

Z G SS

# RHENANIA - OSSAG Mineralölwerke Aktiengesellschaft

ZEA-Bericht Nr. 3 Laboratorium

Autor: Prof. Zerbe

Titel: Über die Polymerisation der bei der Inbetriebnahme der Spaltapparatur angefallenen Spaltdestillate zu synthetischen Schmierblen. (Zusemmenfassung der Zwischenbe-

ISCOMICA IEROBIEROBIOS CONCERNACIONA CO**rrego estas estas a** religios de la competencia della competen

Datum richte I, II, und III)



# 3996-30/30/e/cl

Labor - Bericht

Über die Polymerisation der bei der Inbetriebnahme der Spaltapparatur angefallenen Spaltdestillate zu synthetischen Schmierölen.

Prof.Z/D

Hamburg, den 31. März 1941



#### Inhalt

Die Eigenschaften der aus der Spaltanlage während der ersten und zweiten Betriebsperiode angefallenen Spaltdestillate wurden ermittelt und ihr Verhalten bei der Polymerisation untersucht. Das grundsätzlich verschiedene Verhalten von Spaltdestillaten aus Ausgangsstoffen mit grossem Anteil an aromat. oder naphtenisch gebundenem C-Atomen wurde mit rein paraffinnischen Spaltdestillaten, gemäss der Gliederung Seite 4 verglichen, und versucht, die Unterschiede ursächlich und in ihrer Beziehung zu der Theorie des Polymerisations-Vorganges zu begründen. Als Endergebnis der Untersuchungen wurden die Arbeitsbedingungen für die Inbetriebnahme der Betriebs-Polymerisations-Anlage mit den vorhandenen Spaltdestillaten fostgelegt. Es ergab sich grundsätzlich:

1) Nur Spaltdestillate, die vorwiegend aus 2-Olefinen bestehen, sind für die Synthese von viskosen Ölen geeignet. Jeder Anteil an ynd Volefinen sowie insbesondere Verbindungen mit viel Kohlenstoff-Atomen in aromatischer oder naphtenischer Bindung erschweren die Polymerisation und verschlechtern die Qualität und Ausbeute der Polymerisate. Eine Entfernung dieser Schädlinge aus dem Spaltdestillat oder ein Ausgleich ihrer ungünstigen Wirkung durch spezielle Arbeitsbedingungen bei der Polymerisation ist nicht möglich. Infolgedessen ist erste Vorbedingung für die Schmieröl-Synthese, dass für die Spaltung ein Ausgangsmaterial eingesetzt wird, das möglichst wenige Verbindungen mit C-Atomen in aromatischer oder naphtenischer Bindung enthält.

Für die Belange der Harburger Anlage bedeutet diese Bedingung, dass der Paraffingatsch weitgehend ölfrei sein muss, oder dass man einen Gatsch anwendet, der von Destillaten stammt, denen durch vorherige Extraktion mit geeigneten Lösungsmitteln die Aromaten und Naphtene entzogen sind.

2) Die Bestimmung der Olefine in Spaltdestillaten, die neben Paraffinanoch Aromaten und Naphtene enthalten, muss nach der Bromzahl-Methode von Mc.Ilhiney erfolgen.



- destillate, die Verbindungen mit aromatisch oder naphtenisch gebundenem C-Atomen enthalten, keinen eindeutigen Anhaltspunkt für ihr Verhalten bei der Polymerisation ergeben, entscheidet nur das Ergebnis einer Versuchs-Polymerisation.
- 4) Eine experimentelle Arbeitsvorschrift für solche Versuchs-Polymerisation wird festgelegt.
- 5) Der Einfluss von Temperatur, Siedegrenze des Spaltdestillates, Art und Menge, Verteilung und Zugabe von Aluminiumchlorid, sowie aktivierender Zusätze wurde in Vorversuchen eingehend untersucht und aufgrund der Versuchsergebnisse die optimalen Arbeitsbedingungen für die Reihenuntersuchungen aller vorhandenen Spaltdestillate ermittelt. Der Zusatz von Aluminiumchlorid in Dampfform wurde zum Patent angemeldet.
- 6) Die Untersuchung der Spaltdestillate aus verschiedenen stark ölhaltigen Ausgangsstoffen ergab keine Anhaltspunkte für besondere Eignung eines speziellen Paraffingatsches.
- 7) Der Einfluss eines geringen Ölzehaltes der Paraffingatsche der Arbeitsbedingung während der Spaltung und des Siedebereichs des Spaltdestillates auf das günstigere Polymerisations-Verhalten der Spaltdestillate konnte nachgewiesen werden.
- 8) Die Aufarbeitung der Reaktionsprodukte wird festgelegt, sowie Vorschläge über spezielle Verwertungsmöglichkeit des Sludges gemacht. Die Verwertungsmöglichkeit des Sludges als Spaltkatalysator wurde zum Patent angemeldet.
- 9) Die Raffination des Rohpolymerisates, seine Neutralisation zwecks Lagerung und die Eigenschaften des Reinpolymerisates wurden diskutiert und die besondere Eignung der Polymerisate als Isolieröle zum Patent angemeldet.



- 10) Die Arbeitsbedingungen für die Polymerisation, Sludge-Zersetzung, Lagerung des Rohpolymerisates, sowie dessen Raffination im Betrieb, wurden festgelegt.
  - 11) Die Wiedergewinnung der Öle aus extrahierter Bleicherde sowie deren Regenerierung wurde untersucht und zum Patent angemeldet.
  - 12) Wie ein roter Faden zieht sich als Ursache der Mangelhaftigkeit der Spaltdestillate der Gehalt des Paraffingatsches an Verbindungen mit C-Atomen in aromatischer oder
    naphtenischer Bindung durch alle Untersuchungsreihen, und
    führte zu der in Punkt 1) zusammengefassten grundsätzlichen
    Vorbedingung, die an den Ausgangsstoff für Schmieröl-synthese gestellt werden muss. Alle Untersuchungsergebnisse
    sind nur mit dem Vorbehalt zu werten, dass sie mit einem
    mangelhaften Spaltdestillat als Ausgangsmaterial durchgeführt wurden.

gez. Prof.Zerbe

# Gliederung

	<u> Perre</u>
. Einleitung	6 - 7
. Versuchsteil	7 - 13
I. Beschaffenheit des Ausgangsmaterials für die Herstellung des Spaltdestil- lats während:	
a) erste Betriebsperiode	7 - 8
b) zweite Betriebsperiode	8 - 9
II. Untersuchung der Spaltdestillate	9 - 13
l. Grundlage	9
2. Analysen-Methodik	10 - 11
3. Zusammensetzung der Spaltdestil- late	11
a) erste Betriebsperiode	, 11
b) zweite Betriebsperiode	1.1
4. Kritik der Kennzahlen	11 - 13
a) Bromzahl	11 - 12
b) Anilinpunkt	12
c) Melekular- und spez. Gewicht	13
d) Siedegrenze	<b>13</b> ,
e) Zusammenfassung	13
C. Vorversuche	14 - 28
III.Polymerisation	14 - 23
1. Zielsetzung	14
2. Reaktionsmechanismus	14 - 15
3. Arbeitsweise	15
4. Allgemeines	15 - 16
a) Einfluss d.Temperatur- und Reaktionsdauer	e- 16 - 17
b) Menge und Art der Zugabe des Aluminiumchlorids	17 - 19
c) Zusätze zur Aktivierung der Reaktion	19 - 20
d) Einfluss der AlCl <sub>3</sub> -Verteilun	g 21

