spzahl von 76 % hat, ein Wert, der in dieser Höhe mit Kobaltkontakt nur in den ersten Tagen der frischen Produktion erreicht wurde. Auch die höheren Siedefraktionen haben diesen beträchtlichen Olefingehalt. 2) auch die VZ mit 5,0 wesentlich höher als bei Ofen 10, 10. Füllung liegt. Der durch Reindestillation abgetrennte Siederückstand über 175° hat sogar die aussergewöhnliche Verseifungszahl von 26,31 3) desgleichen mehr alkoholische Bestandteile enthält. Eine OH Zahl ist 57; beim Kobaltbензин lag der Wert für die Frischproduktion bei 33, er sank dann allmählich bis etwa 20. Es interessiert ferner ein Vergleich der Dichte und des Brechungsindex bei Eisen- bzw. Kobaltbензин in Anlehnung an die Zahlen, die wir in Bericht w. 24.6.41 auf S. 6 für 3 verschiedene Siedefraktionen brachten:

	51 - 71°	101 - 130°	151 - 175°
Co-Ktbenzin	0,674 - 672	0,718 - 715	0,742 - 739
Fe-Ktbenzin	0,680	0,729	0,754

n_D20

Co-Ktbenzin	1,3864 - 3855	1,4062 - 4052	1,4188 - 4160
Fe-Ktbenzin	1,3868	1,4080	1,4214

Bei dem über Kobalt gewonnenen Benzин sind also in allen 3 Fraktionen Dichte und Brechungsindex niedriger als beim Eisenkontaktbenzin.

III. Vorbehandlung des Einenkontaktbenzins Nr. XXX (Anl. 3-7)

1) CaCl_2 oder Metalle (Anl. 3): Das mit Chlorsalzium behandelte, nicht neutralisierte Benzin ergibt nach der Polymerisation mit erheblichen Mengen = 10 % AlCl_3 , ohne Kontakt-Ölbildung, 32,6 % stark viscoses n-Öl. Wie die Konzentration der Olefine im Restbenzin von 52 % beweist, wird nur ein Teil der ungesättigten Kohlenwasserstoffe umgesetzt. -

Nach dem Na-Test kann eine Ausbeute von 58 % n-Öl mit einer Polhöhe von etwa 1,63 erreicht werden.

Eine gleichgute Ausbeute wird erzielt, wenn man das Benzin im Autoklaven mit 4 % Magnesiumpulver, das durch kleine Zusätze von AlCl_3 aktiviert wurde, längere Zeit auf 1,75 - 220° erhitzt (3088/l). Durch Isolierung des nunmehr alkoholfreien Benzins macht Schwierigkeiten. Trennt man die Kohlenwasserstoffe von dem voluminösen Rückstand durch Filtration, so verläuft dieser Vorgang sehr langsam und unvollständig; erfolgt diese Abtrennung durch Destillation, so muss unbedingt unter verminderter Druck gearbeitet werden, damit im Interesse einer guten Polhöhe auch die hochsiedenden Anteile mit übergehen. (3088/5). Im Gansen scheint das Verfahren trotz guter Ausbeute und reichlicher Kontakt-Ölbildung für den praktischen Betrieb nicht geeignet zu sein.

Andere Metalle versagten in der chemischen Wirkung.

2) Phosphorsäure, Benzin Gas oder flüssig (Anl. 4): Das Benzin wird in Dampfform durch heiße konzentrierte Phosphorsäure gesogen, anschliessend mittels Natronkalk neutralisiert. Bei einer Temperatur von etwa 170° und einem stündlichen Durchsatz von 200 cm³ Benzin, gerechnet als Flüssigkeit, gelingt es, die OH Zahl praktisch auf Null zu bringen. Wie die Zahlen der Anl. 4 zeigen, geht jedoch dieser Effekt bei Senkung der Säuretemperatur bzw. Verstärkung der Durchsatztagesgeschwindigkeit rasch zurück. Im Versuch 3095/35 wurden die Benzdämpfe bei vergrosselter Strömungsgeschwindigkeit - 800 cm³/h - zweimal durch die Phosphorsäure geleitet. Hierbei bewährte sich der Einbau eines Glasfritters, durch das der Gas-

strom in kleine Bläschen aufgeteilt wurde. Wenn trotz der niederen OH Zahl von 5 die Ölausbeute nicht befriedigte, so lag dies an einer mangelhaften Neutralisierung des die Apparatur rasch durchströmenden Benzins; Die VZ sank nur auf 2,60. -

Der abschließende Versuch 3059/36 zeigt, dass man auch in größeren Mengen mit einer konz. Phosphorsäure $d = 1,82$ bei 170°C ein gut gereinigtes und für die Ölsynthese geeignetes Benzin erhalten kann. Die in einer Synthesereihe durch mehrfache Benutzung des gleichen Kontaktöles erhaltenen Öle haben eine mittlere Polhd. von 1,66. Die Schwankungen in der Ölauobute erklären sich durch die Zugabe von zu wenig AlCl_3 ; statt 2,5 % hätten 3 % zugesetzt werden müssen, wie die Versuchsserie 3059/38 Anl. 5 bestätigt. So mangelte es an neu gebildeten Kontaktöl. Ohne Zweifel erschwert die hohe OH Zahl des vorliegenden Fe-Ktbenzins die Reinigung.

Weitere Versuche mit einem Co-Benzin aus Ofen 10, 11. Füllung lassen erkennen, dass bei einer OH Zahl von nur 20 der wirksame Temperaturbereich stark verweitert wird. Von 170° bis hinab auf 100°C werden gute Reinigungseffekte erzielt. -

In diesem Zusammenhang sind 2 Versuche interessant, in denen es gelang, das Fe-Ktbenzin bei noch tieferem Temperaturbereich (20 bis 50°C) als Flüssigkeit mit konz. Phosphorsäure zu reinigen: Im Versuch 3097/1 und 2 wurden 103 Gew.-%. Benzin Nr. XXI mit 50 Gew.-%. 84 %iger Phosphorsäure 6 Std. lang bei 20° bzw. bzw. 50° kräftig gerührt und anschließend bei 200° , mit Natronkalk neutralisiert. Die OH Zahl geht in beiden Fällen auf etwa 6 zurück. Die Ölsynthese ergab:

n-Öl Ausbeute	H_3PO_4 20°C	H_3PO_4 50°C
" " 50	55,- %	58,4 %
" " VPH	$18,8^\circ\text{B}$	$14,8^\circ\text{B}$
	1,63	1,60

Also gutes Ergebnis! Der Arbeitsweg wird an Co-Ktbenzinien weiter verfolgt. -

3) Tonerdehydrat, Gasphase (Anl.5): In dieser Versuchsserie diente als Katalysator ein in den Abteilungen Dipl.-Ing. Stuhlfarber und Dr. Petri hergestelltes, leicht gesiebtes Tonerdekorn. Über dieses, einen Reaktionsraum von 361 cm^3 füllende Material wurden die Benzindampfe geleitet; die Behandlung mit Natronkalk erfolgte entweder VPH oder nach der Umsetzung mit Tonerde. Der Durchsatz je Stunde betrug bei allen auf der Anl.5 aufgeführten Versuchen 400 ml , gerechnet als Flüssigkeit, d.h. mehr, als der Reaktionsraum fasst. Da bei den Versuchen 33 und 34 die Steigerung der Temperatur von 245° auf 300° das Ergebnis verbesserte, führten wir bei der letzteren Temperatur zwei längere Vergleichsversuche 37 und 38 aus, bei denen das in der 1.Öl-synthese erhaltene Kontaktöl noch 4mal verwendet wurde. Bei 37 erfolgte die Reinigung mit Natronkalk VPH, bei Serie 38 nach der Tonerdebehandlung. Der Vergleich ergab:

	<u>Nr. 37</u>		<u>Nr. 38</u>	
	<u>vor Tonerde</u>	<u>nach Tonerde</u>	<u>vor Tonerde</u>	<u>nach Tonerde</u>
Natronkalkreinigung				
OH Zahl Bensin	0	0		
AlCl_3 -Zusatz	2,5 %	3 %		
Vorpolymerivate Ø	36,4 %	18,2 %		
n-Öl Ausbeute Ø	25,- %	52,7 %		
" VPH Ø	2,19	1,79		
" V ₅₀ Ø	8,- %	15,- %		

Demnach ist es vorteilhafter, die Natronkalkbehandlung nachträglich vorzunehmen, da die sauren und verseifbaren Verunreinigungen die Olefine vor starker Isomerisierung schützen. Wir haben unterdessen in zahlreichen Versuchen mit Co-Bensinfügige Isomerisierung, wie sie sich bei 38 auswirkt ($\text{VPH} = 1,7$) vermieden wird, wenn die Tonerde-Behandlung bei tieferer Temperatur erfolgt. Ob allerdings bei dem Fe-Ktbensin, das statt 20 eine OH Zahl von 37 hat, auch eine Senkung auf 200° möglich ist, erscheint nach dem Ergebnis des Versuches 33 zweifelhaft.

4) Tonscherben, Gasphase (Anl.6): An sich gilt die Aufspaltung von Alkohol in Olefine und Wasser über Tonscherben nach der Literatur als eine gebräuchliche Reaktion. Wir haben sie auch bei den Produkten des Ofens 10, 10. Füllung angewandt und beobachteten jeweils eine mehr oder weniger weitgehende Isomerisierung. Wir verweisen auf die entsprechenden Versuche:

1) 3025/2 380° Sillimanitrohr

2) 3053/1-5 270 - 380° Eisenrohr

(vgl. Bericht v. 24.6.41). Wir haben nun diese, von einem billigen, stabilen und leicht regenerierbaren Katalysator ausgehenden Arbeitsweise in 3 verschiedenen Öfen und umfangreichen Variationen studiert, erhielten aber stets entweder Isomerisierung oder schlechte Ausbeuten. Kurz zusammengefasst, ergab sich folgendes:

a) Im Eisenrohr, Reaktionsraum 2032 cm³, wurde bei 270° und 200 cm³/h Durchsatz eine OH Zahl von 3 erreicht, die VPH lag jedoch bei 2,23. Der Werkstoff ist unverwendbar, da bereits durch die Regeneration mit Luft 500° ein starkes Abblättern eintritt (Anl.6 S.1)

b) Im Sillimanitrohr drängte uns die unsinnige Aufspaltung der Alkohole bei 210 - 360° in das für Isomerisation günstige Temperaturgebiet von 380°C (Anl.6 S. 2 und 3)

c) Im Sillimanitrohr wird selbst bei 380° die OH Zahl nur bis 11 gesenkt. (Anl.6 S. 3).

Tonscherben schienen demnach für den vorliegenden Zweck eine erheblich geringere katalytische Wirksamkeit zu haben als schwach geglättetes Tonerdehydrat, das unter besonderen Bedingungen gefüllt wurde. -

5) Sonstige Vorbehandlung (Anl.7): Die hier eingeschlagenen 3 Wege waren wirkungslos:

a) Gasale Kontakt, gegen Benzindämpfe bei 270 - 400° angewandt, vermug die alkoholischen Anteile nicht anzugreifen.

b) Nach einem neuen Verfahren wird Benzol durch Erhitzen

unter Druck gereinigt. Eine analoge Behandlung des Fe-Kibensins im Autoklaven - 6 Std. auf 220° - bringt keinen Reinigungseffekt.

c) ebenso ist es zwecklos, dem nicht vorbehandelten Kibensin bei der Olsynthese bestimmte Metalle in feiner Verteilung zuzusetzen.

6) Sauerstoffstabilität des aus raffiniertem Fe-Kibensin gewonnenen Öles: Diejenigen Öle, die aus einwandfreiem, mittels Natrium, Phosphorsäure und Tonerde gereinigtem Kibensin hergestellt waren, wurden vereinigt und 6 Std. bei 140° mit 10% O₂ gealtert. V₅₀ = 15,4%. Der Vergleich mit Krachbenningson ähnlicher Viscosität ergab:

	<u>Öl aus Fe-Kibensin</u>	<u>Öl aus Krachbenningson</u>
+ V ₅₀	44 %	70 - 120 %
H ₂	6,0	9,6
VZ	15,6	23
+ BK	0,34	0,48
H ₂ O	2,3 cm ³	0,3 cm ³
Conradson	0,04 → 0,13 %	0,09 → 0,31 %

Zusammenfassung.

Das durch eine hohe OH Zahl charakterisierte Material lässt sich wohl am vorteilhaftesten mittels Kerndehydrierung im Temperaturbereich von etwa 250 - 300° vom dem die Olsynthese störenden alkoholischen Anteilen befreien.

Auch die Behandlung der Benzindämpfe mit konz. Phosphorsäure bei 170° führt zum Ziel, wobei der günstige Wirkungsbereich in bezug auf Temperatur und Durchmesser offenbar enger gezogen ist als bei den Kobaltkontaktbenzinien mit niedriger OH Zahl.

Die ergänzende, unerlässliche Reinigung mit Natronkalk erfolgt bevorzugt nach Anwendung der beiden obigen Verfahrensweges. Jedenfalls bietet beim Tonhydrat die Anwesenheit der verunreinigenden Bestoffe offenbar einen gewissen Schutz gegen Isomerisation.

Von besonderem Interesse gerade für das Eisenkontaktbenzin ist der günstige Reinigungseffekt, den konzentrierte Phosphorsäure bei $20 - 50^{\circ}\text{C}$ gegenüber dem Flüssigkohlenwasserstoffgemisch zeigt. Das Arbeiten bei tieferer Temperatur bedeutet vor allem eine wesentliche Verringerung der Korrosionsschäden.

Günstige Mittel wie CaCl_2 , durch AlCl_3 aktivierte K₂O, Tonscherben, Gasalektrakt, Erhitzen im Autoklaven oder metallische Zusätze zur Olsynthese verursachen mehr oder weniger

Anlagen

Alar

Ruhrchemie Aktiengesellschaft
Oberhausen-Holten

Anlage 1

Vorbehandlung vom 2 über Magnesiumkarbid hergestellten 10000 Mm³-
zinsproben aus Bruchsynthese.

Benzintyp	Vera.Nr.	Vorbehandlung des Be-Anteils bis 200°	n- Ausbeute	VPM
			%	
1) Ofen 11, 7. Füllung Produkt v. 11/19.9.40 (vgl. unter Vera. v. 31.10.40 Seite 4 und Anl. 4)				
Anteil bis 200° SP Zahl = 78 % OH Zahl = 50	2995/1	mit CaCl ₂ trocknen, Synthese 5 % AlCl ₃	10,3 %	1,75
	2995/2	über akt. Al bis 200° ab- destillieren	63,2 %	1,65
	2995/3	über SiCl ₄ bis 200° ab- destillieren	54,2 %	1,70
	2995/4	als Gas mit wenig HCl bei 200° über Al	16,1 %	1,72
2) Produkt Roelen Januar 41; Fraktion 70-180° = 56,4% (vgl. Box 4.2.41)				
Fraktion 70 -180° SP Zahl ca. 68 % OH Zahl = 57 NZ = 0,41 VZ = 4,1	3046/2	über PCl ₅ abdestillieren. Vor Synthese: OH Zahl = 1 NZ = 0,03, VZ = 2,96	45,6 %	1,65
	3046/3	Über Natrium abdestillieren. Vor Synthese: OH Zahl = 6 NZ = 0,01, VZ = 0,08	54,1 %	1,56

6644

Untersuchung des Anwendungsmaterial Prozeß Nr. XII.