e) Einfluss der Siedegrenzen	21	- 23
1. bei reinen Olefinen		21
2. bei technischen Spaltdestillaten	21	- 22
3. bei Harburger Spaltdestillaten	22	- 23
IV. Aufarbeitung der Reaktionsprodukte	23	- 28
1) Gludge und Sludgeöl	23	- 26
a) Allgemeines		23
b) Abscheidung		24
c) Sludgeverwertung		24
1. Vorpolymerisation mit Sludge	24	25
2. Verwendung des Sludge als Spaltkata- lysator	25	- 26
3. Sludgeöl		26
2) Raffination und Konzentration des Rohpolymerisates	26	- 28
a) Allgemeines	26	- 27
b) Neutralisation des sauren Rohpolymerisa- tes und seine Lagerung	***	27
c) Wiedergewinnung der Öle der gebrauchten Bleicherde	27	
d) Konzentration		<b>2</b> 8
V. Reinpodymerisat	28	- 29
). Polymerisation der vorhandenen Spaltdestillate	29	- 33
1. erste Betriebsperiode	29	- 31
2. zweite Betriebsperiode	31	32
3. Änderung der Reaktionstemperatur	32	- 33

E. Arbeitsweise für die Betriebspolymerisation

#### A. Einleitung

Wie wir bereits in dem Bericht "Über die Inbetriebnahme der Anlage zur Herstellung von synthetischem Schmieröl" Seite 6 "Ausgangsmaterial" erwähnten, wurde die Spaltanlage mit einem Ausgangsmaterial in Betrieb genommen, das infolge seines hohen Ölgehaltes von vornherein zur Herstellung eines einwandfreien Spaltdestillates ungeeignet war. Infolgedessen wurde auch nur ein mangelhaftes Spaltdestillat erhalten, das bei der Polymerisation Schwierigkeiten erwarten liess.

Die nachfolgenden Polymerisations-Versuchsergebnisse mit diesem Spaltdestillat sind deshalb stets mit obigem Vorbehalt zu bewerten.

Abgesehen davon, dass bis zur Inbetriebnahme der Anlage praktisch keinerlei richtungsgebende Versuchsergebnisse vorlagen, machte gerade die Mangelhaftigkeit des Spaltdestillates ausserordentlich viele Untersuchungen erforderlich, um die Arbeitsbedingungen zu ermitteln, die bei einer Polymerisation im Betrieb zu einem erreichbaren Optimum an Qualität und Ausbeute an synth. 51 führen konnten.

Von den rund 200 durchgeführten Polymerisationsversuchen sind nachfolgend als Kernstücke nur die Versuche aufgeführt und zahlenmässig belegt, die eine einwandfreie Klärung der in der Inhaltsgliederung dieses Berichtes festgelegten Fragestellungen brachten.

Die Anlage zur Herstellung synthetischer Schmieröle wurde zur Herstellung eines Luftfahrt-Öles" mit Analysendaten, die ungefähr dem "Balik-Papan 500" entsprechen (s.Seitel4) errichtet. Bei der Wahl obiger Ölqualität war daran gedacht, diese Öle – anstelle der früher zur Verfügung stehenden mangelhaften Venezuela Destillate – für Aero-Öle einzusetzen. Wir haben deshalb unsere Versuche zunächst auf die Herstellung obiger Qualität abgestellt.

whole

EFT)

Nachdem wir inzwischen über paraffinische Destillate von ausreichender Güte für Aero-Grundöle verfügen, scheint es aufgrund wirtschaftlicher Überlegungen und in Anbetracht der geringen Kapazität der Anlage richtig, in Zukunft darar zu denken, brightstockähnliche öle von höchstem Schmier-wert herzustellen. Diese bringen einen den hahen Herstellungskosten entsprechenden Erlös und würden gestatten – mit einem, der kleinen Kapazität der Anlage entsprechend geringem Zusatz – grosse Mengen Öl in ihrer Qualität erheblich zu verbessern. Allerdings erfordern diese neuen Zukunftsabsichten einen entsprechenden nicht sehr tiefgreifenden Umbau der Polymerisationsanlage.

#### B. Versuchsteil

#### I. Ausgangsmaterial.

Als Ausgangsmaterial standen Spaltdestillate von 2 Betriebsperioden der Spaltanlage zur Verfügung.

#### a) erste Betriebsperiode:

Als Ausgangsmaterial für die Spaltdestillate der ersten Betriebsperiode (in der Zeit vom 31.6. bis 17.7.1940) wurden die aus verschiedenen Ölfraktionen in unserer Entparaffinierungsanlage gewonnenen Paraffingatsche verwendet, um das Verhalten der aus einzelnen Ölfraktionen gewinnbaren Paraffine bei der Polymerisation kennenzulernen. Ihre Beurteilung nach der Watermann-Analyse (Tabelle 1) zeigt, dass infolge des hohen Ölgehaltes (60 bis 70%) die Gatsche den zur Herstellung guter Spaltdestillate zulässigen Gehalt an Kohlenstoffatomen in aromatischer und naphtenischer Bindung (Höchstgrenze je 5 %) weit überschreiten.



#### Zahlentafel 1

## Analyse des zur Spaltung verwendeten Paraffins

	! Paraffin-Gatsch aus:						
	8.Spi.01	!1.Ma.OL	!s.Ma.Ol	!s.Ma.+Zy1.01			
Gal.E.P. oC	33 <b>,</b> 0 1	! 46,5	146,8	152,5			
MolGew.	323	429	449	498			
A.P.°C	90,5	102,5	1102,5	1110,0			
d/70	0,839	0,850	0,861	0,844			
n <sub>0</sub> 70	1,4679	11,4743	11,4788	11,4711			
$\mathbf{r}_{\mathbf{p}}^{\mathbf{r}}$ 70	0,3307	0,3308	0,3292	0.3312			
•	0,3294	10,3295	10,3279	10,3299			
	71	60,5	67,0				
Paraffingehalt	29	139,5	133,0				
% C in Aromaten	8,7	9,8	9,5	8,7			
% C in Naphtenen	23,6	117,2	122,5	!13,3			
% C in Paraffinen	67,7	73,0	68,0	78,0			
e de la companya de				or the state of t			

#### b) zweite Betriebsperiode:

Da sich bei der ersten Betriebsperiode der Spaltanlage infolge des erwählten hohen Gehaltes an Öl - abgesehen von der mangelhaften Qualität der Spaltdestillate - starke Koksabscheidungen in der Spaltapparatur gezeigt haben, wurdenbei der zweiten Betriebsperiode (in der Zeit vom 17.10. bis 29.10.40) nur Gatsche von Spindelöl und leichtem Maschinenöl eingesetzt, da sich dieselben bei niedrigeren und für Koksbildung gefahrloseren VerdampfungsTemperaturen Spalten lassen als Gatsche aus schweren Ölen.