1) Eiglerdestillation

siedet ab	45°
5 Vol %	64
10	74
20	92
30	108
40	120
50	130
60	140
70	148
80	157
90	177
95	189

SMK = 127,-

2) Analysestation

d_{20}	= 0,712
NE	= 0,57
VZ	= 5,0
Jodzahl	= 153
SP Zahl	= 76 %
OH Zahl	= 57

3) Atmosphärische Destillation

Destillat bis 60°	= 5,9 %
" 60 - 200°	= 91,9 %
Restd. 200°	= 2,2 %
	100 %

4) Fractionsdestillation

Fraktion	Vol %	Gew.%	d_{20}	n_{D20}	3059				
					NE	VZ	OH Zahl	Jods.	SP Z.
Tiefkond.	6,6	5,5	-	-	-	-	-	-	-
25 - 38	9,4	8,4	0,640	1,3690	0,03	2,18	160	255	77
38 - 51	0,3	0,3	659	3795	-	-	-	237	-
51 - 71	9,5	9,-	680	3868	0,46	8,03	38	216	77
71 - 101	12,9	12,7	7,04	3977	0,51	5,18	47	178	74
101 - 130	18,7	19,1	729	4080	0,14	3,95	78	145	73
130 - 151	22,7	23,7	745	4156	0,09	2,86	78	124	77
151 - 175	13,7	14,5	754	4214	0,51	3,34	73	112	73
175 - 175°	6,2	6,8	761	4292	0,34	26,3	9	84	67
	100 %	100 %							

6645

~~Vorbereitung des Benzins III mit CaCl_2 oder Metallchlorid~~

Vers.Nr.	Vorbereitung Benzin	Synthese	n=51 bei 200° D ₄		
			Ausbeute %	VZ	VPH
3059/1	mit CaCl_2 trocknen	10 % AlCl_3	32,6	26,3	-
3059/6	3 % Na bis 150° dest.	5 % AlCl_3	57,0	19,1	1,63
3038/4	3 % Na bis Trockne dest.	5 % AlCl_3	56,-	17,4	1,60
3038/6	3 % MgPulver + 2 % AlCl_3 bis Trockne destillieren	5 % AlCl_3 , gibt 19 % Ktöl	47,8	23,1	1,62
3088/1	Autoklav 4 % Mg + 0,5 % AlCl_3 220°, abdest. kein Natronkalk, KZ = 123	5 % AlCl_3 , gibt 9 % Ktöl	50,2	14,5	1,72
3088/2	Autoklav 4 % Mg + 0,5 % AlCl_3 175°, abdest. KZ = 106	5 % AlCl_3 , gibt 14,1 % Ktöl	57,3	29,2	1,72
3088/3	Autoklav 4 % Mg + 0,5 % AlCl_3 6 Std. 175°, abdest. einander: a) bei Atm. Druck b) Vakuum 1) 5 % AlCl_3 , 2) 2,5 " Ktöl 1 3) 2,5 " Ktöl 2	3 Synthesen nach- einander: 1) 5 % AlCl_3 , 2) 2,5 " Ktöl 1 3) 2,5 " Ktöl 2	45,8 60,9 50,6	18,8 18,2 24,-	1,65 1,63 1,67
3038/5	3 % Ca + 0,5 % AlCl_3 , bis Trockne destillieren	5 % AlCl_3 , gibt kein Ktöl	wenig	-	-
3089	Autoklav 4 % Ca + 0,5 % AlCl_3 , abdest. KZ = 121 VZ = 0,37	5 % AlCl_3 , gibt kein Ktöl	17,4	25,0	1,61
3038/7	3 % Al Pulver + 2 % AlCl_3 bis Trockne destillieren	5 % AlCl_3 , gibt kein Ktöl	wenig	-	-
3038/8	3 % Zn Pulver + 2 % AlCl_3 bis Trockne destillieren	5 % AlCl_3 , gibt kein Ktöl	wenig	-	-

Vorbehandlung des Benzins XXX im Get. Gasometer mit konz. Phosphorsäure.

Die Benzindämpfe wurden mit etwa 150 mm Hg durch die konz. Phosphorsäure & meist $\approx 1,82$ durchgesetzt, dann nachfolgend durch Natronlauge bei 200°C neutralisiert. Nur bei 3059/15 betrug $d = 1,61$. Wasser im Kreislauf zurückgewonnen.

Verg. Nr.	Vorbehandlung Benzin	Synthese	$\mu\text{-D}\text{I}_1 \text{ bei } 100^\circ\text{C}$ Ausbeute % V 50		TPK
			5 % AlCl_3	5 % AlCl_3	
3059/15	t H_3PO_4 150° , $200 \text{ cm}^3/\text{h}$ OH Zahl = 20	5 % AlCl_3	43,7	13,2	1,61
3059/16	t H_3PO_4 170° , $200 \text{ cm}^3/\text{h}$ OH Zahl = 0	5 % AlCl_3	52,3	20,9	1,72
3059/20	t H_3PO_4 170° , $400 \text{ cm}^3/\text{h}$ OH Zahl = 27	5 % AlCl_3	44,7	20,3	1,63
3059/32	t H_3PO_4 170° , $300 \text{ cm}^3/\text{h}$ OH Zahl = 25	5 % AlCl_3	42,3	14,3	1,63
3059/35	t H_3PO_4 170° , $300 \text{ cm}^3/\text{h}$ 2mal vorbehandeln OH Zahl 1)=20 2)=5 Fritter eingehängt	5 % AlCl_3	44,6	8,2	1,63
3059/36	t H_3PO_4 170° , $200 \text{ cm}^3/\text{h}$ 5 l durchgesetzt, kein Fritter OH Zahl = 4 HZ = 0,03 WZ = 0,42	5 Synthesen nacheinander: 1) 5 % AlCl_3 2) 2,5% " + K651 1 3) 2,5% " + K651 2 4) 2,5% " + K651 3 5) 2,5% " + K651 4	50,-	23,9	1,64
			50,-	24,5	1,66
			27,4	11,1	1,67
			35,-	9,5	1,70
			49,6	12,4	1,64

6647

Vorbehandlung des Benzinum XY in der Gegenwart von Kalk.

Tonendeckelant.

Das Benzin wurde verdampft, abdampf direkt oder nach vorhergehendem Überleiten über Natronkalk 200°, durch ein verstellbares Siliciumtropf von 20 mm L.W. geführt, das auf 115 cm Länge mit $\text{Al}(\text{OH})_3$ -Korn gefüllt war. Reaktionsraum also = 36 cm³, elektrisch beheizt, Temperatur automatisch gesteuert. Bei 37 und 38 Regenerierung des $\text{Al}(\text{OH})_3$ -Körn. 4 Std. mit Luft bei 400°C.

Vers.Nr.	Vorbehandlung Benzin	Synthese	3059		
			Wert	Wert	Wert
3059/35	Anteil bis 180° frischer Kontakt. Na Kalk nach Tonerde. t Kt. 245°, 400 cm ³ /h OH Zahl = 4	5 % AlCl_3 , gibt 1,5% K ₂ O ₁	22,6	22,7	2,77
3059/34	Anteil bis 180° Kontakt nicht regeneriert. NaKalk nach Tonerde t Kt. 300°, 400 cm ³ /h OH Zahl = 0	5 % AlCl_3 , gibt 11,9 % K ₂ O ₁	62,6	14,4	1,64
3059/37	Anteil 60 - 180°, NaKalk nach Tonerde, Durchsatz 4,25 l. t Kt. 300°, 400 cm ³ /h OH Zahl = 0	5 Synthesen nacheinander: 1) 5% AlCl_3 2) 2,5% " + K ₂ O ₁ 1 3) 2,5% " + " 2 4) 2,5% " + " 3 5) 2,5% " + " 4	18,4 30,8 24,4 20,8 20,8	6,2 4,9 7,9 10,9 10,2	2,14 2,16 2,27 2,19 2,19
3059/38	Anteil 60 - 180°, NaKalk nach Tonerde, Durchsatz 4,55 l t Kt. 300°, 400 cm ³ /h OH Zahl = 0	5 Synthesen nacheinander: 1) 5 % AlCl_3 2) 3 % " + K ₂ O ₁ 1 3) 3 % " + " 2 4) 3 % " + " 3 5) 3 % " + " 4	46,6 52,6 54,- 56,8 52,6	10,9 14,4 16,4 13,4 9,7	1,81 1,77 1,80 1,78 1,78

6648

Vorbehandlung des Benzin in der Gasphase mittels Tonoberben

Das Benzin XXI wurde in Dampfform über Tonoberben, Körnung 2 - 6 mm, geleitet, die sich in einem vertikalen, elektrisch beheizten Rohr 1) aus Eisen 2) aus Dicromaltschmelze, 3) aus Sillimanitmaterial befanden. Regenerierung erfolgte durch Luft bei 500°. Vorher oder nachher wurden die Dämpfe bei 200° mit Natronkalk behandelt.

Vers.Nr.	Vorbehandlung Benzin	Synthese	n-Öl bei 200° Ausbeute	V ₅₀	VPH
3059					
1) Tonoberben im Eisenrohr Reaktionsraum = 2032 cm ³					
3059/2	vorher und nachher Kalk. 5 % AlCl ₃ , gibt Scherben frisch, t Kt. 300°, 500 cm ³ /h	5 % AlCl ₃ , gibt kein Kt51	15,1	15,7	-
3059/4	nachher Na Kalk, Scherben nicht regeneriert, t Kt. 300°, 500 cm ³ /h	5 % AlCl ₃ , gibt kein Kt51	15,5	14,3	-
3059/5	nachher Na Kalk 265°, Scherben frisch, t Kt. 270°, 200 cm ³ /h, OH Zahl = 4	5 % AlCl ₃ , gibt 10,5 % Kt51	34,4	4,7	2,37
3059/7	nachher Na Kalk 200°, Scherben frisch, t Kt. 270°, 200 cm ³ /h, OH Zahl = 3	5 % AlCl ₃ , gibt 9,5 % Kt51	43,-	4,9	2,23

Vorbehandlung mittels Tonabscherben (Fortsetzung)

Vers.Nr.	Vorbehandlung Benzin	Synthese	n-Ol bei 200° D Ausbeute	V ₅₀	VPH
2) Tonscherben im Siorenalrohr Reaktionsraum = 2052 cm ³					
3059/ 8-12	Temperaturserie, Scherben frisch, dann nicht regeneriert, nachher Na Kalk, Durchsatz 200 cm ³ /h; t Kt 210°, OH Z = 59 " 240° " 53 " 300° " 33 " 340° " 6 " 380° " 3	stets 5 % AlCl ₃ , gibt kein EtO ₂ " " " " " " 6,8 g" 10,7 %	wenig " " " 40,4 23,-	11,7 9,8	1,90 2,17
3059/13	nachher Na Kalk, Scherben regeneriert. t Kt. 380°, 400 cm ³ /h OH Zahl = 4	5 % AlCl ₃ , gibt 10,5 % EtO ₂	24,2	8,7	2,20
3059/14	nachher Na Kalk, Scherben nicht regeneriert. t Kt. 380°, 600 cm ³ /h OH Zahl = 7	5 % AlCl ₃ , gibt 9,8 % EtO ₂	33,-	8,-	2,00
3059/16	nachher Na Kalk, Scherben regeneriert. t Kt. 360°, 200 cm ³ /h OH Zahl = 16	5 % AlCl ₃ , gibt 10,9 % EtO ₂	33,-	5,8	2,20

6650

Vorbehandlung mittels Tonscherben (Fortsetzung)

Vers.-Nr.	Vorbehandlung Bensin	Synthese	n-Öl bei 200° D Ausbeute	ν_{50}	WPE
3059/19	nachher Na Kalk, Scherben nicht regeneriert. t Kt. 350°, 400 cm ³ /h OH Zahl = 21	5 % AlCl ₃ , gibt kein Ktöl	21,0	11,4 2,57	
3059/21	nachher Na Kalk, Scherben regeneriert. t Kt. 350°, 400 cm ³ /h OH Zahl = 21	5 % AlCl ₃ , gibt 5,4 % Ktöl	20,2	10,8 2,1	
3059/17	nachher Na Kalk, Scherben nicht regeneriert. t Kt. 350°, 600 cm ³ /h OH Zahl = 42	5 % AlCl ₃ , gibt 3,4 % Ktöl	14,1	18,- 2,57	
3059/22	nachher Na Kalk, Scherben regeneriert t Kt. 350°, 600 cm ³ /h OH Zahl = 16	5 % AlCl ₃ , gibt 6,- % Ktöl	33,6	5,9 2,10	
3) Tonscherben im Siliziumnitrohr, Reaktionsraum = 360 cm ³					
3059/24	nachher Na Kalk, Scherben frisch. t Kt. 350°, 400 cm ³ /h OH Zahl = 41	5 % AlCl ₃ , gibt wenig kein Ktöl	wenig	-	-
3059/25	nachher Na Kalk, Scherben nicht regeneriert. t Kt. 350°, 400 cm ³ /h OH Zahl = 11	5 % AlCl ₃ , gibt Spuren Ktöl	44,-	15,3 1,73	

Vorbehandlung mittels Tonabsorben (Fortsetzung)

Vern. Nr.	Vorbereitung Benzин	Synthese	% bei 200° D Ausbeute	V ₉₀	V ₇₀
3059/19	nachher Na Kalk, Scherben nicht regeneriert. t Kt. 350°, 400 cm ³ /h OH Zahl = 21	5 % AlCl ₃ , gibt kein K ₂ O ₂	21,0		21,4 2,97
3059/21	nachher Na Kalk, Scherben regeneriert. t Kt. 350°, 400 cm ³ /h OH Zahl = 11	5 % AlCl ₃ , gibt 5,4 % K ₂ O ₂	20,2		10,2 2,1
3059/17	nachher Na Kalk, Scherben nicht regeneriert. t Kt. 350°, 600 cm ³ /h OH Zahl = 42	5 % AlCl ₃ , gibt 3,4 % K ₂ O ₂	14,1		16,0 2,87
3059/22	nachher Na Kalk, Scherben regeneriert t Kt. 350°, 600 cm ³ /h OH Zahl = 16	5 % AlCl ₃ , gibt 0,- % K ₂ O ₂	33,6		5,9 2,10
3) Tonabsorben im Billmannrohr, Reaktionsraum = 360 cm ³					
3059/24	nachher Na Kalk, Scherben frisch. t Kt. 350°, 400 cm ³ /h OH Zahl = 42	5 % AlCl ₃ , gibt kaum K ₂ O ₂	wenig		
3059/25	nachher Na Kalk, Scherben nicht regeneriert. t Kt. 350°, 400 cm ³ /h OH Zahl = 11	5 % AlCl ₃ , gibt Spuren K ₂ O ₂	44,-	15,3	2,73

6552

Sammlung Verhandlungen der Versuch XY.

Vers.-Nr.	Verhandlung Benzin	Synthese	n-Öl bei 200° D		
			Anheiztemp. °C	V ₅₀	T _{PH}
3059 /	Temperaturreihe mit dem Gasalz-Kontakt im Sillig-Stato 5 % AlCl ₃ , manitrohr, Gasphase kein Natronkalk, 200 cm ³ /h				
27	t Kt. 270°, OH Z. = 51	kein KtoI			
28	340°	" "	wenig	-	-
29	380°	" "	"	-	-
30	420°	" "	"	-	-
31	460° Krackung	" "	"	-	-
3060/3	Im Autoklav 6 Std. 220° 5 % AlCl ₃ , gibt vom Rückstand destillieren Destillat von 3 mit Na behandeln	kein KtoI 5 % AlCl ₃ , gibt 8,8 % KtoI	-	27,6	1,67
3058 /	keine Verhandlung. Zusatz von Metallen bei der Synthese:	Stato 6 % AlCl ₃			
3		+ 3% Zn Pulver	23,9	25,0	1,67
2		+ 3 % Mg Pulver	23,7	23,2	1,60
1		+ 3 % Al Staub	18,9	26,7	1,72

24.Juni 1941

Herrn Professor M a r t i n
Dr. H a g e m a n n
Direktor A l b e r t s
Dr. S c h u f f
H e g e r

Über die Herstellung von Ölen aus Primärprodukten des

Benzin-Drucksynthese (4. Fortsetzung)

Mit der vorliegenden Zusammenstellung wird die Berichtserstattung über unsere Untersuchung der aus dem Ofen 10, 10. Füllung stammenden Primärprodukte abgeschlossen. Unter Verwendung eines Kobaltkontaktes verarbeitete dieser Ofen bei Mitteldruck Wassergas im Kreislaufverfahren 1 + 3 und lief vom 23.August 1940 bis 19.Februar 1941. – Das nachfolgende Schema gibt eine Übersicht über die von uns untersuchten Proben und bringt Angaben, unter welchem Datum unsere Berichte über ihre Vorbehandlung bzw., Verarbeitung auf Öl zu finden sind:

<u>Probe Nr.</u>	<u>Entnahme:</u>	<u>Bericht vom:</u>
V	1. 9.40	31.10.40 S.6
VI	1/11. 9.40	" S.7
VIII	2.10.40	26.11.40 S.2
XI	14/15.10.40	" S.2 u.ds.Ber.
Velde	21/22.10.40	dieser Bericht
"	28/29.10. 40	"
"	4/5.11.40	"
XII	19.11.40	15.3.41 S.3
XIII	26.11.40	" S.4
XIV	3/4.12.40	" S.5
XV	16/17.12.40	" S.6
XVII	29/31.12.40	dieser Bericht
XVII	14./15.1.41	"
XVIII	20/21. 1.41	"
XIX	29/30. 1.41	"
XXIII	3/15. 2.41	"
Velde	16. 2.41	"
XXII	19/20. 2.41	"

Die vorliegende 4. Fortsetzung behandelt demnach zwei Fragen; im I. Teil wird für die noch ausstehenden Benzinproben ihre Vorbehandlung und Verarbeitung auf n-Öl beschrieben (Anl. 1). Der II. Teil (Anl. 2 - 7) bringt eine zusammenfassende Darstellung über die Veränderungen, welche in der gesamten Betriebszeit von August 40 bis Februar 41 Benzin und Öl in wichtigen Hauptdaten erfahren. Als Ausgangsmaterial diente zum Teil der Anteil bis 200° oder meist die Siedefraktion 60 - 200°.

I. Teil. Versuche mit Einzelproben (Anl. 1)

Bei der Vorbehandlung der zahlreichen Ofenproben nimmt die Natriummethode einen breiten Raum ein. Richtig angewandt, hat sie den Vorteil, die störenden Sauerstoffhaltigen Beimengungen der Kohlenwasserstoffgemische weitgehend zu beseitigen, sodass bei der Ölausynthese unter reicher Kontaktölbildung die ursprünglichen olefinischen Anteile vollständig und ohne Isomerisation erfasst werden. Diese Methode kommt für die Betriebspraxis zwar nicht in Frage, kann aber als brauchbarer Test gelten, der zeigt, welche Ausbeuten und Polöhöhen bestenfalls erreicht werden können. Vergleicht man die Ergebnisse der Seite 1 mit denen der Seiten 4 und 5, so wird der starke Rückgang der umzgebenden Konstanten klar sichtbar: Im Oktober (S.1) konnten bei 43 - 44 % Ausbeute u-Öle mit einer Polöhöhe von etwa 1,7 erreicht werden; dagegen sanken diese Werte im Dezember auf 34 - 37 %, die entsprechenden Polöhöhen auf 1,9, später

sogar bis 2,07. Wir kommen auf diese Verschiebungen im II. Abschnitt zurück. -

Auch die Umsetzung mit metallischem Natrium kann isomerisierend wirken, wenn sie bei zu hohen Temperaturen erfolgt. Vgl. Anl.1 Seite 5 Probe 9:

Behandlung mit Na bei 25° C	VPH = 1,84
" bis 100°	1,86
" bis 140°	1,88
" bis 180°	1,95

Einer besonders eingehenden Untersuchung nach verschiedenen Methoden wurde das Produkt XVI vom 29/31. Dezember 40 unterzogen (Anl.1 S. 2-4). Nach dem Natriumtest sind 37,3 % n-Öl von $V_{50} = 7,-^{\circ}\text{B}$ und einer Polöhöhe von 1,88 erreichbar.

(Seite 1). Fast die gleichen Werte können durch die Nachbehandlung mit aktiviertem Aluminium bis 200° erreicht werden = 33,8 %, wobei eine leichte Isomerisierung (VPH = 1,95) mit in Kauf genommen werden muss. (Seite 2). Überraschenderweise wird aber auch mit Natronalkali allein ein ähnliches Ergebnis erreicht - bis 37,5 % - wenn man extrem viel, d.h. zur 1. Polymerisation 10 %, bei mehrfacher Benutzung des erhaltenen Kontaktöls weitere 6 % AlCl₃ einsetzt (Seite 2). Es handelt sich also um ein verhältnismäßig gutartiges Material.

So wirkt sich auch das Durchleiten der Benzindämpfe durch 150 bis 215° heiße, konzentrierte Phosphorsäure mit nachfolgender Neutralisation günstig aus; am vorteilhaftesten setzt man stündlich 200 cm³ Benzin, gemessen als Flüssigkeit durch (Seite 2). Die Ausbeute beträgt günstigenfalls aus dem bis 200° siedenden Anteil 39,2 %, wobei die Viscosität bei 50° 8°B nicht übersteigt. Eine derartige Reinigung mittels Phosphorsäure in der Gasphase wird am besten mit dem Benzink-anteil durchgeführt, der bis 200° siedet. Geht man dagegen von einem Gemisch AK-Benzin + Kondensatöl aus, so stellen sich erhebliche experimentelle Schwierigkeiten ein. Um die Abscheidung von Paraffin in der Phosphorsäure und damit deren Eindickung zu vermeiden, müsste dieses Paraffin

vorerst aus dem eingesetzten Benzin abgetrennt werden. Bei der Verwendung von H_3PO_4 muss man aber stets mit einer gewissen Kohlenstoffabscheidung rechnen.

Die Aufspaltung der Verunreinigungen im verdampften Benzin mittels Tonscherben zwischen 360 und 270° brachte keinen Erfolg, da stets Isomerisierung zu beobachten war und bei der letzteren Temperatur Alkoholanteile unverzerrt blieben (Seite 3). Wir haben in ähnlicher Weise versucht, in zahlreichen Varianten Eisenkontaktbenzin über Tonscherben zu reinigen. Bisher hat sich eine gangbare technische Lösung mit diesem Katalysator noch nicht gefunden. Die Versuche werden fortgesetzt. -

Eine Sonderstellung nimmt auf Seite 4 die Versuchegruppe 3044 ein, hier wurde die Benzinfraktion 170 - 230° (46 % Olefine) im der Weise für die Olsynthese vorbereitet, dass man sie unter normalem Druck bei vorsichtigem Füllen von unten her durch eine hochkonzentrierte Zinkchloridlösung durchleitete. Eine kräftige Durchwirbelung muss vermieden werden, da sich dann sehr trennbare Emulsionen bilden. Die günstigste Temperatur liegt wohl zwischen 160 und 175° hier bildet sich neben reichlichen Mengen Kontaktöl ein n-Öl von der Polhöhe 1,5. Unterhalb dieser Temperaturspanne ist die Aufspaltung der Alkohole ungenügend und geht die Kontaktölbildung zurück; oberhalb derselben setzt Isomerisierung ein. Wir haben das $ZnCl_2$ zum ersten Mal im Versuch 3014/5 Oktober 40 angewandt (vgl. Ber. v. 26.11.40 Anl.4). Die weitere Bearbeitung erfolgt durch das Forschungslaboratorium Dr. Maier. -

Die der Sylvesterprobe XVI folgenden Ölproben Nr. 6 - 11 wurden meist nur nach dem Natriumtest untersucht. Über die sonstigen Methoden ist folgendes zu sagen:

Probe 8 (LIX) v. 29/30.Januar 41: eine Destillation des Benzins über $PbCl_2$, bis nur 100° C führte trotzdem zu einer leichten Isomerisierung, die Polhöhe stieg von 1,93 auf 2,07.

Probe 9 (XXIII) v. 3/15. Februar 1941: Dieses Benzin hat von allen Ofenprodukten den niedrigsten Alkoholgehalt, OH = 10. Es genügte deswegen eine kalte Behandlung mit CaCl₂, um mit einem Einsatz von 10 % AlCl₃ eine Ölausbeute von bereits 30,9 % zu erreichen (Seite 4). Verdampft man das Benzin und leitet die Dämpfe über Tonerde mit nachfolgender Neutralisierung, so tritt bei einer Vorbehandlungs temperatur von 300° und einem ständlichen Durchsatz von 400 cm³ Flüssigkeit eine starke Isomerisierung ein. VPH = 2,3 (Seite 5). Die Versuche mussten abgebrochen werden, da kein Material mehr zur Verfügung stand. Die OH- und CO-Zahl waren auf Null gefallen; man wird also bei tieferer Temperatur die Vorbehandlung durchführen müssen.

II. Teil. Ansärtung der gesamten Produktion OHm 10.
10. Füllung (Anlage 2 bis 7)

1.) Beurteilung der Benzinproduktion.

Über die Veränderungen der Siedeanteile, ferner der KB, VZ, OH Zahl und Olefine mit fort schreitender Alterung des Kobaltkontaktes ist aus den Anlagen 2, 3 und 5 Folgendes zu erschließen: Aus der normalen Fraktionierung der Benzingeraden im Kg-Massstab (Anl.2) folgt, dass im Ganzen die Anteile unter 200° etwa 2/3 der Mischung AK-Benzin - Kondensatöl ausmachen. Ein stetiges Absinken der über 200° siedenden Fraktionen wurde ab Probe XV beobachtet, als wir die Benzine unter Zusatz des anfallenden Paraffingatsches, d.h. also die gesamte Ofenproduktion in der exakten Feindestillationsapparatur des Hauptlaboratoriums sorgfältig aufteilten. Der Anteil > 200° geht lt. Anl.3 vom 118. bis 181. Ofentag

offensichtlich zurück, und zwar von 50,6 auf 28,7 %. In der gleichen Zeit nimmt die C₅-Fraktion - bis 51° siedend - erheblich zu. Diese Erniedrigung der Siedelage ist aber ohne Einfluss auf die von uns durchgeführten Ölsynthesen, da wir den C₅-Anteil meistens für die Polymerisation nicht mit einsetzen.

Die NZ bzw. VZ im Anteil < 200° hält sich im allgemeinen unter 1,0; diese Werte liegen also wesentlich tiefer als bei dem Eisenkontaktbenzin, wo die VZ 5,3 erreicht.

Die OH Zahl beträgt über dem frischen Kontakt 33, geht dann aber im weiteren Verlauf auf 21 - 23 zurück. (Anl.2) Bei Eisenkontaktbenzin fanden wir 57, also wesentlich mehr.

Was die Olefine (SP Zahl) betrifft, so ist der rasche Abfall innerhalb der ersten 14 Oftanteile, von 75 auf 61 % etwa, beachtenswert. Der Rückgang setzt sich fort; bei der Stilllegung des Ofens nach 181 Arbeitstagen wurden nur noch 50 - 52 % gefunden (Anl.2).

Es würde zu weit führen, alle Konstanten aufzuführen, die wir nach Aufteilung durch die erwähnte Fraktionierung in den zahlreichen, engen Fraktionen ermittelten. Wir greifen 3 charakteristische Siedefraktionen heraus und geben die gefundenen Werte für die Dichte (d_{20}) und den Brechungsindex (n_{D}^{20}):

	51-71°	101-130°	151-175°
<u>d_{20}</u>	<u>c₆</u>	<u>c₈</u>	<u>c₁₀</u>
Hexan theor. Wert	0,664	Octan 0,703	Decan 0,730
Hexan " "	673	Octen 716	Decen 745
gefunden, Anfang	674	718	742
" Ende	672	715	739

n_{D}^{20}

Hexan theor. Wert	1,3791	Octan 1,3976	Decan 1,4120
Hexan " "	3858	Octen 4062	Decen 4259
gefunden, Anfang	3864	4062	4126
" Ende	3855	4052	4160

6659

Das beobachtete Absinken der Werte entspricht also der fortgeschreitenden Verarmung der KW-stoffgemische an olefinischen Bestandteilen.

2) Beurteilung der erhaltenen Öle.

Auf Anlage 4 sind zur besseren Übersicht die Mittelwerte zusammengestellt, die sich aus den Natriumtesten einerseits und den erfolgreichen sonstigen Vorbehandlungen andererseits in bezug auf Ausbeute, Viscosität und Polhd. der ermittelten n-Öle errechnen. Diese 3 maßgebenden Konstanten sind auf den Kurvenblättern 5,6,7 noch einmal graphisch erfasst.

Die Ausbeute (Anl.5) sinkt in der 2. Produktionswoche rasch von 55,3 auf 47,8 % ab, um sich dann stetig weiter auf 30,6 % zu vermindern. Diese Abwärtsbewegung geht also parallel mit der Verminderung der Schwefel-Phosphorzuwzahl (Olefine) bei den Benzinsproben.

Einen ähnlichen Rückgang beobachtet man auch bei der Viscosität der gewinnbaren Rottöle (Anl.6). Sie betrug bei dem frisch angesetzten Öl ein $V_{50} = 23,4^{\circ}\text{E}$; der gealterte Kobaltkontakt dagegen vermögt nur noch ein Polymerat von 8°E zu liefern.

Die Viscositätspolhd. endlich liegt zunächst recht günstig = 1,61 ("nl.7), verschlechtert sich aber nach 70 Tagen auf 1,70
" 100 " 1,82
" 160 " 2,00.

III. Zusammenfassung

Nach den vorliegenden Untersuchungen liefert die Kreislaufdrucksynthese über Kobaltkontakt ein Primärbenzin, das sich nach geeigneter Vorbehandlung zu einem vorsprünglichen Öl verarbeiten lässt. Seine Verarbeitung macht, wie spätere Versuche zeigen, nicht die Schwierigkeiten, wie sie ein Eisenkontaktbenzin bietet. Für den Betrieb kommt wohl am ehesten das Phosphorsäureverfahren in Frage.

Bei dem vorliegenden ersten Mitteldruck-Kreislaufversuch lassen mit der Alterung des Cr-Kontakten Ausbeute und Qualität des Oles erheblich nach. Eine Verbesserung der Benzine ist notwendig. Als Methode wird die Phenylbenzole-Behandlung in der Suspensions-, die Behandlung über Tonerde und die Behandlung mit Zinkchlorid weiter zu untersuchen sein.

gez. Stamm Clav

Anlagen

6661

Versuche mit Primärkohensäuren aus Öl von 10. 10. MfLung über
Kobaltkontakt Mitteldruck Wasserstoff im Kreislaufz 1 + 3.