Wie die Zahlentafel 2 zeigt, betrug auch bei der zweiten Betriebsperiode der Ölgehalt der Hauptmenge (327 t) des eingesetzten Spindelä-Paraffingatsches noch 60 %, eine kleine Menge (98 t) war in der EP-Anlage repulpt worden und Tu-folgedessen einen Ölgehalt von nur 27 %. Der Gatsch aus leichtem Maschinenöl enthielt 55 % Öl. Sämtliche Gatsche liegen im Ölgehalt also immer noch viel zu hoch, trotzdem zeigen die Versuchsergebnisse einen deutlichen Güteunterschied der Spaltdestillate in Abhängigkeit von dem Ölgehalt des Paraffin-Gatsches.



Zahlentafel 2

Zusammensetzung des Ausgangsmaterials

AusgangsmaterialGatsch aus:	! Menge ! ! t !	<sup>d</sup> 70	! Ölgehalt ! %
Spi.Öl	98	0,801	27
Spi.Öl l.Ma.Öl	327 100	0,829 0,841	60 55

Von einer Watermann-Analyse der Gatsche haben wir abgesehen, da dieselbe Relationen gemäss Tabelle 1 geben musste.

#### II. Untersuchung der Spaltdestillate.

#### 1. Grundlage:

Bekanntlich eignen sich zur Schmieröl-Polymerisation in erster Linie Spaltdestillate, die frei von C-Atomen in aromatischer und naftenischer Bindung sind und vorwiegend aus Paraffin-Kohlenwasserstoffen mit &-olefinischer Bindung bestehen. Olefine mit & und / Bindung wirken ungünstig auf die Polymerisation. Nach den Erfahrungen in Balik-Papan soll ein Spaltdestillat folgende Durchschnitts-analyse zeigen:

d/15	0,772
Bromzahl	95
Anilinpunkt	45
ASTM Siedebeginn	65°C 60% bis 220°C
10 % bis	100 " 70% " 240 "
20 % "	125 " 80% " 255 "
30 % *	150 " 90% " "275 "
40 %	175 " Endsiedepunkt 290°C
50 % "	200 " Rückstand 1,0%
	Verlust 1,0%



#### 2. Analysen-Methodik:

Obige Kennzahlen geben jedoch keinerlei Auskunft über die quantitative Zusammensetzung eines Spaltdestillates an Paraffinen, Naphtenen, Aromaten und & , & und & Olefinen, die allein für die Beurteilung eines Spaltdestillates stillates massgebend sind.

Infolgedessen waren wir uns von vornherein darüber klar, dass die obigen Kennzahlen ledielich Anhaltspunkte über die Lignung eines Spaltdestillates zur Polymerisation geben konnten, aber keinesfalls hinreichten, um unterschiedliche Qualitätsbeurteilungen einzelner Spaltdestillate daraus abzuleiten. Bei völlig gleichen Zusammensetzungen einmelner Spaltdestillate wurden z.B. bei der nachfolgenden Polymerisation, Schmieröle verschiedener Güte erhalten. Interessent ist auch, dass die ennzahlen unserer naphtene- und aromatenreichen Spaltdestillate mit den Kennzahlen eines uns aus Balik-Papan zur Verfügung stehenden praktisch rein paraffinischen Spaltdestillates übereinstimmen. (s.Anlage 2).

Wir (und übrigens auch das Laboratorium in Amsterdam)
verfügen erst dann über eine einwandfreie Methode zur
Beurteilung von Spaltdestillaten für die Schmierölsynthese, wenn es gelingt, dasselbe in die wirklich wirksamen, oben genannten Komponenterzu zerlegen, womit wir
vordringlich beschäftigt sind. Bis dieses Ziel erreicht
ist, kann jeweils nur das Ergebnis einer Versuchspolymerisation über die Eignung eines Spaltdestillates zur
Polymerisation zu Schmierölen Auskunft geben.

Ohne Zweifel erschwert ein Spaltdestillat, das von einem blhaltigen Paraffingatsch stammt und infolgedessen reich an Aromaten und Maphtenen ist, die Analyse. Stehen in Zukunft ölfreie Paraffine zur Verfügung, wird auch das Spaltdestillat frei von Aromaten und Maphtenen sein, da eine Cyklisierung paraffinischer Kohlenwasserstoffe bei der Spaltung praktisch nicht eintritt. In Zukunft wird



es sich also in erster Linie darum handeln, \*, \$, + \$ Olefine eines Spaltdestillates quantitativ zu erfassen.

#### 3. Zusammensetzung der Spaltdestillate:

#### a) erste Betriebsperiode

Das Einfahren der Spaltanlage und die Verwendung von Paraffingatschen verschiedener Herkunft als Ausgangsmaterial brachte es mit sich, dass - wie in dem Bericht über die Inbetriebnahme angegeben - die Arbeitsbedingungen (Drucktemperatur, Durchsatzmenge, Dampfzusatz usw.) oft geändert werden mussten, um das Optimum der Betriebsbedingungen für die Spaltreaktion zu ermitteln. Infolgedessen wurden, wie Anlage 1 zeigt, recht unterschiedliche Krackdestillate erhalten, die zunschst in einzelnen Vorlagen aufgefangen und später vereinigt wurden. (Bezüglich des Einflusses einzelner Arbeitsbedingungen während der Spaltung auf die Qualität der Spaltdestillate, verweisen wir auf die Anlage 7 bis 9 des Berichtes: "Über die Inbetriebnahme der Spaltanlage")

#### b) zweite Botriebsperiode

Bei der sweiten Betriebsperiode wurden täglich Spaltdestillatproben gezogen.

Ihre Zusammensetzung zeigt Anlage 2.

#### 4. Kritik der Kennzahlen:

#### a) Promzahl

Zur Bestimmung ungesättigter Verbindungen mit Hilfe von Brom kommen in erster Linie die Methoden nach Mc.Ilhiney und die Bromid-Bromat-Methode infrage. Bei der ersteren wird das an Aromaten durch Substitution in Bindung gehende Brom bei der Bromzahl in Abzug gebracht, während die Bromid-Bromat-Bromzahl, addiertes und substituiertes Brom zusammenfasst. Bei aromatenfreien Spaltdestillaten mag die Bromid-Bromat-Methode anwendbar sein. Bei unseren aromatenhaltigen Spaltdestillaten jedoch fallen durch das substituierte Brom die Werte viel zu hoch aus, wie



aus der Gegenüberstellung der Anlage 1 hervorgeht.

Je nach dem Aromatengehalt liegen die Werte ausserordentlich weit auseinander, so zeigt z.B. das Spaltdestillat aus Tank 3412 nach der Bromid-Bromat-Methode eine Bromzahl von 105, nach der Mc.Ilhiney-Wethode dagegen nur 85,5.

Da es bei Spaltdestillaten als Ausgangsmaterial für die Polymerisation nicht nur auf den Gehalt an ungesättigten Kohlenwasserstoffen ankommt, sondern daneben der Gehalt an Aromaten, Naftenen und &, // und // Olefinen eine gebende Rolle spielt, die bei unseren Spaltdestillaten sehr hoch sind, lässt (gemäss Zahlentafel 3) sich aus der Eromzahl praktisch keine eindeutige Voraussage über das Verhalten der Spaltdestillate bei der Polymerisation und die Qualität der dabei erhaltenen Schmieröle machen.