Versuchs- Nummer	Vorbehandlung des Benzins	Synthese Klimatz OH Zahl	Katalyse Ölausbeute	V_{50} V Polnische
1) Produkt XI vom 14/15.10.40.				
3013/4 x)	4 % Na bis 160°(Fl.) destillieren	<200° 8	11,3 % 42,6 %	12,6°E 1,72
3062/2 x)	4 % Na bis 200°(D.) destillieren	60-200° 0	24,1 % 44,4 %	13,5°E 1,72
2) Produkt vom 21./22.10.40 (Velde)				
3062/2 x)	4 % Na bis 200°(D.) destillieren	60-200° 4	23,6 % 42,7 %	14,4°E 1,69
3) Produkt vom 28/29.10.40 (Velde)				
3062/3 x)	4 % Na bis 200°(D.) destillieren	60-200° 0	16,4 % 43,2 %	14,1°E 1,70
4) Produkt vom 4/5.11.40 (Velde)				
3062/4 x)	4 % Na bis 200°(D.) destillieren	60-200° 3	15,5 % 43,1 %	13,5°E 1,70
5) Produkt XV I v. 29/31.12.40 Benzin im Kreislaufzgas				
3057/2 x)	5 % Na bis 200°(D.) destillieren	60-200° -	9,4 % 34,3 %	9,2°E 1,98
3042/4 x)	4 % Na bis 160°(Fl.) destillieren	<200° 0	7,7 % 37,3 %	7,-°E 1,88

6662

Fortsetzung

Versuchs- Nummer	Vorbehandlung des Benzins	Synthese Wissatz OH Zahl	Ktölbildung Ölausbeute	γ_{50} v Polhö
5) Produkte XVI v. 29/31.12.40. Benzин im Kreislauf				
3056 x)	CaCl ₂ , 15 % HgCl ₂ -aktiv. Al bis 200°(D.) destillieren	< 200° 4	8,3 % 33,8 %	6,9°N 1,99
3055/1 x)	Über 5 % Natronkalk bis 200°(D.) destillieren 10 % AlCl ₃	< 200° -	4,- % 35,4 %	7,1°N 1,96
3055/2 x)	wie 3055/1 Ktöl 1 + 6 % AlCl ₃	< 200° -	-0,8 % 37,5 %	6,1°N 1,98
3055/3	wie 3055/2 Ktöl 2 + 6 % AlCl ₃	< 200° -	2,8 % 32,1 %	6,5° 1,97
3055/4	wie 3055/3 Ktöl 3 + 6 % AlCl ₃	< 200° -	-1,3 % 31,4 %	7,2° 1,98
3042/1 x)	Benzin + Kondensatöl, Gas H ₃ PO ₄ 200° NaKalk 200° 200 cm ³ /h	< 200° 4	10,8 % 39,2 %	7,3°N 1,94
3042/2	wie 3042/1 Ktöl 1 + 2,5 % AlCl ₃	< 200° 7	2,6 % 29,0 %	5,4° 1,94
3042/3	wie 3042/1 Ktöl 2 + 2,2 % AlCl ₃	< 200° 1	-0,1 % 25,9 %	5,2° 1,89
3049 x)	Benzin + Kondensatöl, Gas H ₃ PO ₄ 215° Na Kalk 190° 600 cm ³ /h	< 200° 6	5,4 % 35,- %	5,7°N 1,86

Fortsetzung

6663

Versuchs- Nummer	Vorbehandlung des Benzins	Synthese Einsatz OH Zahl	Katalyse Ülausbeute	γ_{50} v. Polhöhe
5) Produkt XVI v. 29/31.12.40. Benzin im Kreislauf				
3054/3	Bz < 200°, Gas H ₃ PO ₄ 170°, 400 cm ³ /h Na Kalk 200° 2mal	< 200° 5	- -	6,0° 1,94
3054/2 x)	Gas H ₃ PO ₄ 175°, 200 cm ³ /h NaKalk 200°, 2 mal	< 200° 4	12,5 % 34,8 %	8,1° -
3054/1 x)	Gas H ₃ PO ₄ 150°, 200 cm ³ /h NaKalk 200°, 2 mal	< 200° 1	11,4 % 35,2 %	7,1° 1,87
3053/1	Na Kalk + Tonsil bis 170° destillieren Gas Tonscherben, 280° Eis- enrohr Na Kalk 200°, 500 cm ³ /h	< 200° 1	12,9 % 23,3 %	5,4° 2,40
3053/2	wie 1 Tonscherben, 255° 500 cm ³ /h	< 200° 0	9,1 % 22,9 %	5,7° 2,30
3053/3 x)	wie 1 Tonscherben 200° 500 cm ³ /h	< 200° 4	11,3 % 32,4 %	6,8° 1,95
3053/4	Na Kalk destillieren Gas, Tonscherben 295° Eisenz. Na Kalk 220° 500 cm ³ /h	< 200° 8	10,4 % 30,7 %	6,7° 2,08
3053/5	wie 4 Tonscherben 270°	< 200° 9	8,- % 36,2 %	7,5° 2,04

Fortsetzung

6664

Versuchs- Nummer	Verarbeitung des Benzins	Synthese OH Zahl	Katalyse Ölausbeute	η_{50} V Polnisch
5) Produkt XVI v. 29/31.12.40. Benzin im Kreislauf				
3044/4	Faktion 170-280° unbehandelt 46% Olefine 14	170-280° 0.	3,5 % 29,1 %	0,7 °E 1,48
3044/1	Faktion 170-280° Flüssigphase ZnCl ₂ 300° 500 cm ³ /h	170-280° 0.	27,0 % 31,5 %	7,5 °E 1,53
3044/2	wie 1 175°	170-280° 0	19,4 % 20,8 %	7,7 °E 1,51
3044/3	wie 1 150°	170-280° 7	4,9 % 22,8 %	6,2 °E 1,47
6) Produkt XVII v. 14/15.1.41. Es im Kreislaufgas, 20 % Überlast				
3057/3 x)	5 % Na bis 200°(D.) destillieren	60-200° -	10,3 % 34,1 %	9,0 °E 1,93
7) Produkt XVIII v. 20/21.1.41. Es. im Kreislaufgas, 20 % Überlast				
3057/4 x)	5 % Es bis 200°(D.) destillieren	60-200° -	8,7 % 34,8 %	8,4 % 2,07 %
8) Produkt XIX v. 29/30.1.41. Es im Kreislaufgas, 20 % Überlast				
3057/5 x)	5 % Es bis 200°(D.) destillieren	60-200° -	9,4 % 35,3 %	7,6 °E 1,93
3050/1 x)	10 % PG ₂ , bis 100° de- stillieren	< 200° 0	10,4 % 32,8 %	8,3 °E 2,07
9) Produkt XXIII v. 3/15.2.41.				
3061/1	Anteil 60-200° ZnCl ₂ kalt	60-200° -	11,5 % 30,9 %	7,9 °E 1,92

6665

Fortsetzung

Versuchs- Nummer	Vorbehandlung des Benzins	Synthese- Einsatz OH Zahl	Ktölbildg. Ölausbeute	V_{50} V Polhöhe
9) Produkt 3061/2 x)	XXIII vom 3/15.2.41 Anteil 60 - 200° 4 % Na bis 160° dest.	60 - 200° 4	11,5 % 33,8 %	7,5 ° 1,84
3065/1 x)	Anteil 60 - 200° 3%Na kalt führen	60 - 200° -	10,3 % 34,- %	8,9 ° 1,84
3065/2 x)	wie 1 bis 100°(Fl.)	60 - 200° -	11,8 % 33,4 %	9,3 ° 1,86
3065/3	wie 1 bis 140°(Fl.)	60 - 200° -	14,- % 33,6 %	9,2 ° 1,88
3065/4	wie 1 bis 180°(Fl.)	60 - 200° -	12,3 % 34,6 %	8,- ° 1,95
3065/5	wie 1 bis 220°(Fl.)	60 - 200° -	10,6 % 33,1 %	8,1 ° 1,95
3061/3	Anteil 60 - 200° Gas Al(OH) ₃ 300° 400 cm ³ /h, dann Na- Kalk 200°	60 - 200° 2. Synthese	45% 27,4 %	5,4 ° 2,3
10) Produkt 3062/3 x)	v. 16/17.2.41 (Volde) 60 - 200° 4 % Na bis 200° destillieren	60 - 200° 0	12,3 % 31,7 %	8,5 ° 1,96
11) Produkt 3060 x)	XXII v. 19/20.2.41 Es. im Kreislaufgas, 20 % Überlast 4 % Na bis 200°(D.) de- stillieren	< 200° 4	10,5 % 30,6 %	8,- ° 2,00

6666

Übersicht über die gesuchten Brennoproben des Ofen 10.

10. Füllung

Analysenzahlen beziehen sich auf Siedeanteil bis 200°C.

Probe Nr.	Probestag	Oftentag	Anteil <200° Vergas. Brs.	HZ	VZ	CH Zahl	Glastem
V	1.9.40	10	60,6	0,45	0,93	33	75
VI	1/11.9.40	14	69,3	-	-	23	61
VIII	2.10.40	41	59,-	-	-	23	60
XI	14/15.10.40	53	68,1	0,45	0,81	27	66
Volde	21/22.10.40	60	60,9	-	-	-	56
"	28/29.10.40	67	58,9	-	-	-	59
"	4/5.11.40	78	59,4	-	-	-	59
XII	19.11.40	89	59,4	0,23	0,35	27	58
XIII	26.11.40	96	53,9	0,57	0,75	25	60
XIV	3/4.12.40	103	57,1	0,53	0,74	21	60
XV	16/17.12.40	116	62,6	-	-	-	56
XVI	29/31.12.40	132	63,0	0,08 ?	0,83	-	58
XVII	14/15.1.41	145	63,-	0,73	1,91	22	54
XVIII	20/21.1.41	151	62,9	1,08	1,37	23	53
XIX	29/30.1.41	1.60	63,-	0,70	0,90	22	56
XXII	3/15.2.41	171	64,6	0,64	0,72	19	53
Volde	16.2.41	178	64,-	-	-	-	50
XXII	19/20.2.41	181	69,3	-	-	24	52

Benzin-Siedeanteile durch Feindestillation

Die Proben V bis XIV wurden ohne Paraffin, die weiteren Proben XV bis XXIII nach Paraffinzusatz zur Feindestillation angewendet.

Benzinprobe	Anteil über 200°	Anteil bis 200° > 100 % teilt sich auf:		
		bis 52°	52 - 130°	130 - 200°
V	44,2	18	37	45
XII	51,8	14	47	39
XIII	36,4	20	42	39
XXII	40,9	11	43	44
XIV	38,3	10	43	45
XV	50,6	7	49	44
XVI	42,6	9	50	41
XVII	40,5	17	47	36
XVIII	39,3	15	47	49
XIX	33,1	16	39	45
XXIII	29,5	18	43	39
XXII	28,7	14	45	41

Übersicht über die gesuchten Öle aus dem Brennoprogramm

Ofen 10, 10. Füllung

Der Ofen lief vom 25. August 1940 bis zum 19. Februar 1941.
Für die Durchschnittswerte wurden nur die erfolgreich
vorbehandelten Brennproben zu Grunde gelegt.

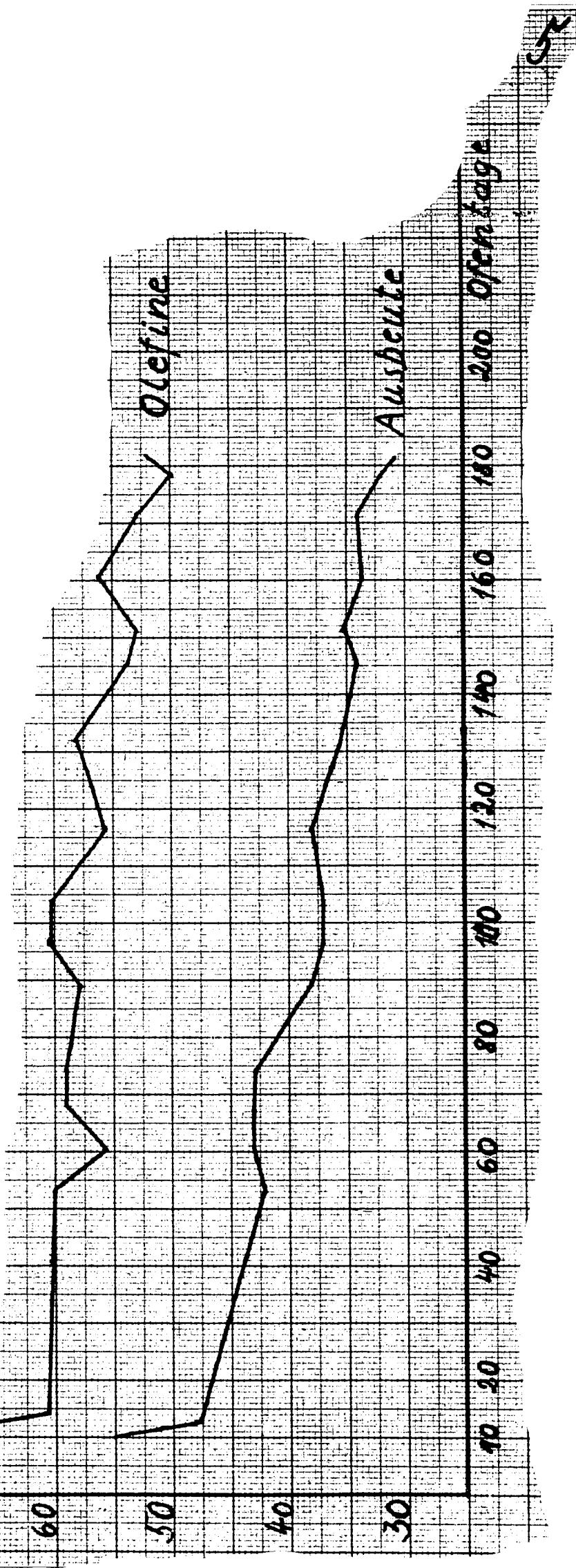
Nr.	Brennprobe Probetag	Ofenzg.	Afö der Brennvorbehandl.	Sp-Öl bei 200° (L.)	Ausbeute V ₅₀	VPM
V	1.9.40	10	1) Na 2) akt. Al 3) NaCl ₂ + 7% AlCl ₃ 4) NaCl ₄	55,3 % 23,4°	1,61	
VI	1/11.9.40	8 14	1) Na 2) akt. Al 3) NaCl ₄	47,8 % 15,4°		-
XI	14/15.10.40	53	1) Na 2) akt. Al 3) NaCl ₄	42,6 % 12,3°	1,75	
Velde	21/22.10.40	60	1) Na	42,7 % 14,4°	1,69	
Velde	28/29.10.40	68	1) Na	43,2 % 14,1°	1,70	
V-140	4/5.11.40	74	1) Na	43,1 % 15,3°	1,70	
XII	19.11.40	89	1) Gas H ₃ PO ₄	37,6 % 7,4°	1,82	
XIII	28.11.40	96	1) Gas H ₃ PO ₄ 2) akt. Al	36,6 % 6,2°	1,82	
XIV	3/4.12.40	103	1) Gas H ₃ PO ₄ 2) Gas Tonsoherben	37,2 % 7,4°	1,82	
XV	16/17.12.40	116	1) Na 2) Gas H ₃ PO ₄	38,2 % 7,5°	1,83	
XVI	29/31.12.40	8 131	1) Na 2) akt. Al 3) Na- tronkalk + 10 % AlCl ₃ 4) Gas H ₃ PO ₄ 5) Gas Tonsoherben	35,6 % 7,1°	1,82	
XVII	14/15.1.41	145	1) Na	34,1 % 9,4°	1,93	

Fortsetzung

Benzinprobe Nr.	Probetag	Ofentg.	Art der Benzinvorbehandl.	N-Öl bei 200° Ausbeute %	(D.) VPH
XVIII	20/21.1.41	151	1) Na	34,8 %	8,4° 2,07
XIX	29/30.1.41	160	1) Na 2) PbCl_2	34,1 %	8,1° 2,00
XXIII	3/15.2.41	171	1) Na	33,7 %	8,6° 1,85
Velde	16/17.2.41	176	1) Na	31,7 %	8,5° 1,96
XXII	19/20.2.41	181	1) Na	30,6 %	8,-° 2,00

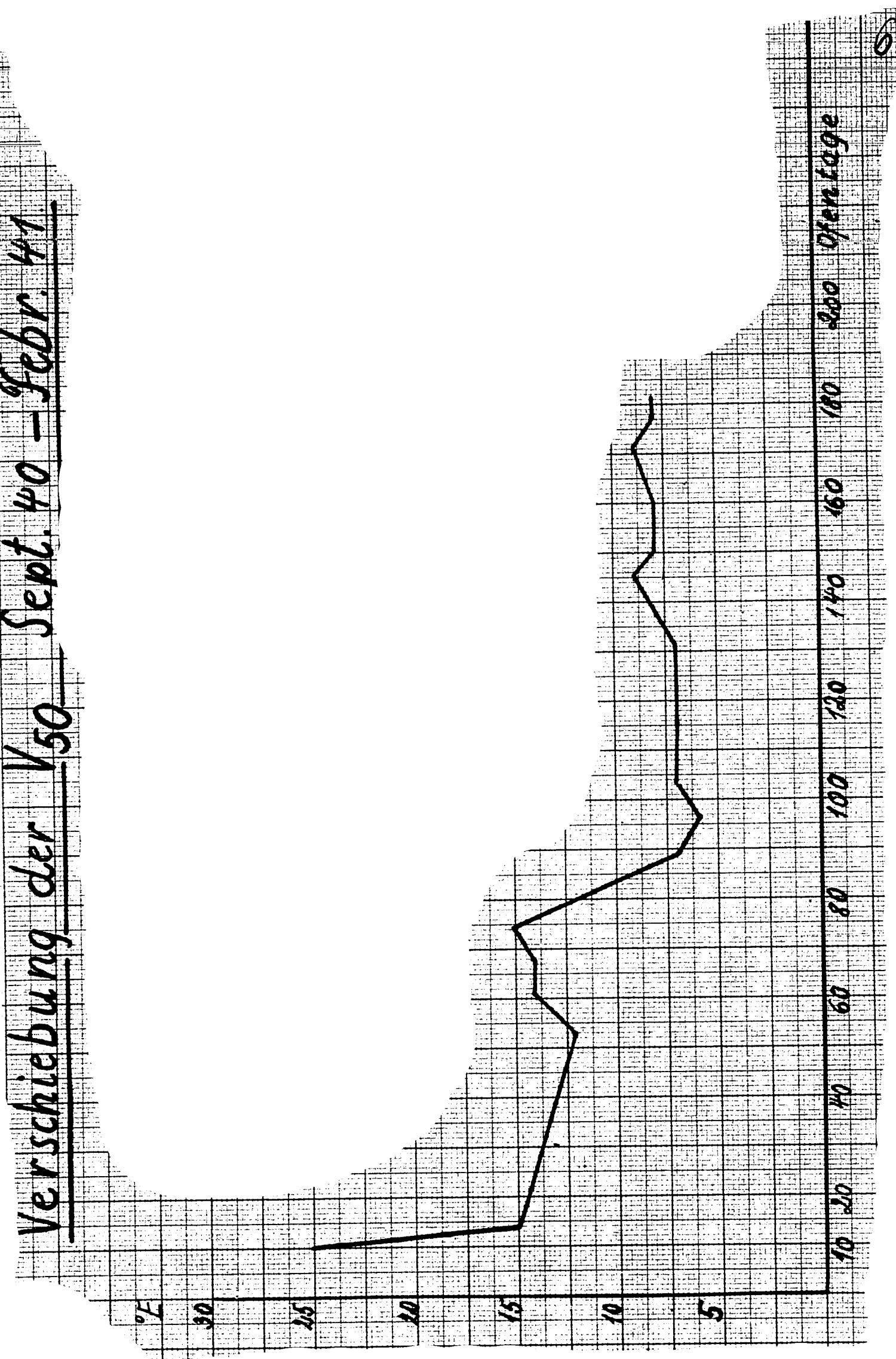
Verschiebung des Olefingehaltes bezw. der Ausbeute

Sept 40 - gebra.



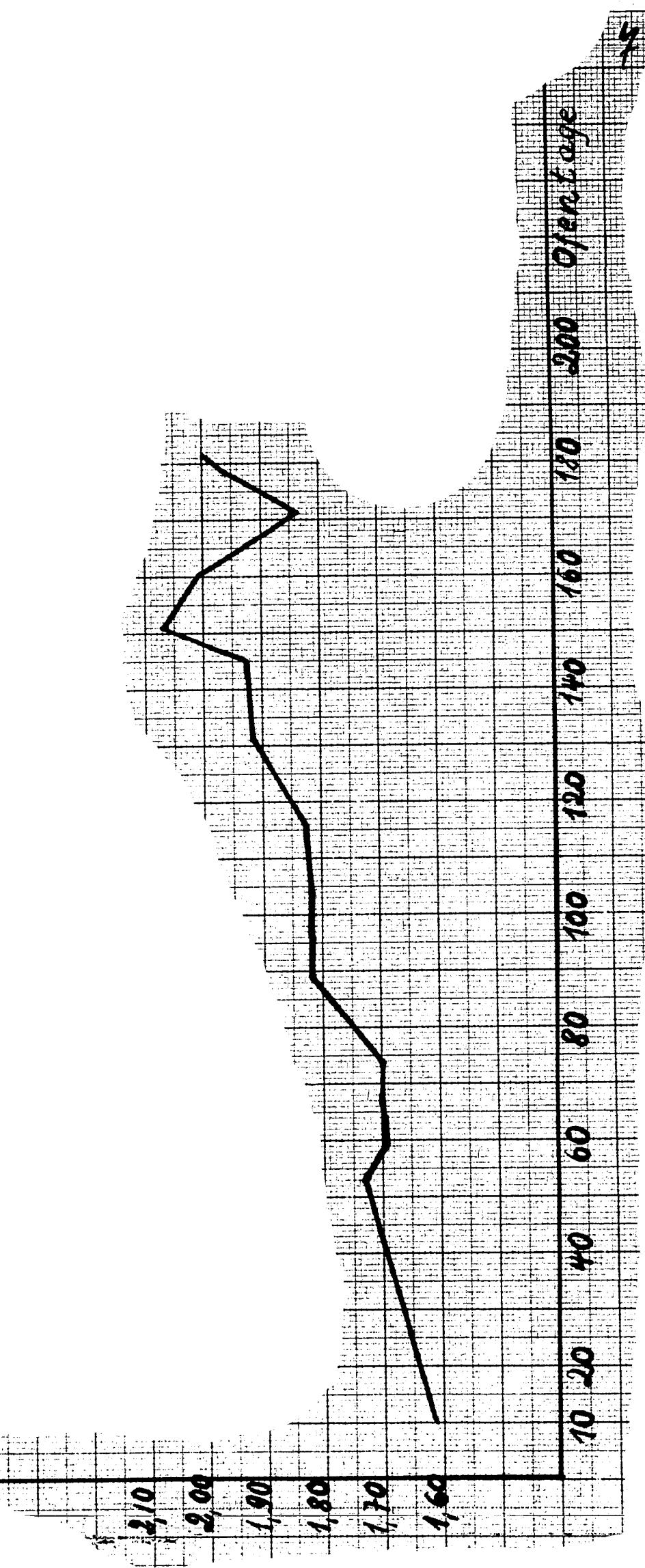
6671

Verschiebung der V₅₀ - Sept. 40 - Febr. 41



2 cm

Verschiebung der Viscositätsabhängigkeit Februar 1.



Ruhrchemie Aktiengesellschaft
Oberhausen-Holten
Abt. NL - Cl./Fl.

6673

15.3.41

Herren Professor Martin
Dr. Hagemann
Direktor Alberts
Dr. Schuff
Hegner

Entgegennahme / Lfd.	18.3.1941
Lfd. Nr.:	216
Bezeichn.:	6

Über die Herstellung von Ölen aus Primärprodukten der
Benzin-Drucksynthese (3. Fortsetzung)

Unsere bisherigen Arbeiten auf diesem Gebiet sind in den Berichten vom 31.Oktobe 1940, 26.November 1940 und 10. Januar 1941 zusammengefasst. -

Der vorliegende Bericht beschäftigt sich mit der Verarbeitung der Kreislaufbenzine, die im Ofen 10, 10. Füllung über Co-Kontakt in der Zeit vom 19.November bis 31.Dezember 1940 anfielen. Außerdem bringen wir noch einige Versuche, die mit dem in den obigen Berichten eingehend diskutierten Gemischen aus Ofen 9 und 10, hergestellt im Herbst vorigen Jahres, durchgeführt wurden. Die besonders interessierenden Analysenwerte dieser verschiedenen, als Ausgangsmaterial dienenden Kreislaufbenzine sind auf Anl.1 zusammengestellt. Nach diesen Zahlen liegt bei dem Gemisch AK-Benzin + Kondensatöl die NZ bei 0,4 bis 0,7, steigt die VZ bis 1,16, sinkt die OH Zahl im allgemeinen ab bis 16, während die Schwefel-Phosphorsäurezahl den Wert von 54 % nicht überschreitet. - Bei der für die Ölsynthese ausnahmslos in Frage kommenden Benzinfaktion bis 200° liegen NZ und VZ etwas tiefer, sinkt die OH Zahl mit der Alterung des Co-Kontaktes von 34 auf 21, während die SP Zahl von 63 auf etwa 56 zurückgeht. Verglichen mit dem im frisch angesetzten Ofen 10 erhaltenen, etwa 75 % Olefine liefernden Benzин ist also mit einer wesentlich geringeren Öl ausbeute zu rechnen.

Auf den beigefügten Anlagen 2 - 7 sind die optimalen Ergebnisse durch rote Farbe kenntlich gemacht.

I. Mischprodukt aus Ofen 9 und 10, Ndr. und Ndr.

Fass 110, 500 Ltr. (Anl.2)

Die Vorbehandlung der heißen Benzindämpfe mittels stark eingedampfter Phosphorsäure erfolgte bei 160° bzw. 200° in einem vertikalen, unten geschlossenen Glasrohr bei verminderter Druck (ca. 80 mm absolut). Das lediglich dann mit Natronlauge und Wasser gewaschene, praktisch alkoholfreie Benzin erwies sich als durchaus geeignet für die Öl synthese: bei reichlicher Kontaktölbildung fielen etwa 45 % n-Öl von guter Pollhöhe, VPH = 1,64 an. Auffallend ist hier wieder die niedrige Jodzahl, eine Erscheinung, auf die wir im Bericht vom 10.1.41 S.3 bereits aufmerksam machen. Mit der Alterung der Phosphorsäure durch Versuch 3027/1-4 nimmt übrigens die Viscosität V_{50} von 14,4 stetig bis 8,5°B ab. Nach dieser Versuchreihe hatte sich die Säure durch Kohlenstoffabscheidung tiefschwarz gefärbt! Auch war das Glasrohr schuppenförmig korrodiert.

Um das lästige Überschäumen zu beseitigen, wurde für die späteren Versuche ein Rohr von 60 mm I.W. statt 32 mm gewählt, das oben eine kugelförmige Erweiterung trug.

II. Benzin bis 200° Ofen 10, 10. Füllung Mdr. Wassergas
Kreislauf 1 + 3, Produkt vom 19.Nov. 1940 (Anl. 3)

Zwecks Vorbehandlung wurde das Benzin entweder nach Verdampfen bei 200° durch Phosphorsäure geleitet oder über Zinkchlorid bzw. aktiviertem Aluminium abdestilliert.

1) Durchleiten der Dämpfe durch Phosphorsäure. Die verbesserte Apparatur bewährte sich. Die das Rohr verlassenden Dämpfe durchstrichen noch einen auf 200° erhitzten Natronkalkturm zwecks Entfernung der Säuren und wurden CaCl_2 getrocknet. Die OH Zahl war auf 1 gesunken. Wenn in der Öl-Synthese bei reichlicher Kontaktölbildung und vollständigem Umsatz der Olefine die Ausbeute an n-Öl = Rückstandsöl bei 200°(D.) nicht befriedigte, so erklärt sich dies durch die niedrige Viscosität und die entsprechend tiefe Siedelage der gebildeten Polymerivate; es fielen an:

Vakuumdestillate bis 200° bei 5 mm Hg	= 14,- %
Rstdsöl V ₅₀ = 7,-°E bei 200° "	= 27,6 %
Summe	51,6 %

Die Viscositätspolhöhe von 1,82 schien zunächst durch einen schädigenden Einfluss der Phosphorsäure bedingt zu sein. Die weiteren Ergebnisse der Anl. 4 - 7 weisen jedoch darauf hin, dass ohne Zweifel die Benzine mit der fortschreitenden Alterung des Co-Kontaktes unter den gewählten Ofenbedingungen sich als Ausgangsmaterial für die Ölsynthese nicht nur nach der Seite der Ölausbeute, sondern auch der Polhöhe hin verschlechtern. Das Bild: Anfall niedriger Polymerivate, Ansteigen der Polhöhe, Verringerung der Ölausbeuten bei geringem Restolefingehalt deutet auf Isomerisierung hin.

2) Abdestillieren des flüssigen Benzins über ZnCl_2 bzw. akt. Al. Während diese beiden Substanzen bei dem Mischprodukt aus Mitteldruck und Niederdruck (Vers.Nr. 3014) gute Erfolge brachten, versagten sie bei dem vorliegenden Benzin vom 19.Nov.

Ruhrchemie Aktiengesellschaft
Oberhausen-Holten

1940. Die OH Zahl konnte nur auf 12 bis 21 gesenkt werden, sodass kein Kontaktöl bzw. wenig n-Öl entstand. An leichtsiedendem Vakuumdestillat wurden abgetrennt:

Hr. 3023/2,	5 % ZnCl ₂	= 11,9 %
" 3023/3,	10 % "	= 12,- %
" 3023/4	8 % aktiv. Al	= 11,8 %

Das gemäss früheren Berichten und Anl.1 eingehend untersuchte Mischprodukt F 110 bot eben nicht solche erheblichen Schwierigkeiten der Vorbehandlung. Die Rest-OH Zahlen haben hier schädigend gewirkt. Das Bild ist hier gekennzeichnet durch hohe Restolefingehalte.

III. Benzin bis 200° Ofen 10, 10. Füllung Kdr. Wassergas
Kreislauf 1 + 3, Produkt vom 26. Nov. 1940 (Anl.4)

1) Durchleiten der Dämpfe durch Phosphorsäure: Auch hier war die Phosphorsäure, kombiniert mit Natronkalk, von guter Wirkung. Das so vorbereitete Benzin ergab bei völliger Umsetzung der Olefine 36,1 % n-Öl, allerdings von nur geringer Viscosität, $V_{50} = 5,6^{\circ}$. Der hohe Stockpunkt = -12°C und die vorzeitige Trübung des Öls bei der Abkühlung weisen auf eingeschlepptes Paraffin hin.