Zahlentafel 3

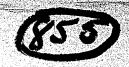
# Zusammenhänge zwischen Bromzahl und Viskositätsindex des Polymerisates

!		<b>9 9 9</b>	altdesti	Hat		Schr	nierol	_!
Spatti Tank	Paraffir gatsch aus	Br.Zahl Mc.Ilh.	Anilin Punkt	Mol.	d <sub>20</sub>	!Aus- !beute		
3412	Spi.Öl	85,5	! 29	! 142	10,796	49,3	<u>85</u>	
3415	Spi.dl	! 82,5	! 31,4	! 143	10,797	! 44,3	! 82	•
: 3416	l.Ma.Öl	1 84,7	1	! 141	10,791	! 46,4	<b>!</b> 81	•
3413	s.Ma.Ül	: 65,9	1 45,5	! 170	10,817	! 47,3	99	i
	s.Ma.Öl		! 42,8	! 169	10,816	!, 46,1	<u>89</u>	!
341	.s.Ma.01	1 84,0	1 33,6	: 148	10,802	! 45,1	92	•

Die unterstrichenen Werte zeigen, dass von unseren Spaltdestillaten sich z.B. ein Produkt mit einer Bromzahl von nur 65,5 zur Polymerisation besser eignet, als ein solches von einer Bromzahl von 85,5.

#### b) Anilinpunkt

Dasselbe gilt, wie obige Zusammenstellung zeigt, vom Anilinpunkt als Messzahl für den Gehalt eines Spaltdestillates an Aromaten.



#### c) Molekular- und spez.Gewicht

Zwischen den Molekular- und spez.Gewichten des zur Spaltung verwendeten Ausgangsmaterials und dem erhaltenen Spaltdestillat besteht nachfolgende lineare Relation:

#### Zahlentafel 4

Paraffin	gatsch	atsch : Spaltdestilla			
Mol.Gew.	<sup>d</sup> 70	Mol.Gew.	1 <sup>d</sup> 20		
Spi.01 323	0,839	142	0,796		
s.Ma.01 499	0,861	-169	10,816		

dis zeigt, dass bei der Spaltung einer Aufteilung des Ursprungs Moleküls in ein Molekül von ungefähr halber Grösse stattfand.

#### d) Siedegrenze

Nach allgemeiner Erfahrung eignen sich rein phruifinigohe Spaltdestillate, die einen Siedebereich bei 300°C aufweisen, am besten zur Polymerisation. Wir haben deshalb auch unsere aromatenreichen Spaltdestillate auf diese Siedegrenze eingestellt. Über die Eignung einzelner Fraktionen, sowie die über 300° siedenden Anteile zur Polymerisation wird weiter unten berichtet.

#### c) Zusammenfassung

crgebnisse, dass Spaltdestillate, die aus ölhaltigen Gatschen gewonnen wurden und infolgedessen C-Atomen in aromatischen oder naphtenischer Bindung nebst vielen bund Volefinen enthalten, nach den üblichen Kennzahlen bezüglich ihrer Eignung zur Schmieröl-Synthese nicht zu beurteilen sind. Die Versuchsergebnisse mit ölärmeren Gatschen lassen jedoch annehmen, dass sich Spaltdestillate aus reinem paraffinischen Ausgangsmaterial in obiger Beziehung wesentlich günstiger verhalten.

Zusammenfassend ergaben sowit unsere obigen Untersuchungse

politicat men went 13 17 pm



#### CVorversuche

#### III. Polymerisation =

#### 1) Zielsetzung:

Wie auf Seite 1 bereits erwähnt, soll in unserer Polymerisations-Anlage zunächst ein öl vom Typ Balik-Papan 500 mit folgender Durchschnittsanalyse aufgebaut werden.

> 0.870 Flammpunkt P.M. 265°C Visk./50°C 15.2 Kinem-Visk. 100°F 217 cst. 210" 20,2 " Sayb.Univ. 100" 994 sec. 210" 97.8 " Visk.Index 111 Farbe Union unter -12° Stockpunkt Conradson Carbon unter 0,50%

Als günstigste Arbeitsbedingungen für die Polymerisation wurde in Balik-Papan ermittelt:

Reaktionstemperatur 60°
Aluminiumchlorid Menge ca. 1,5 %
Reaktionsdauer 5 bis 4 Stunden
Clausbeute ca.60 %
Sludge, Vorlauf und Verlust " 40 %

#### 2) Reaktionsmechanismus der Folymerisation:

Man nimmt allgemein an, dass bei der Polymerisation die langen Ketten durch das stufenweise Wachstum eines aktivierten Moleküls (Mittelpunkt), das jedesmal mit einem neuen Monomer reagiert, gebildet werden. Dieser Vorgang läuft so lange weiter, bis die Kette aus dem einen oder anderen Grunde nicht mehr weiter wächst, bis also eine sogenannte "Intaktivierungsreaktion" eintritt. Es besteht also nach neuesten Theorien neben der Mittelpunktsaktivierung" und dem "Wachstum" noch eine dritte Reaktion, die sogenannte Entaktivierungsreaktion". Der Verlust den



Aktivierungsenergien kann durch Einfluss der Wandung der Apparatur oder eines anderen Moleküls auftreten. Desgleichen können Nebenreaktionen wie Cyklisierung, Isomerisierung, zur Entaktivierung gerechnet werden, auf jeden Fall aber zur Beendigungsreaktion.

Die Kettenbildungsreaktion geht sehr schnell vor sich, so dass unmittelbar nach der Aktivierung eines Moleküls, dieses zum Polymer wächst, dessen Kettenlänge dann durch das Verhältnis zwischen Wachstums- und Entaktivierungsgeschwindigkeit bestimmt wird. Dieses Geschwindigkeitsverhältnis und auch die Kettenlänge ist deshalb für jeden Ausgangsstoff ein festumgrenzter Vorgang, der nur durch die Arbeitsbedingungen beeinflussbar ist.

#### 3) Arbeitsweise:

In Anlehnung an die oben geschilderten Reaktionsvorgänge wurde bei unseren Versuchen gemäss Anlage 3 gearbeitet.

#### 4) Vorversuche (Allgemeines):

Da die Erfahrungen in Balik-Papan auf unsere mangelhaften Spaltdestillate nicht übertragbar waren, haben wir nach obiger Arbeitsweise zur Ermittlung der optimalen Arbeitsbedingungen als Vorversuche den Einfluss von:

- a) Temperatur-und Reaktionsdauer
- b) Aluminiumchloridmenge und Art des Zusatzes
- c) Aktivierung der Polymerisations-Reaktion durch Zusätze
- d) Einfluss der Siedegrenzen des Spaltdestillates

eingehend untersucht. Als Ausgangsmaterial benutzten wir dazu ein möglichst ungünstiges Spaltdestillat mit einer niedrigen Bromzahl von nur 64,5 (aus Tank Nr.6413, Analyse siehe Anlage 1), da die besseren Destillete unter denselben Bedingungen dann bestimmt gute Ergebnisse bringen mussten.



Nachdem so die prinzipiellen Möglichkeiten für die Polymerisation von Spaltdestillaten unseres Typs ermittelt waren, haben wir in eingehenden Versuchen die Spaltdestillate aus den Gatschen verschiedener Herkunft in der selben Weise überprüft und schliesslich ermittelt, unter welchen Bedingungen die vereinigten Spaltdestillate (Sammel-Spaltdestillate) der ersten und zweiten Betriebsperiode im Betrieb zu einem brauchbaren Schmieröl verarbeitet werden können. Dabei wird auch auf eine Kritik der Qualität der erhaltenen Öle, sowie auf deren Raffination und auf die Zersetzung des Sludges näher eingegangen.