2) Abdestillieren des flüssigen Benzins über ZnCl₂ bzw. akt. Al. Während mit ZnCl₂ nur ein Teil der störenden Alkohole zerstört werden konnte, wirkte mit AlCl₃ aktiviertes Aluminium in Mengen von 10 % recht gut. In Übereinstimmung mit dem Versuch 3024/1 fielen 37,- % n-Öl an.

Alle 3 Versuche ergeben le von der Kolhöhe 1,74 bis 1,82. Den Grund müssen wir in der Verschlechterung der Kreislaufbenzine suchen.

IV. Gesamtbensin Ofen 10, 10. Füllung Wdr. Wassergas Kreislauf 1 + 3, Produkt vom 3/4. Dez. 1940 (Anl. 5) 6)

Bei dieser Ofenprobe wurde nicht der bis 200° siedende Anteil, sondern das Gemisch AK-Benzin + Kondensatöl in Dampfform durch Phosphorsäure bzw. über Tonscherben geleitet, sodann als Flüssigkeit mit Natronkalk behandelt und bis 200° abdestilliert.

1) Durchleiten der Dämpfe durch Phosphorsäure. Die Vorbehandlung bei 200° ergab ein für die normale Ölsynthese geeignetes, von Alkohol, Säuren und Estern praktisch freies Material. Bei reichlicher Kontaktbildung betrug die Ausbeute an n-Öl 33 %, VZ = 1,80.

2) Überleiten der Dämpfe über Tonscherben. Die ersten Versuche dieser Art sind auf Anl. 6 unseres Berichtes vom 10. Januar 41 beschrieben; damals erwies sich bei dem Abgreifen der Temperatur das Arbeiten bei 385° als optimal wirksam, ohne dass eine Isomerisation und damit eine Verschlechterung der Polhöhe eintrat. - Es wurde deshalb auch hier bei etwa 380° gearbeitet. Die gewählten Bedingungen zeigten sich als wirksam, denn die N-Zahl sank von 16 auf 0, die VZ von 1,16 auf 0,08. Wir erreichten bei der Synthese eine Ausbeute an n-Öl von 41,3 % bei einer Polhöhe von 1,85.

3) Herabsetzen der NZ und VZ durch varierte alkalische Behandlung. Gemäß Anl. 6 versuchten wir, durch verschiedene alkalische Mittel die störenden Säuren und Ester im Kreislaufbenzin vom 3/4. Dezember 1940 zu beseitigen. In diesem Produkt lag die VZ besonders hoch = 1,16. Aus der Zusammensetzung geht hervor, dass eine heiße Behandlung mit Natronkalk oder starker Kalilauge den grössten Rückgang der VZ zur Folge hat. Schwächer wirkt CaO, das die VZ in der Hitze nur auf 1/3 reduziert; noch geringer ist der Effekt mit kalter Natronlauge bzw. heißer Sodalösung.

V. Gesamtbenzin Ofen 10, 10. Füllung Mdr. Wassergas Kreislauf 1 + 3 Projekt vom 16/17. Dez. 40 (Anl. 7)

Wenn bei dieser Benzinsprobe der Zusatz von metallischem Natrium erfolgte, so geschah es deshalb, weil Natrium nach unseren Erfahrungen intensiv wirkt, ohne die Polvhöhe des dargestellten Öles zu beeinträchtigen. Diese Gewissheit nahmen wir aus einer umfangreichen Versuchsreihe, in der einzelne Kohlenwasserstoffe C_6 bis C_{14} polymerisiert wurden. Wir werden über diese Reihe nach Abschluss gesondert berichten (Vers. 3031).

1) Abdestillieren der Fraktion 60 bis 240° über Na. Durch diese Behandlung des Benzins ging die OH Zahl auf 5 zurück. Die Synthese ergab 39 % n-öl von der Polvhöhe 1,87. Der Versuch erhärtet also die Feststellung, dass infolge Alterung des Co-Kontaktes die im Kreislauf gewonnenen Brückbenzine kein Öl mehr von der ursprünglichen Polvhöhe 1,64, sondern nur noch von 1,8 - 1,9 liefern.

2) Durchleiten der Rimpfe durch Phosphorsäure. Das so nachbehandelte olefinische Gemisch ergab nach der Polymerisation mit $AlCl_3$ die immer wieder festgestellte Ausbeute an n-öl von etwa 37 %; VPH = 1,80.

Zusammenfassung.

Die Auswertung der im Ofen 10, 10. Füllung im November und Dezember 1940 anfallenden Kreislaufbenzine zeigt, verglichen mit der Frischproduktion, eine Verminderung des Olefineinhaltes und damit ein Absinken der erreichbaren Ausbeute an n-öl von 55 auf 35 - 40 %. Gleichzeitig verschlechtert sich die Viscositätspolvhöhe von 1,64 auf ca. 1,85. Während $ZnCl_2$ und aktiv. Al bei der Vorbehandlung des Benzin un-

zuverlässig wirken, bewährte sich das Durchleiten der Benzindämpfe bei 160 - 200° durch kons. Phosphorsäure bzw. das Überleiten derselben über Tonscherben bei 380°. -

Als Testprobe auf Menge und Eigenschaften des aus einem Benzin gewinnbaren Öles eignet sich die Vorbehandlung mit metallischem Natrium.

Clar

Anlagen.

Ruhrchemie Aktiengesellschaft
Oberhausen-Holten

Anlage 1

Ausgangsbrennholz aus Druckversuchsanlage für Versuchs Anl.2-7.

	Mischung Of. 9 u. 10 Anl.2	Produkt v. 19.11.40 Anl.3	Produkt v. 26.11.40 Anl.4	Produkt v. 3.12.40 Anl.5,6	Produkt v. 16.12.40 Anl.7
1) Gemisch AK-Benzin + Kondensatöl					
NZ	-	0,36	0,66	0,91	0,71
VZ	-	0,82	0,97	1,16	0,93
OH Zahl	-	27	22	16	19
SP Zahl	-	52 %	52 %	52 %	54 %
2) Fraktion bis 200° siedend					
Siedebeginn	32°	31°	25°	30°	30°
Anteil bis 70°	25,8 %	34,- %	23,4 %	22,4 %	20,2 %
" 90°	33,- %	35,2 %	27,- %	23,8 %	24,1 %
" 101°	40,6 %	47,3 %	40,6 %	37,6 %	37,8 %
" 101 - 151°	32,6 %	26,4 %	32,2 %	32,8 %	31,8 %
" 151 - 200°	26,8 %	26,3 %	27,2 %	29,6 %	30,4 %
NZ	0,13	0,23	0,57	0,53	-
VZ	0,40	0,35	0,75	0,74	-
OH Zahl	34	27	25	21	-
SP Zahl	63 %	58 %	62 %	60 %	56 %

betr. Mischprodukt 500 l aus Ofen 9 und 10, Gv-Kontakt.Max und Niederdruk, F 110Vorbehandlung des Benzin in Gasphase mittels Phosphormikro.

Durch elektrisch beheiztes, vertikales Glasrohr 1. V. = 22 mm, 1 m lang, das z.T. mit eisiger Phosphormikro gefüllt war, wurden bei konstanter Temperatur die Kontaktstufen geleitet, zwei indirekte Kühlstufen (erst Wasser, dann Alkohol + zweite CO_2), dahinter AKohle. Apparatur stand unter verinduziertem Druck. Schutz für die 4 Versuche nicht gewahrt. Gvprodukt wurde mehrfach mit Natronlauge und Wasser gewaschen.

3627

	1 200°	2 160°	3 160°	4 200°
<u>1) Vorbehandlung des Benzin als Gas mit Phosphormikro.</u>				
Druck im Rohr	90 mm Hg	89 mm Hg	155 mm	195 mm
Durchsatz flüss. Benzin	$200 \text{ cm}^3/\text{h}$	$200 \text{ cm}^3/\text{h}$	$200 \text{ cm}^3/\text{h}$	$200 \text{ cm}^3/\text{h}$
t HPO_3	200°	160°	160°	200°
Gewaschenes Benzin nach Vorbehandlung hatte:				
OH Zahl	0,-	0,-	4	2
NZ / VZ	0,01 / 0,24	0,01 / 0,28	0,01 / 0,18	0,02 / 0,28
Olefine	62 %	61 %	61 %	62 %
<u>2) Ölavzähne mit 5 % AlCl_3, 10 Std. 95°C</u>				
Ketobildung	14,8 %	11,4 %	12,6 %	9,- %
" Aussehen	dünfl.	dünfl.	dünfl.	dünfl.
Restolefine	2 %	1 %	1 %	2 %
RestasÖl-n-51	44,9 %	44,1 %	42,7 %	45,9 %
" V_{50}	14,4	12,9	9,9	8,5
" V_{70}	1,63	1,66	1,64	1,64
" Steckpkt.	-51°	-50°	-52°	-24°
" Jodzahl	20	28	29	36

Ruhrchemie Aktiengesellschaft
Oberhausen-Holten

betr. Benz in 92m 10. 10. 1931 mit Wasserstoffoxydolung

1 + 3. Produkt v. 19. Nov. 40. Fraktion < 200°

Vorbehandlung des Benzinanteils bis 200° entweder als Gas mittels Phosphorsäure (Nr.1) oder durch Abdestillieren (Nr.2-4).

Nr.1: Durch elektrisch beheiztes, oben luftförmig ausgeweitetes Glasrohr 1.W. = 60 mm, 1 m lang, das s.Z. mit einem 10%igen HPO₃ gefüllt war, wurden bei konstanter Temperatur die Benzindämpfe geleitet. Dämpfe durchstreichen beheizten Natronkalkturm, dann 4 Kühlstufen. Vor Olysynthese Trocknung mit CaCl₂.

Nr.2-4: Benzinfliessigkeit wurde unter Rücken über den abgezogenen festen Stoff bis 200° (Dampf) abdestilliert.

	1 HPO ₃	2 ZnCl ₂	3 ZnCl ₂	4 aktiv. Al
<u>I) Verbehandlung des Benzins < 200°</u>				
Druck im Rohr	150 mm Hg	-	-	-
Durchgang Benzin bis 200°, flüssig	200 cm ³ /h	-	-	-
• HPO ₃	200°	-	-	-
• Natronkalk	200°	-	-	-
Zusatz z.flüss.Bz. abdestillieren bis	-	5 % ZnCl ₂ 200° D.	10 % ZnCl ₂ 200° D.	8 % Al 200° D.
Benzin vor Olysyn- these				
OH Zahl	1	21	12	19
HZ	0,01	-	-	-
VZ	0,24	-	-	-
Olefine	59 %	56 %	57 %	58 %

Ruhrchemie Aktiengesellschaft
Oberhausen-Holten

6683

Anlage 3
Fortsetzung

	1 HPO_3	2 $ZnCl_2$	3 $SnCl_2$	4 aktiv. Al
<u>2) Synthese mit 5 % $AlCl_3$, 10 ml. 25%</u>				
Ktölbildung	10,5 %	keine	1,1 %	keine
" Aussehen	dünnfl.	Krusten	52,1 %	Krusten
Reutelefine	4 %	41 %	33 %	42 %
n-Ol	37,6 %	16,9 %	26,1 %	15,- %
" V ₅₀	7,-	5,6	5,3	5,7
" VPH	1,82	-	-	-
" Stockp.	-10°	-	-	-
" Jodzahl	37	-	62	-

betr. Bensin Ofen 10, 10. Füllung Mit Vaseline Produktion

1 + 2. Produkt vom 26. November 40, Anteil bis 200°

Vorbehandlung des Benzinanteils bis 200° entweder als Gas mit
tals Phosphoreture (Nr.1) oder durch Abdestillieren über
festen Stoffen (Nr.2,3).

Nr. 1: Genau wie 3023/1 Anlage 3.

Nr. 2,3: Bensin wurde über den ausgetrockneten festen Stoff
bis 200°, gewaschen im Dampf, abdestilliert.

3024

	1 HPO_3	2 $ZnCl_2$	3 aktiv. Al
<u>1) Vorbehandlung des Benzin bis 200°</u>			
Brück, im Rohr	150 mm Kg	-	-
Durchsatz EZ < 200°, flüssig	200 cm³/h	-	-
t HPO_3	200°	-	-
t Natronkalkrohr	200°	-	-
Zusatz z. flüss. Benzin abdestillieren bis	-	10 % $ZnCl_2$ 200° D.	10 % aktiv. Al 200° D.
Benzin vor Olsynthese	-	-	-
OH Zahl	3	16	1
EZ / EZ	0,01 / 0,25	-	-
Olefine	58 %	58 %	57 %
<u>2) Ölsynthese mit 5 % $AlCl_3$, 10 Std., 95° C.</u>			
Kontaktöl-Bildung	6,5 %	1,3 %	12,- %
" Aussehen	dünfl.	-	dünfl.
Benzolefine	3 %	23 %	3 %
Benzolam n-Ol	96,1 %	26,7 %	37,- %
" V ₅₀	5,6	4,2	6,8
" VPH	1,77	1,74	1,82
" Stockpkt.	-12° (Paraffin)	-62°	-49°
Conradson	0,02 %	0,01 %	0,01 %

Dist., Basell Ofen 10, 10, 100 kg HCl, Katalysatoren:
1 + 2. Produkte von 3/4.12.40, Gesamtmenge.

Vorbehandlung des Gemisches AK Basell + Katalysatoren mit
ohne Paraffingatsch als Gas mit frischer Phosphatkalk (Nr. 1)
bzw. gebrauchten Tonsohlen (Nr. 2)

Nr. 1: Apparat wie 3023/1 und 3024/1, frische Phosphatkalk;
kein Natronalkalium.

Nr. 2: Gasbehälter, mit Tonsohlen gesättigter Katalysatoren
Gefüprodukt bei 1 und 2 über 3 % Natronalkalik abdestillieren
bis 200°.

	1 HPO ₃ , g/m	2 Tonsohlen, g/m
<u>1) Vorbehandlung des verdunsteten Gemisches AK Basell + Katalysatoren</u>		
Druck im Reaktionsrohr	150 mm	Atmosph. Druck
Durchsatz flüssiges Br-Gemisch	200 cm ³ /h	400 cm ³ /h
Temperatur Katalysator	200°	200°
Gefüprodukt nach Abdestillieren über 3 % Natronalkalik bis 200° (D.)	{	
OH Zahl		
HZ / VZ	0,05 / 4 57 %	0 / 0,00 57 %
Clofins		
Kontaktöl-Mildung	12,2 % dünflüssig 3 % 33,- % 0,840 7,4 1,00 239° -53°	20,6 % dünflüssig 1 % 41,3 % 0,839 7,3 1,03 225° -44°
" Anschein		
Restolefine		
ReststandöL = n-ÖL		
"		
d ₂₀		
v ₅₀		
VPH		
Punkt.		
Steckpunkt.		

Ruhrchemie Aktiengesellschaft
Oberhausen-Holten

Betr. Zersetzen der Säuren und Ester durch heisse,
alkalische Behandlung.

Benzingemisch wie Anlage 5.

NZ = 0,31

VZ = 1,16

3026

	Behandlung	nachher NZ	nachher VZ
1 Natronkalk 80 - 150°	Mit Natronkalk 2 Std. Rückflussküller, 80° röhren, dann in 2 Std. bis 150° abdestillieren, Destillat und Rückstand vereinigen.	0,07	0,18
2 Kalilauge 80°	Mit 10 %-iger Kalilauge 4 Std. Rückflussküller 80° röhren, waschen, mit CaCl_2 trocknen.	0,05	0,23
3 CaO 80 - 150°	Mit CaO 2 Std. Rückflussküller 80° röhren, dann in 2 Std. bis 150° abdestillieren.	0,07	0,37
4 Natron- lauge, kMlt	Mit 10 %-iger Natronlauge 5mal waschen, dann mit Wasser 4mal waschen, mit CaCl_2 trocknen.	0,09	0,50
5 Sodalös. 80°	Mit konz. Sodalösung 4 Std. Rückflussküller 80° röhren, waschen, mit CaCl_2 trocknen.	0,09	0,50

Ruhrchemie Aktiengesellschaft
Oberhausen-Holten

Abt.II - Cl./Fk.

658 10.1.41

Sekretariat Flg.	
Eingang:	13.1.1941
Lfd. Nr.:	17
Dokument	

Herren Professor Martin

Dr. Hagemann

Dix. Alberts

Dipl.Ing. v. Aasbøh

Über die Herstellung von Ölen aus Primärprodukten der
Benzin-Drucksynthese. (2. Fortsetzung)

Die bisherigen Versuche, die wir in den Berichten vom 31.Oktobe 1940 und 26.November 1940 zusammenfassten, lassen erkennen, dass das durch Drucksynthese gewonnene Benzин unbedingt eine geeignete Vorbehandlung erfahren muss, wenn es unter guter Ausbeute und unter Bildung eines dünnflüssigen Kontaktöles auf Schmieröl verarbeitet werden soll. Diese Vorbehandlung erfolgte zunächst in der Weise, dass das Benzин bei Atmosphärendruck unter Röhren von dem zugesetzten Stoff bis 200° abdestilliert wurde.

Der vorliegende Bericht bringt einmal die noch ausstehenden Versuche dieser Art, die einen umfangreichen Abschnitt unserer Arbeiten darstellen, Nr. 3014/1-34.(Anl.1-3). Eine grundsätzlich andere Form ist die, das Benzин zu verdampfen und den Dampf bei konstanter Temperatur über einen geeigneten, körnigen Kontakt zu leiten. (Anl.4-6). Und endlich wird noch berichtet über die Vorbehandlung des flüssigen Benzins mit Zinkchlorid unter Druck.(Anl.7). Diese letzten Versuche haben mit dem Hochheizen und Abdestillieren gemäß Gruppe 3014 gemeinsam, dass die für eine erfolgreiche Vorbehandlung notwendigen Reaktionsbedingungen (Temperatur, Berührungs-dauer etc.) aus den Ergebnissen der beiden Arbeitsweisen nicht eindeutig und exakt abgeleitet werden können. Wohl gilt dies für die Methode, Benzindämpfe über einen gekörnten Katalysator zu leiten. Hier sind Temperatur, Strömungsge-schwindigkeit bzw. Berührungsduer im kontinuierlichen Arbei-ten klar festgelegt und damit der Auswertung zugänglich.

Als Ausgangsmaterial für alle Versuche der vorliegenden Arbeit dienten die bereits im Bericht vom 26.November 1940

auf S. 3 und 4 besprochenen 500 l Benzins, die in Wasserkreislaufversuchen über Kobaltkontakt, teils bei Mitteldruck zum Teil auch bei Niederdruck hergestellt waren. Die Hauptdaten dieses Primärbenzins sind:

es dienen 5 Vol % bis 60° C

50 " " 131°

90 " " 205°

Olefine nach Kattwinkel = 63 %

OH Zahl = 34

NZ = 0,15

VZ = 0,40

Gerade diesen beiden letzten analytischen Zahlen, der NZ und VZ, kommt in der weiteren Entwicklung der Verbehandlungsverfahren eine erhöhte Bedeutung zu.

I. Verbehandlung des flüssigen Benzins unter Adestillieren bis 200°. (Anl. 1-3)

In dieser Gruppe wurden - außer Oxalsäure - anorganische Stoffe in Mengen bis 10 % dem oben beschriebenen Benzins zugesetzt; nach Abklingen der durch Röhren oder Gasen gekennzeichneten Reaktion wurde das Benzin unter kugeligen Röhren langsam bis 200° (Dampf) abdestilliert. Anschließend erfolgte die Ölsynthese mittels 5 % AlCl₃, 10 Std. bei 95°.

a) Ölhärte und Kontaktbildung (Anl. 1). Die Reihe wirkungsvoller Stoffe wird vornehmlich durch folgende vier Substanzen:

1) FeO₃: Da es verklebt und sich zusammenballt, wurde es auf Körnern von poröser Diatomenserde verteilt. Die Kontaktbildung ist besonders reichlich = 12 %, der Olefingehalt im Restbenzin extrem niedrig = 1 %. Der Wert für die Polhdh. = 1,69 zeigt eine beginnende Isomerisierung an; diese ist bei Verwendung von Metaphosphorsäure „Hypophosphaten“ der Anl.

Ruhrlche

unter den gewählten Bedingungen sehr intensiv. Sinkt doch die VPH bis 2,02! - Die Jodzahl nimmt bei der Vorbehandlung mit P_2O_5 eine Sonderstellung ein, sie liegt bei 26 (Vers. 3014/21), also wesentlich tiefer als die sonstigen Werte der Anl. I. Eine ähnliche Beobachtung bzgl. Jodzahl machen wir schon einmal: vgl. Bericht vom 31. Oktober 1940 Anl. I letzte Zeile. Bei diesem damaligen Versuch ging unter dem Einfluss der P_2O_5 die Jodzahl von 80 auf 108 zurück; gleichzeitig verschlechterte sich übrigens die Polhöhe von 1,78 auf 1,97! Die Gefahr der Isomerisation liegt also bei Phosphorsäure unter gewissen Bedingungen vor, vielleicht dann, wenn die Temperatur zu hoch gewählt wurde.

2) PCl_5 : Schien erst die gute Wirkung durch die Kombinierung mit gewissen Metallen bedingt zu sein, so zeigte der Versuch 3014/33, dass ein guter Effekt schon mit 1 % Chlорid allein erreicht werden kann.

3) Oxalsäure: Durch ihre Einwirkung sinkt die OH Zahl von 34 auf 3. Das in guter Ausbente von 46,7 % anfallende Öl hat eine VPH = 1,60.

5) $SnCl_4$: Die Ausbente und Polhöhe ist einwandfrei, die Kontaktölbildung allerdings relativ am schwächsten. Im Gegensatz hierzu beobachtet man beim Eintragen von $SnCl_4$ häufig Reaktionen, die zur Bildung teurer Substanzen führen.

Fassen wir nun den bisherigen, in 3 Berichten beschriebenen Arbeiten die für eine Benzinvorbehandlung aussichtsreichen Stoffenzusammn., so ergibt sich das Zahlenspiel der Anl. II. Es zeigt, wie mannigfach die Möglichkeiten sind, das an sich für die Olfabrikation ungestmte Prinzipiengedanken der Benzinvorbehandlung zu reinigen und die Ölausbente entscheidend zu verbessern, d.h. von 22,6 % (Vers. 3014/2) auf 43 bis 50 %! Die sich bei dieser Vorbehandlung des Benzins abspielenden Reaktionen sind in ihrem gesamten Umfang noch nicht bekannt. Sicher ist jedoch, dass die durch die anfänglich hohe OH Zahl charakterisierte alkoholischen Anteile verestert, unter Wasserabgabe aufgespalten oder aber als

Alkoholate gebunden werden. Veresternd wirkt die Zugabe verschiedenster Chloride wie SnCl_4 , SbCl_3 , PCl_5 ; z.B.
 $\text{R.OH} + \text{PCl}_5 \rightarrow \text{R.Cl} + \text{POCl}_3 + \text{HCl}$.

Mit Oxalsäure bilden sich wahrscheinlich auch Ester. -- Die Zugabe von ZnCl_2 führt zum Olefin etwa nach folgender Gleichung: $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{ZnCl}_2 \rightarrow [\text{C}_2\text{H}_5\text{OZnCl}_2] \cdot \text{H} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_4 + [\text{HO ZnCl}_2] \cdot \text{H}$. P_2O_5 und Phosphorsäure spalten ebenfalls Wasser ab. Metalle wie Natrium oder aktiviertes Aluminium fällen die Alkohole als Alkoholate, die in der Hitze leicht durch Filtration vom gereinigten Benzin abgetrennt werden können.

Die reinigende Wirkung dieser Vorbehandlung macht sich bemerkenswerter Weise auch dadurch geltend, dass die Öle nicht braun, gefärbt, sondern gelb bis farblos sind. Dies gilt momentlich für P_2O_5 , SbCl_3 oder Phosphorsäure bzw. bei PCl_5 , dem Metalle zugesetzt waren.

b) Schlechte Ölansbeute und keine Kontaktölbildung (Anl. 3)

Auf der Anlage sind alle diejenigen Versuche aufgeführt, bei denen jegliche Kontaktölbildung ausblieb und die Ansbeute an n-Öl die 40 %-Grenze nicht erreichte. Man erkennt an der Reihenfolge, dass in dem Massse, wie die Ansbeute zunimmt, die Konzentration der nicht polymerisierten Olefine im Restbenzin naturgemäß zunimmt. Von dem ersten Versuch 3014/26 abgesehen, der den Übergang zur Gruppe a) bildet, hat die OH Zahl durch die unszureichende Vorbehandlung eine nur geringfügige Senkung erfahren. Folgende Substanzen erwiesen sich bei den gewählten Bedingungen als unwirksam: Blei-Natrium, Arnd-Legierung, Jod aktiv.Mg, $\text{HCl} + \text{Mg}$, KOH , CaO , Al(OH)_3 und Cu_2Cl_2 .

II. Vorbehandlung des Benzens in Gasphase über verschieden
denen Körnigen Katalysatoren. (Anl.4-6)

Als Ofen diente ein gasbeheiztes Sillimanitrohr von 19 mm I.W. und 1,10 m Länge.

1) Silicagel. (Anl.4) Die Versuchsreihe lässt erkennen, dass dieser Katalysator ungeeignet ist. Bei 250° beginnt bereits eine die VPOlhöhe merklich verschlechternde Isomerisierung einzusetzen; mit steigenden Temperaturen nimmt zwar die Kontaktölbildung sowie der Rückgang der OH Zahl zu; gleichzeitig aber steigt die VPOlhöhe; bei 350° erreicht sie sogar den Wert 2,49. In allen 4 Versuchen befriedigte die Ölausbeute keineswegs. Sie lag zwischen 16 und 25 %. Die Versuche können wohl als abgeschlossen gelten.

2) Aluminumhydroxyd (Anl.5) Zwar ist auch hier die schädliche, isomerisierende Wirkung des Oxyhydrates unverkennbar – VPH = 1,71 statt 1,6 –, auch geht die Ölausbeute bei mehrfacher Benutzung des gleichen Kontaktöles rasch bis auf 17 % zurück. Indes bilden sich zunächst erhebliche Mengen (12,7%) dünnflüssiges Kontaktöl bei hoher Ausbeute, sodass eher die Möglichkeit besteht, bei Anwendung einer grösseren Stromungsgeschwindigkeit und verändelter Herstellung des Katalysators zu einer einwandfreien Vorbehandlung zu gelangen. Die Versuche sollen mit einem stärker geglätteten Hydrat, eventuell unter H_2O Dampfsatz, fortgesetzt werden. Im Gegensatz zu II 1 wäre es verfrüht, schon jetzt diese Arbeitsweise aufzugeben.

3) Tenscherben (Anl.6). Verglichen mit II 1 liegen in der Temperaturreihe Nr. 1 bis 4 hier offenbar die Verhältnisse günstiger: mit steigender Temperatur nimmt nicht allein die Menge des gebildeten Kontaktöles bzw. die Herabminderung der OH Zahl, sondern auch die Ausbeute an Öl stark zu, ohne dass die Polhöhe Schaden leidet. Für 385° als höchste Temperatur wurde gefunden:

vorbehandeltes Bensin	OH Zahl	= 2
"	H ₂ O	= 1,3 %
Ölesynthese	gebild. Ktöl	= 14,- %
"	Aussachen	flüssig
"	Restolefine	= 5 %
"	Retsasöl	= 45 %
"	VPH	= 1,66

Aufgrund dieser günstigen Zahlen haben wir dann bei 300° eine grösse Menge Bensin über den gebrauchten Zonscherben raffiniert und unter mehrfacher Benutzung desselben Kontaktöles polymerisiert (Nr. 5-7). Das Ergebnis enttäuschte infolge, als eine Neubildung des Ktöles ausblieb und hierdurch die Ausbeute rasch nachliess.

III. Vorbehandlung der Benzinklüssigkeit mit ZnCl₂ im Rührautoklav. (Anl. 7)

Die Versuche wurden trotz der grundsätzlichen Bedenken, die wir in der Einleitung erörterten, in Chargenform angelegt, da eine für die kontinuierliche Durchführung geeignete Apparatur zwar projektiert, aber noch nicht fertiggestellt war. In der Literatur wird darauf hingewiesen, dass bei der Aufspaltung von Alkohol gerade ZnCl₂ besonders leicht eine Isomerisierung veranlasst. In der Tat trat diese bei einer Arbeitstemperatur von 210° - Versuch 1 bis 3 - auch ein. Die VPH hatte sich von 1,6 auf 1,8 verschoben. Wir senkten deswegen die Temperatur der Vorbehandlung auf 150°. Hier lag zwar die VPH des Öles wieder günstig, bei 1,67, indes sank die Ausbeute des n-Öles auf ca. 25 % und blieb die Ktölbildung ganz aus. Weitere Versuche zur Auffindung günstiger Bedingungen laufen.

Ausblick

Die zur Zeit angesetzten Versuche dienen erstens der Klärung des Problems, die Vorbehandlung des Benzinns mit konzentrierter Phosphorsäure durchzuführen. Hierbei wird das Benzin entweder in flüssiger Form zu mit der Phosphorsäure umgesetzt oder nach Verdampfung als Gas bei 80 bis 150 mm Hg durch die Säure durchgetrieben. -

Zweitens haben wir die laufende Benzinproduktion der Drucksynthese mit verschiedenen Substanzen wie $ZnCl_2$ oder aktiv. Al vorbehandelt und feststellen müssen, dass die Aufbesserung nachlässt und nicht den Erfolg hat wie die Vorbehandlung des mit 3014 bezeichneten Gemisches aus Mitteldruck - und Niederdrucksynthesen. Wir führen diese Schwierigkeiten auf ein Ansteigen der NZ und VZ, also auf einen erhöhten Gehalt an Säure und Estern im erzeugten Benzin zurück. Nach früheren Versuchen lieferte ein Benzin keine gestiegerte Ölmenge, wenn durch Behandeln mit Natronkalk oder BaO lediglich die NZ und VZ bis auf kleine Restgehalte gesenkt waren. (Vgl. Bericht vom 31.10.40 S 6 und Anl.5) Versuch 2991, 9 und 10). Es genügt andererseits aber auch nicht, allein die OH Zahl durch entsprechende Massnahmen zu senken. Vielmehr müssen OH Zahl, NZ und VZ niedere Werte haben, wenn die Ölsynthese erfolgreich sein soll, d.h. ausser der Vorbehandlung wird wohl eine Umsetzung des Benzinns mit Natronkalk nicht zu umgehen sein.

Anlagen.

Vorbehandlungen, bei guter Olausbeute und Kontaktölbildung.

Betr. 500 l aus Ofen 9 und 10, Co-Kontakt, ND und NB.
Stets Benzin bis 200°(D), über der betreffenden Substanz
abdestillieren. Ölsynthese mit 5 % AlCl_3 , ohne Kontaktöle,
Dauer 10 Std. 95°.