Es sei an dieser Stelle vorweggenommen, dass die Erfahrungen im Betrieb gute Übereinstimmung mit den Laboratoriumsergebnissen brachten und zeigen, dass die Ergebnisse im Laboratorium ohne weiteres auf den Betrieb übertragbar sind.

#### a) Einfluss der Temperatur- und Reaktionsdauer.

Neben der Zusammensetzung des Ausgangsmaterials ist in erster Linie die Polymerisationstemperatur für den Reaktionsverlauf und damit auch für die Eigenschaften der erhaltenen Reaktionsprodukte ausschlaggebend. Denn die Kettenlänge wird ja -entsprechend der heutigen Auffassung über den Polymerisationsvorgang - durch das Verhältnis zwischen Wachstums- und Entaktivierungsgeschwindigkeit bestimmt, das von der Temperatur abhängt, d.h. die Kettenlänge nimmt in dem Masse zu, in dem die Polymerisationstemperatur fällt. So bilden sich bei ungefähr 20° mehr oder weniger viskose Bright-Stocks, steigt die Temperatur, dann verändern sich die Geschwindigkeiten der beiden Reaktionen so, dass die Entaktivierung vorherrscht, mit anderen Worten, es bilden sich dünnere Öle. Selbstverständlich ist die Temperatur-Funktion stark abhängig von der Qualität des Spaltdestillates.

Wie nachfolgende Zahlentafel 5 zeigt, folgen unsere Spaltdestillate verschiedenter Qualität obiger Theorie der Temperaturabhängigkeit recht gut. Aluminiumchloridmenge 3 %



Zahlentafel 5  Einfluss der Temperatur auf die Polamerisation.  (AlCl <sub>3</sub> 6% Zusatz je Std.5xl0 gr; 0,3%HCl)									
Versuch Nr.	Temp.	Reaktions- dauer Stunden	! Ausbeute !V.I.!Spaltde! an Rein-! + !stillat! polymeri-! !won Be! sat % ! !triebs						
18	25	24	18	102;} I					
20	<b>!</b> 50	. 24	26	! 106:)					
13	75	. 7,5	41,2	97!) <sub>II</sub>					
751	150-100 -	3	48,5	! 105!)					

So verläuft z.B. die Reaktion mit einem mangelhaften Spaltdestillat der ersten Betriebsperiode bei 25 und 50° so träge, dass man selbst bei langer Reaktionsdauer und Anwendung von MCL nur geringe Ausbeuten erzielt. Erhöht man dagegen die Temperatur auf 75°, erhält man nach 7½ stündiger Reaktion mit 6% Aluminiumchlorid eine Ülausbeute von ca. 41,2 %. Mit dem besseren Krackdestillat der zweiten Versuchsperiode kann man demgegenüber, wie Versuch 151 zeigt, durch allmähliche Steigerung der Temperatur von 50 auf 100° den Reaktionsverlauf, unter Anwendung von nur 3% Aluminiumchlorid, erheblich beschleunigen.

b) Menge und Art der Zugabe des Aluminiumchlorids.

Ebenso wie von der Temperatur ist auch die erforderliche
Aluminiumchloridmenge abhängig von der Qualität des Spaltdestillates. Unsere Spaltdestillate verlangen im Vergleich
zu den Destillaten, wie sie in Balik-Papan aus ölfreien
Paraffineranfielen, zur Polymerisation einen relativ hohen Prozentsatz am Aluminiumchlorid, was zu erwarten war,
weil nach allgemeiner Erkenntnis die in unserem Spaltdestillat reichlich vorhandenen cyklischen Kohlenwasserstoffe unter Sludgebildung viel Aluminiumchlorid verbrauchen.



#### Nachfolgende Zahlentafel zeigt:

17

151

## Zahlentafel 6

26.4

0.8

	Einflu	ass der Aluminia	mchlorid-Menge
Versuch !	Alc1 <sub>3</sub>	Bromzahl des Rohpo- lymerisates	! Ausbeute ! V.I. ! an Reinpo- ! ! lymerisat !
9	9,5	3	! 44 ! +94

26,1

48.5

deutlich den Aluminiumchloridverbrauch in Abhängigkeit von der Qualität des Spaltdestillates. Bei den schlechtesten Spaltdestillaten der ersten Betriebsperiode (Versuch 9,11, und 17) waren mindestens 6 % AlCl<sub>3</sub> erforderlich, während bei dem besseren Spaltdestillat der zweiten Betriebsperiode (Versuch 151) 3 % ausreichten.

Bezüglich des Hinzufügens des Aluminiumchlorids, sind im Betrieb 2 Möglichkeiten vorgesehen.

- 1) Zufügen des in saurem Spaltdestillat aufgeschwemmten Aluminiumchlorids in kleinen Mengen in das vorerwärmte Spaltdestillat. (Einsatzverfahren).
- 2) Zufügen des vorgewärmten Spaltdestillates zu dem im Reaktionsgefäss befindlichen Aluminium-chlorid.(Zusatzverfahren).

Werden alle Bedingungen der Polymerisation konstant gehalten und bei gleicher Menge AlCl<sub>3</sub> nur die Art der Zugabe verändert, so erhalt man (gemäss Zahlentafel 7, Versuch 16) nach dem Zusatzverfahren 2) neben besseren Ausbeuten auch in der Qualität bessere Öle als bei dem Einsatzverfahren 1). Das Zusatzverfahren hat daneben noch den Vorteil, dass man durch die Art der Zugabe den Verlauf der Polymerisation beeinflussen kann.

#### Zahlentafel 7

Vers.		ches Öl!	der Zugabe von Aluminiumchlorid Zugabe des AlCl
3	! 36	! 82 !	Einsatzverfahren
11	! 44,5 !	! 82 ! !	Zusatzverfahren nach je 1 Std. 3 x 16,3 gr.
. 13	41,2	! 97 ! !	Zusatzverfahren nach je 1 Std. 5 x 10g.
14	44,6	! 82 ! ! !	Zusatzverfahren nach je 15 Minuten 20 x 2,5 g.
16	! 47,3 !	! 99 ! ! !	Zusatzverfahren nach je 15 Minuten 20 x 2,5 g in 15 % aromatenfreiem Benzin angeteigt

# c) Zusätze zur Aktivierung der Polymerisation.

Bei völlig trockenem Krackdestillat verläuft die Polymerisationsreaktion äusserst langsam.

#### 1.Wasser

Kleine Mengen Wasser fördern (gemäss Anlage 4) die Reaktionsgeschwindigkeit, da jedoch bei der Anwendung von z.B. 1,5 % Aluminiumchlorid bereits 0,6 % Wasser in dem Krackdestillat genügen, um den Katalysator unwirksam zu machen, liegt der günstigste Wassergehalt ziemlich tief. Laut Amsterdamer Untersuchungen beträgt der höchstmögliche Zusatz ungefähr 10 %1Wassersauf Aluminiumchlorid berechnet. Wahrscheinlich ist der durch den Wasserzusatz aus dem Aluminiumchlorid freigemachte Chlorwasserstoff der Reaktionsbeschleuniger.