3014

Vers.Nr.	Vorbehandlung bis 200° abdest.	Br-Analyse	Ktölbildung. Restolefine	Restöle	
				Ansbante ,	Analysse
3014/21	Über 10 % P_2O_5 , auf Diatomener- de verteilt.	OHZ = 6 Olef. = 64%	12,- % Ktöl 1 % Restol.	46,7 % $V_{50} = 10,7$ VPH = 1,69	Stockp. = 42° Jodz. = 26 Conradz. 0,01
3014/18	Über 10 % Arnd- legierung + 1 % PCl_5	OHZ. = 8 Olef. = 64 %	4,4 % Ktöl 10% Restol.	45,5 % $V_{50} = 15,6$ VPH = 1,60	Stockp. = 40° Jodz. = 31 Phosphaz = 245°
3014/28	Über 10 % Al SpMn + 1 % PCl_5	OHZ. = 10 Olef. = 63 %	3,7 % Ktöl 11 % Restol.	50,3 % $V_{50} = 15,6$ VPH = 1,63	Stockp. = 42 Jodz. = 41 Conradz. = 0,01
3014/33	Über 1 % PCl_5	OHZ. = 13 Olef. = 65%	2,1 % Ktöl 13,5% Restol.	46,2 % $V_{50} = 12,2$ VPH = 1,62	VZ = 0,16 Jodz. = 54 Conradz. = 0,03
3014/34	Über 5 % Oxalsäure	OHZ. = 3 Olef. = 65 %	7,2 % Ktöl 13 % Restol.	46,7 % $V_{50} = 8,7$ VPH = 1,60 HZ = 0,01 VZ = 0,09	Stockp. = 55° Jodz. = 64 Conradz. = 0,02
3014/31	Über 8,3 % SbCl_3	OHZ. = 12 Olef. = 62 %	1 % Ktöl 20% Restol.	45,2 % $V_{50} = 16,2$ VPH = 1,61	Stockp. = 42 Jodz. = 45 Conradz. = 0,03
3014/30	Über 10 % sirupöser Phos- phorsäure	OHZ. = 1 Olef.= 60 %	9,8 % Ktöl 6 % Restol.	40,8 % $V_{50} = 5,6^{\circ}$ VPH = 2,02	Stockp. = 52 Jodz. = 57 Conradz. = 0,01

~~Auswertung~~Aussichtsmäßige Vorbereitung

Zusammengestellt auf den 3 Berichten vom 31. Oktober 1940, 26. November 1940 und dem hier vorliegenden. Nach Rücksicht der unten aufgeführten Stoffen wurde das Mischgut bis 200° (D.) abdestilliert.

5024

EW-Vorbereitung	Kostentrag.	Bestellmenge	Value "Zwischen" Gew.-%	Bestellmenge Gew.-%	VWZ
Stoff	Gew. %	%	Vol. %	Gew. %	Gew. %
Qualitätsure	5	7,2	13	9,4	46,7
Amidleg. }	10	4,4	20	7,7	45,5
POL ₅	1	4,6	13	9,9	42,7
SnCl ₂	10	4,6	13	12,7	43,2
SnCl ₄	8,3	1,-	20 %	12,1	46,2
POL ₃	1	2,1	13	10,2	50,3
Al	10	3,7	11	8,9	49,3
POL ₅	1	3,7	11	6,4	42,8
aktiv. Al	10	5,9	9	6,3	49,4
POL ₅	10	15,-	7	9,3	46,7
SnCl ₂	8,3	6,3	6	9,4	42,6
P ₂ O ₅	10	12,-	1	8,3	46,7
HPO ₃	10	9,0	6	12,7	40,0

Ruhrchemie Aktiengesellschaft
Oberhausen-Holten

Anlage 3

Vorbehandlungen, bei schlechter Ressente und keinen
Kontaktbildung.

Betr. 500 l aus Ofen 9 und 10, Ge-Kontakt, MD und NB.
Stets Benzin bis 200°(D.), über der betreffenden Substanz
abdestillieren. Olsynthese mit 5 % AlCl₃, ohne K₂Si, Dauer
10 Std. 95°.

Vers.Nr.	Vorbehandlung bis 200° abdest.	IR-Analyse	K ₂ Si bildg. Restolefine	Ressente Ausbente	Analysen
3014/26	über 5 % Mg- Späne + 1% PCl ₃	OHZ. = 11 Olef. = 62%	0 K ₂ Si 28 % Restol.	37,6 %	V ₅₀ = 14,6° Flkt. = 232°
3014/19	Eu mit HCl be- handeln, Mg zu- setzen, destill.	OHZ. = 21 Olef. = 65%	0 K ₂ Si 27 % Restol.	36,4 %	V ₅₀ = 20,2
3014/20	90 Pb u. 10 Na legieren, Über Legierung dest.	OHZ. = 26 Olef. = 65%	0 K ₂ Si 35 % Restol.	35,8 %	V ₅₀ = 18,1 Flkt. = 215°
3014/29	über 8,3 % fester OHZ. KOH	OHZ. = 24 Olef. = 61%	0 K ₂ Si 46 % Restol.	29,6 %	V ₅₀ = 19,3
3014/25	über 10 % Arnd-Legierung	OHZ. = 36 Olef. = 63%	0 K ₂ Si 48 % Restol.	24,8 %	V ₅₀ = 18,4
3014/32	über 10 % Ca ₂ Cl ₂	OHZ. = 30 Olef. = 63	0 K ₂ Si 54 % Restol.	31,8 %	V ₅₀ = 22,4
3014/17	über 10 % Tern- oxde Rottig	OHZ. = 31 Olef. = 66%	0 K ₂ Si 53 % Restol.	31,6 %	V ₅₀ = 22,7
3014/27	über 10 % ge- glühtem CaO	OHZ. = 32 Olef. = 63	0 K ₂ Si 55 % Restol.	16,6 %	V ₅₀ = 10,6
3014/23	über 10 % nicht geglühtem CaO	OHZ. = 29 Olef. = 64%	0 K ₂ Si 58 % Restol.	15,8 %	V ₅₀ = 23,7
3014/22	über 5 % jed- aktiv. Mg	OHZ. = 29 Olef. = 64	0 K ₂ Si 56 % Restol.	15,7 %	V ₅₀ = 24,1

Ruhrchemie Aktiengesellschaft
Oberhausen-Holten

Anlage 4

Vorbehandlung des Benzins F 110 in Gasphase über Katalysator

Benzin: F 110 wie für Versuch 3014. Über Co-Kontakt HD und ND hergestellt. Benzин bis 200° siedend. OH Zahl = 34. Olefine nach Kattw. = 63 %.

Apparatur: Ein gasbeheiztes Sillimanitrohr 1100 mm lang, Ø 19 mm, die Silicagelfüllung wurde für Versuch 1 - 3 nicht gerechnet, sondern nach dem 1.-2. Versuch mit Luft bei 500° regeneriert. Durchsatz je Std. 800 bzw. 400 ml³ Benzин-flüssigkeit, die verdampft und über den Katalysator geleitet wurde.

3014

	1 Gel frisch	2 Gel regeneriert	3 Gel regeneriert	4 Gel frisch
<u>1.) Benzinvorbehandlung in der Gasphase</u>				
t des Ofens	350°	300°	250°	250°
Dauer	2 Std. je 800 ml ³	2 Std. je 800 ml ³	2 Std. je 800 ml ³	4 Std. je 400 ml ³
Durchsatz	1,6 l = 1150 g			
Kondens. H ₂ O	52 g = 4,5 %	30 g = 2,6 %	24,5 g = 2,1 %	22 g = 1,9 %
<u>2.) Oleyathene = 1000 ml mit 5 % AlCl₃, 10 Std., 95°</u>				
OH Zahl/Olefine	2,5 / 63 %	1,5 / 63 %	2,2 / 63 %	2,4 / 63 %
Ktölbildung	8,6 %	1,1 %	0	0
" Aussehen	dünflüssig	dünflüssig	Schlamm	Schlamm
Restolefine ca.	7 %	40 %	52 %	47 %
Getrieöl ca nöL	22,7 %	24,5 %	19,0 %	24,4 %
" V ₅₀	5,5°	5,6°	12,7°	13,0°
" VPH	2,49	1,73	1,73	1,73
" d ₂₀	0,855	0,841	0,847	0,846
" Siedepunkt	-58°	-40°	-39°	-

Anlage 5

Vorbehandlung des Benzin P 110 in Gasphase über
 Al(OH)_3 , Rottix

Benzin P 110 wie für Versuch 3014, über Co-Kontakt ND und HD hergestellt. Benzин bis 200° niedend. OH Zahl = 34, Olefine nach Kattw. = 63 %.

Vorbehandlung: Ein gasbeheiztes 811mmnitrohr wie Versuch 3018, Anl. 3. Als Kontakt diente getrocknetes, gekörntes Al(OH)_3 ; es wurde für die 2 Versuche nicht regeneriert und nicht gewechselt. Durchsatz 800 cm^3/h Benzин, die verdampft wurden.

3020

	AlCl_3 1	$\text{AlCl}_3 + \text{Ktöl}$ 2	$\text{AlCl}_3 + \text{Ktöl}$ 3
1) Vorbehandlung des Benzins in der Gasphase			
t des Ofens	250°		250°
Dauer	2 Std. je 800 cm^3	5½ Std. je 800 cm^3	
Durchsatz	1,6 l	4,4 l	
2) Ölsynthese = 100% a. Benzin, 10 Std., 95°			
OH Zahl / Olefine	9 / 63 %	30 / 63 %	30 / 63 %
Zugabe AlCl_3	5 %	2,5 %	2,5 %
" Kont.-Öl	-	aus 3020/1	aus 3020/2
Ktölbildung	12,7 %	0	0
" Aussehen	dünnlüssig	fest fest	Schlamm
Restolefine ca.	1 %	40 %	55 %
Ktöldiesel = n-51	45,7 %	30,1 %	17,- %
" V ₅₀	10,9°	10,5°	10,5°
" VPH	1,71	-	-
" Steckpkt.	-52°	-	-
" Jodzahl	28	-	-
" Conradstein	0,01 %	-	-

Verarbeitung des Benzins P 110 in Gegenwart von Chloroform

Benzin P 110 wie bei Anl. 1 - 4. OH Zahl = 34. Chlorine und
Winkel = 63 %

Verarbeitung. In gasbeheiztem Sillimanitrohr dienten ver-
glaste Bechergläser als Kontakt. Für die nachfolgenden
Versuche 1 - 7 wurde der Katalysator nicht regeneriert und
nicht gewechselt. Der Durchsatz des verdampften Benzins bet-
rug stets $800 \text{ cm}^3/\text{h}$ Flüssigkeit.

I) Benzinvorverarbeitung bei wechselnden Temperaturn, Chloro-
form mit AlCl_3 .

3022

	1 250°	2 300°	3 350°	4 305°
<u>a) Benzinvorverarbeitung mit wechselndem Katalysator</u>				
% des Orons	250°	300°	350°	305°
Zucker	244344.300,0 I	244344.300,0 I	244344.300,0 I	244344.300,0 I
Durchsatz	1,0 l = 1300 g			
Wandens. H_2O	2 g = 0,15%	3 g = 0,23%	22 g = 0,9%	25 g = 1,7%
<u>b) Chlorathen in 1000 g mit 3 % AlCl_3, 10. BM., 95°</u>				
OH Zahl / Chlorine	31 / 63 %	35 / 63 %	14 / 64 %	2 / 63 %
Katal.bildung	0	0	1,9 %	14,- %
" Aussehen	Schlamm	Schlamm	schwarz	schwarz
Restchlorine	53 %	51 %	32 %	3 %
$\text{HCl} + \text{Cl}_2 = \text{HClO}$	21,- %	19,- %	41,3 %	45,- %
" V_{20}	22,5°	13,9	11,-	12,4
" VTR	-	-	1,62	1,64
" Stoekp.	-	-	-134°	-137°
" Jodin.	-	-	55	55
" Concentration	-	-	-	0,02 %

2.) Benzinvorbehandlung bei 380°, Olysynthese unter mehrfacher
Bnutzung des Kontaktöls (3022/3-7)

a) Benzinvorbehandlung mit dem ab Versuch 3022/1 unveränderten Kontakt.

Ab Versuch 1 waren die Tonscherben nicht regeneriert. Bei 380° wurden nunmehr in 6 Std. $300 \times 6 = 4800 \text{ cm}^3$ Benzin in Dampfform durch den Ofen geleitet. Ausbeute $4750 \text{ cm}^3 = \text{ca. } 3420 \text{ g}$. Wasserabspaltung 30 g = 0,9 %. Der danach ausgebaute Kontakt zeigte eine dunkelgraue Färbung, also keine wesentliche Kohlenstoffabscheidung.

b) Olysynthese bei mehrfacher Kontaktbildung, 10 Std., 95°

	5 AlCl ₃ + Ktöl	6 AlCl ₃ + Ktöl	7 AlCl ₃ + Ktöl
Benzin OH Zahl	5	5	5
" Olefine	63 %	63 %	63 %
AlCl ₃	2,5 %	2,5 %	2,5 %
Ktölzusatz	aus 3022/4	aus 3022/5	aus 3022/6
Ktölbildung	0, Abnahme	0, Abnahme	0, Abnahme
" Aussehen	dünflüssig	dickeflüssig	fest
Restolefine	12 %	24 %	45 %
Rustööl = n-Öl	48,4 %	39,5 %	28,4 %
" V ₅₀	6,4°	9,9°	8,6°
" VPH	1,64	1,61	1,39
" Flpkt.	224°	225°	242°
" Stockpkt.	-34°	-31°	-34°
" Jodzahl	87	77	69
" Conradson	0,03 %	0,03 %	0,03 %

Vorbehandlung des Benzin mit ZnCl₂ im Rührautoklav.

Benzin: 500 l über Co Kontakt, MD und HD gemischt, wie zur Versuchs Anl. 1 - 3. OH Zahl = 34, Olefine nach Kattw. = 63%.

Vorbehandlung: Das Benzin wurde unter Druck als Flüssigkeit im Rührautoklav chargenweise behandelt. Der Autoklav war mit Ölmantel versehen und elektrisch beheizt. Einsatz 1200 g Benz.

2019

	1 210°	2 210°	3 210°	4 250°
<u>1) Benzinvorbehandlung</u>				
ZnCl ₂	10 % frisch	5 % frisch	1 % frisch. Kt 3019/2	3 % frisch
aufheizen	1/2 Std.	1/2 Std.	1/2 Std.	20 min.
erhitzen	2 Std. 210°	2 Std. 210°	2 Std. 210°	2 Std. 150°
Druck atü	11	11	11	5,5
Die dunkel gefärbten Benzine wurden 2 mal mit Wasser gewaschen, dann mit CaCl ₂ getrocknet.				
<u>2) Ölsynthese = 1000 g Benzin mit 5 % AlCl₃, 10 Std., 95°</u>				
Benzin OH Zahl	6	6	14	9
" Olefine	58 %	61 %	63 %	63 %
Ketobildung	9,- %	8,5 %	4,5 %	0
" Aussehen	Ölfunkflüssig	dünnfunkflüssig	Krebstrom	Schlamm
Restolefine	2 %	7 %	39 %	39 %
Restdiesel = n-Öl	39,5 %	34,8 %	37,9 %	24,6 %
" V ₅₀	5,1°	4,9°	5,9°	5,7°
" VPH	1,83	1,83	1,82	1,87
" Stockpkt.	-21	-21°	-40°	-29°