#### 2.Chlorwasserstoff

Infolgedessen wirkt Chlorwasserstoff in ähnlicher Weise als Reaktionsbeschleuniger und hat den Vorteil, dass der Sludge dünnflüssiger, homogener und geeigneter zu einer Abtrennung in Zentrifugen anfällt, was für den Betrieb ausserordentlich wichtig ist. Wir haben deshalb stets Salzsäure in einer Menge von 0,3% zugegeben.

`--20-

#### 3) Zusatz von Naphthalin.

Durch Zusatz von Arematen (z.B.Naphthalin) sell insbesondere die Oxydationsfestigkeit der synthetischen öle atarkerhöht werden. Wir haben deshalb versucht, auch bei unseren mangelhaften Spaltdestillaten durch Zugabe von Naphthalin die Qualität der öle zu verbessern. Diese lediglich als Tastversuche anzusehenden Versuche brachten kein positives Ergebnis, was darauf zurückzuführen ist, dass das Einpolymerisieren von Arematen andere Reaktionsbedingungen (höhere Temperaturen) erfordert. Die Untersuchungen konnten in der Verfügbaren kurzen Zeit n icht abgeschlossen werden.

d) Einfluss der AlCl\_-Verteilung auf die Reaktionsdauer. Bringt man einen festen Stoff (AlCl\_3) in einer Flüssig-keit als Kontaktsubstanz in Berührung, spielt naturgemäss dessen Verteilung eine ausschlaggebende Rolle, deren Einfluss wir durch Variiereng der Rührgeschwindigkeit untersuchten. Rührt man mit einer Geschwindigkeit von ca. 400 Touren/min, fällt die Bromzahl eines guten Spaltdestillates (Tank 3413) nach 3 Stunden auf 0 ab. Ermässigt man unter sonst gleichen Versuchsbedingungen die Rührgeschwindigkeit einmal auf 250, das andere Mal auf 120 Touren, betragen die Bromzahlen nach 3 Stunden 25 und 32 und nach 5 Stunden immer noch 16 resp. 26. Der grosse Einfluss der Durchmischung und Verteilung kommt hierdurch klar zum Ausdruck.

Noch besser eignet sich infolgedessen das Einbringen von AlCl3 in Dampfform, worüber getrennt berichtet wird.

#### e) Einfluss der Siedegrenzen

#### 1. Allgemeines.

Die höher siedenden Fraktionen aus rein olefinischen Spaltdestillaten geben selbst bei hoher Polymerisationstemperatur hochviskose üle. Im Gegensatz dazu erhält man aus niedrig siedenden Fraktionen selbst bei niedriger Polymerisationstemperatur nur verhältnismässig dünne Polymerisate. Es besteht also - insbesondere bei höher siedenden Spaltdestillaten - eine sehr enge Beziehung zwischen Flüchtigkeit des Spaltdestillates und der Polymerisationstemperatur, die zur Erzielung einer bestimmten Viskosität erforderlich ist, und die auch in der Ausbeute zum Ausdruck kommt.

Generell geben in einem Polymerisationstemperaturbereich bis 100°C die hochsiedenden Olefine stets bei erhöhter Ausbeute die viskosten, die niedrigsiedenden Olefine dagegen bei geringere Ausbeute nur wenige viskose Öle. In Anlehnung an obige Theorie stieg auch:

2) Bei technischen Spaltdestillaten, z.B.

bei Balik-Papan Spaltdestillaten die Ülausbeute bei Ent-

fernung der höchstsiedenden Anteile (250° resp.280°), insbesondere bei einer Polymerisationstemperatur von 100°,
um etwa 8 Gew.%. Bei einer Polymerisation bei 80° betrug
die Ausbeute Steigerung nur noch 3 % und verschwindet praktisch bei der Polymerisation bei Zimmertemperatur (bei
der Herstellung von Bright Stock). Dieser Vorgang ist darauf zurückzuführen, dass bei einer Polymerisation bei
hoher Temperatur die in dem Balik-Papan Spaltdestillat
enthaltenen cyklischen Anteile in den Sludge, bei der Polymerisation bei niedriger Temperatur (Bright Stock) dagegen
in den Ölanteil eingehen.

Trotzdem ergaben eingehende Untersuchungen, dass es bezüglich der Ölausbeute praktisch unwesentlich ist, ob man die höhersiedenden Anteile (250-300°) abtrennt oder nicht, da bei einer Gemisch-Polymerisation sich die Reaktionsgänge so ausgleichen, dass keine erheblichen Vorteile aus der getrennten Polymerisation einzelner Fraktionen zu erwarten ist.

# 2. Bei Harburger Spaltdestillaten.

Begrenzt man bei unseren Spaltdestillaten das Siede-Ende auf 250, 270 oder 290°, geht - wie Anlage 4 zeigt - der Anilinpunkt zurück, die Bromzahlen der Fraktionen steigen, die der Rückstände fallen, und der Schwefel reichert sich im Rückstand an. Dieses Ergebnis lehrt, dass bei gleicher Bromzahl eines Spaltdestillates die niedrigsiedenden Fraktionen eine desto grössere Bromzahl zeigen, je höher das Siedeende des Benzins liegt, d.h. dass die Bromzahlen von Spaltbenzinen nur bei gleichem Siedebereich miteinander vergleichbar sind.

Die Polymerisation obiger Fraktionen und Rückstände unter üblichen Arbeitsbedingungen ergab recht interessante Resultate. So zeigt die Zusammenstellung der Versuchsergebnisse der Anlage 5, dass neben einer beachtlich kürzeren Po-

lymerisationsgeschwindigkeit (Abfall der Bromzahlen) die Farbe, der Conradsen Test und der Schwefelgehalt der öle aus den absetopten Spaltbenzinen besser liegen als die der Ausgangsmuster. Die über 280° liegenden Anteile des Spaltbenzins verschlechtern also die Qualität der Polymerisate, was die schlechten Conradsen Teste (0,9-1,5), der hohe Schwefelgehalt (0,6) und die schlechte Farbe (-6) der Rückstands-Polymerisate bestätigen. Auch die Stockpunkte der Polymerisate lassen sich durch Abscheiden der höher siedenden Anteile aus den Spaltdestillaten verbessern. (Vers. 34 und 90 sowie 16 und 93 der Anlage 5). Durch Herabsetzung des Siedeendes von 300 auf 250° fällt zwar die Ausbeute an Spaltdestillat. Dieser Rückgang wird jedoch durch die bei der Polymerisation erzielten erhöhten Ausbeuten an Reinpolymerisat ausgeglichen.

Bei der Verwendung von ölhaltigem Paraffin als Ausgangsmaterial ist daher zu empfehlen, das Siedeende des Spaltdestillates auf 280-85° einzustellen.

# IV. Aufarbeitung der Reaktionsprodukto

# 1) Sludge und Sludgeöl.

## a) Allgemeines:

Der Sludge, der bei der Polymerisation von Spaltdestillaten mit AlCl3 entsteht, besteht aus überschüssigem AlCl3, org. AlCl3-Verbindungen und enthält cykl. Stoffe, die größtenteils bereits in dem Spaltdestillat anwesend waren, oder in geringer Mange während der Polymerisation durch Cyklisierung entstehen können. Die Natur des Sludges verändert sich also nicht nur mit der Polymerisationstemperatur und den Eigenschaften des Spaltdestillates (Aromateur und den Eigenschaften des Spaltdestillates (Aromaten, cykl. Olefine, Diolefine) sondern auch mit dem Siedebereich des Spaltdestillates, da niedrig siedende Olefine in erheblichem Masse unter dem Einfluss von AlCl3 zu Naphthenringen cyklisieren.



#### b) Abscheidung:

Bei unseren Labor-Versuchen wurde der Schlamm durch einfaches Dekantieren abgetrennt, was nicht immer nöchsten Ausbeuten und leicht vergleichbaren Ergebnissen führt. Im Betrieb soll eine bessere Abscheidung durch Zentrifugieren erfolgen, was eine geeignete, insbesondere nicht zu zähe Beschaffenheit des Sludges voraussetzt. Wir haben deshalb durch Zusatz von gasförmigem Chlorwasserstoff bei unseren Versuchen stets auf einen dünnflüssigen Sludge hingearbeitet.

Durch Zersetzen mit Kalkmilch lässt sich der abgeschiedene Sludge in sogenanntes Sludge-Öl, Chlorcakium und Aluminiumhydroxyd spalten, das letztere wird abfiltriert und das oben schwimmende Sludgeöl abgetrennt.

c) Sludgeverwertung:

Da<sup>durch</sup>für den Betrieb vorgesehene Abscheidung und Zersetzung mit Kalkmilch keinerlei Schwierigkeiten zu erwarten sind, haben wir Versuche zu einer andersartigen Sludgezersetzung zunächst zurückgestellt und uns insbesondere mit der Verwertungs möglichkeit des Sludges tel quel beschäftigt.

## 1) Vorpolymerisation mit Sludge.

Bei rein olefinischen Spaltdestillaten kann man in beschränktem Umfange das im Sludge noch vorhandene freie AlCl<sub>3</sub> sowie die salzsauren org. Al-Verbindungen zur Vorpolymerisation ver wenden. Wir haben deshalb auch unser Spaltdestillat mit 30% Sludge vorpolymerisiert, danach erfolgte die Zugabe von reinem AlCl<sub>3</sub>. Wie Anlage 6 zeigt, tritt jedoch eine solche Verschlechterung der Polymerisate auf der ganzen Linie ein, dass eine Vorpolymerisation mit Sludge für unsere derzeitigen Spaldestillate nicht empfohlen werden kann.

Interesse halber haben wir auch einmal ein Rohpolymerisat ohn vorherige Abtrennung des Sludges aufgearbeitet, indem wir das gesamte Rohpolymerisat und Sludge mit Kalkmilch in der Wärme neutralisierten, das Unlösliche abfiltrierten und vom Wasser



trennten. Das Rohöl, das sich durch Kontaktraffination mit Erde nicht aufhellen liess, wurde mit 3 % Monohydrat gesäuert (Säuerungsverlust 11%). Die weitere Verarbeitung erfolgte mit 7 % Bleicherde und 1 % Kalk bei 250°. Der Viskositätsindex des Öles ist, wie nachstehende Analyse zeigt, sehr gut, die Zähigkeit hoch, jedoch liegt der Conradson-Test mit 0,61 ungünstig.

#### Zahlentafel 8

#### Analysendaten ohne Abscheidung des Sludges.

Versuch Nr.63 Spaltdestillat aus Tank 3404

Reaktionsdauer 8 Std.

Vorlauf bis 250° bei 760 mm 10,0%

Reinpolymerisat Ausbeute 49%

Reinpolymerisat	Ausbeute 49%	
d 20	0,896	
Farbe Union	44/2	
<b>EP</b>	<b>-</b> 26	
Flpkt o.T.	270	
CKT	0,61	
<b>S</b> •	0,34	
<b>E</b> 20 <sup>0</sup>	137	
E 50°	18	1
E 100°	2,85	
V.I.	94	
M	3,45	
WP	204	

Wenn die obigen Versuchsergebnisse auch nicht befriedigen, sollen sie später mit guten Spaltdestillaten wiederholt und ausgebaut werden, da man annehmen kann, dass sich gute Spaltdestillate und der dabei anfallende, an cykl. Verbindungen ärmere Sludge, günstiger verhalten.

#### 2) Verwendung des Sludges als Spaltkatalysator.

Wir haben weiterhin versucht, den Sludge als Spaltkatalysator für die bei der Spaltung von festem Paraffin anfallenden Rück-



stände einzusetzen, um dadurch die bei der Synthese anfallenden beiden Rückstände in Kombination nutzbringend zu verwerten. Über diese Versuchsergebnisse, die zu guten Benzin- und Dieselölen führten, wird getrennt berichtet.

#### 3) Sludgeöl.

Wie bereits erwähnt, enthält das Sludgeöl neben den bereit im Spaltdestillat vorhandenen cykl. Verbindungen auch noch solche, die bei der Polymerisation neu gebildet werden. Die Untersuchungen dieses Reaktionsproduktes sind noch nicht abgeschlossen.

# 2) Raffination und Konzentration des Rohpolymerisates. a) Allgemeines:

Das nach Abtrennen dez Sludges verbleibende Rohpolymerisat enthält neben viskosem Öl, noch geringe Mengen nicht
umgesetzten oder nur zu benzin- und gasölarigen Kohlenwasserstoffen polymerisierte Spaltdestillat und Aluminiumchlorid enthaltende Komplex-Verbindungen, so dass das
Rohpolymerisat sauer reagiert. Infolgedessen muss das
Rohpolymerisat konzentriert, neutralisiert und zur Erzielung und Stabilisation einer hellen Farbe geerdet werden. Eine Behandlung mit Schwefelsäure ist wegen der grossen Empfindlich eit der synth. Öle nicht möglich.

Im Betrieb ist eine Neutralisation mit trockenem Kalk im Gemisch mit ca.4% Bleicherde vorgesehen. Die Behandlung mit diesem Gemisch emblgt bei 250° bei Gegenwart von Dampr da es sich gezeigt hat, dass erst in diesem Temperaturbereich eine Umsetzung der sauren Komplexe erfolgt und neutrale öle erhalten werden. Dabei werden gleichzeitig im Polymerisat noch enthaltene bis 250° siedende Anteile (Vorlauf I)über deren Zusammensetzung Anlage 7 Auskunft gibt, abgetrennt.



Wir haben alle Versuche ohne Schwierigkeit in Anlehnung andas für den Betrieb vorgesehene Verfahren aufgearbeitet, haben jedoch auch versucht, die Neutralisation mit anderen Neutralisationsmitteln und Raffination bei niedriger Temperatur durchzuführen. Über diese, für die Inbetriebnahme der Polymerisationsanlage nicht akuten Versuche wird getrennt berichtet.

## b) Neutralisation des sauren Rohpolymerisates und seine Lagerung.

Im Betrieb ist vorgesehen, das chargenweise aus der Polymerisation kommende Rohpolymerisat kontinuierlich zu raffinieren. Von einer Zwischenlagerung als Puffer für die beiden Betriebsphasen wurde wegen des sauren Charakters des Polymerisates abgesehen. Da es sich beim Anfahren des Betriebes gezeigt hat, dass zum Ausgleich etwa bei den einzelnen Arbeitsphasen auftretenden Schwierigkeiten eine Zwischenlagerung des Rohpolymerisates, wenn auch nur in beschränktem Ausmasse, unbedingt erforderlich ist, haben wir versucht, das Rohpolymerisat mit verschiedenen Neutralisationsmitteln zu neutralisieren und nach mehrwöchentlicher Lagerung bei Gegenwart von Eisen zu raffinieren und zu konzentrieren.

Am besten hat sich für unsere derzeitigen Spaltdestillate Kalk erwiesen, der ohne Qualitätsverschlechterung lange Lagerzeiten zulässt. Wässerige Lagen oder Ammoniak als Neutralisationsmittel führten zu dunklen Endprodukten. Wir empfehlen deshalb für den Betrieb dei Lagerung des Rohpolymerisates eine Kalkvorbehandlung bis zur Neutralität.

c) Wiedergewinnung der Öle der gebrauchten Bleicherde.

Das nach der Raffination anfallende Gemich gebrauchter

Bleicherde und Kalk enthält noch ca. 30-40% anhaftender

Öle. Wir haben versucht, diese Öle durch Extraktion mit



Benzin - wie sie für die gebrauchte Erde der übrigen öle vorgesehen ist - wiederzugewinnen, und festgestellt, dass dies ohne weiteres möglich ist. Der chlorhaltige Sludge wird - ebenso wie die Säureharze dei der Schwefelsäureraffination - von dem Benzin nicht herausgelöst. Allerdings ist die vorgesehene gemeinsame Extraktion mit den gebrauchten Erden nomaler öle nur zu empfehlen, wenn von einer nachträglichen Behandlung der Extraktöle mit Schwefelsäure abgesehen wird, was ja auch das Endziel für die Aufarbeitung natürlicher Erde-Extraktöle sein soll. Über die Voraussetzungen einer Regenerierung der ölfreien Erde zu ihrer ursprünglichen Aktivität wird getrennt berichtet.

#### d) Konzentration

Das nach der Raffination anfallende Reinpolymerisat muss durch Konzentration im Hochvakuum noch auf einwandfreie Viskosität gebracht werden. Entgegen dem Verhalten natürlicher Erdöle steigen die Flammpunkte synthetischer öle bei der Konzentration infolge der Anwesenheit vieler hochmolekularer Bestandteile sehr schnell, so dass nur relativ geringe Mengen absetoppt werden müssen. Irgendwelche Schwierigkeiten sind bei dieser Operation nicht zu erwarten. Eine Durchschnittsanalyse des abgetoppten Produktes (zweiter Vorlauf) aus Versuch 1-50 enthalt Anlage 7.

#### V. Das Reinpolymerisat

Das Reinpolymerisat hat, wie die in Anlage 8 zusammengestellten Analysendaten der Syntheseöle aus verschiedenen Spaltdestillaten zeigen, vorwiegend paraffinischen Charakter. Das Verhältnis von Viskosität zu Mol.-Gewicht, Dichte und Viskositätsindex zeigt nachstehende Zusammenstellung:



Zahlentafel 9 Übersicht über Yiskosität, Mol.-Gewicht, Dichte und V.I. synthetischer Öle

Tank-No.	D 20	! Viskosita ! Index	its- : c.	st.100	Mol.Ge	w •
3413	: 0,890	! 99	1	121	! 480	
3415	! 0,891	! 82		176	! <b>50</b> 0	
3412	! 0,844	1 85		219	503	
3414	1-0,891	1 89	!	167	! 505	-1
3416	1 0,885	! 91		180	525	e de s
3404	! 0,888	! 94	1	212	548	
3411	! 0,895	92	i	260	1 549	

Die Zusammenstellung zeigt, dass die Analysenwerte je nach Art des angewandten Spaltdestillates zwar etwas schwanken, dass jedoch im Mittel ein Viskositätsindex von > .90 und ein Mol.-Gew. von ca. 500 aus allen Spaltdestillaten erreichbar ist. Untersuchungen auf die elektr. Eigenschaften geben für die synth. Öle ausgezeichnete Werte, die weit über denen liegen, die man mit natürliehen Schmierölen erreicht.

Alle Resultate sind mit Rücksicht auf das mangelhafte Spaltdestillat als befriedigend anzusehen.

# D. Polymerisation der vorhandenen Spaltdestillate.1) erste Betriebsperiode:

Nachdem durch obige Vorversuche das Verhalten und die Eigenschaften der Harburger Spaltdestillate prinzipiell studiert und aufgrund der Erkenntnisse die optimalen Arbeitsbedingungen für die Polymerisation festgelegt waren haben wir die im Betrieb getrennt lagernden Spaltdestillate aus den verschiedenen Ausgangsstoffen (Gatsche einzelner Fraktionen) unter einheitlichen Arbeitsbedingungen polymerisiert. Wir hofften durch den Vergleich der Versuchsergebnisse ermitteln zu können, ob die einzelnen palt



Destillate zu qualitativ untereinander wesentlich verschiedenen Reinpolymerisaten führt.

Wie die Gegenüberstellung der Anlage 9 zeigt, verhielten sich die einzelnen Spaltdestillate untereinander - abgesehen von Schwankungen in einzelnen analytischen Spezifikationen - so ähnlich, dass sich keine Rückschlüsse über die bessere Eignung des einen oder anderen Ausgangsmaterials ziehen lassen.

Ganz davon abgesehen, dass es sich um Spaltdestillate handelt, die vom Einfahren einer Neu-Anlage stammen und infolgedessen mit allen sich daraus ergebenden Unsicherheiten belastet sind, ist es auch nach dem im vorhergehenden Kapitel Gesagten ausserordentlich schwierig, Spaltdestillate aus ölhaltigen Ausgangsstoffen - insbesondere wenn deren Ölgehalt wie bei unserem Ausgangsmaterial auch noch stark schwankt - bezüglich ihres Verhaltens bei der Synthese miteinander zu vergleichen.

Wir wollen deshalb auch darauf verzichten, die einzelnen Ergebnisse vergleichend zu diskutieren. Da nach obigem Befund auch bei der Betriebspolymerisation keine Ergebnisse zu erwarten waren, die eine getrennte Lagerung und Aufarbeitung des aus einzelnen Paraffinsorten stammenden Spaltdestillates rechtfertigen, wurden die Spaltdestillate der ersten Betriebsperiode für die spätere Betriebs-Polymerisation (Tank 3415) vereinigt, und wir begnügen uns mit der Feststellung, dass man aus dem Sammel-Spaltdestillat mit 6 % AlCl<sub>3</sub> bei einer Reaktionstemperatur von 75° ein Öl von einer Viskosität von ca. 10-12 E°/50 und einem Viskositäts-Index von ca. 100 wird herstellen können. (Versuch13 der Anlage9).

Solange nur ein stark ölhaltiges Paraffin als Ausgangsmaterial für die Spaltanlage zur Verfügung steht, erscheint



es nach den obigen Ausführungen von der Seite der Polymerisation gesehen - nicht erforderlich, die einzelnen Paraffingatsche getrännt zu verarbeiten. Allerdings neigen jedoch die Gatsche aus hochsiedenden Destillaten infolge der erforderlichen hohen Verdampfungstemperatur bei der Spaltung so stark zur Koksbildung, dass es von der Spaltungs-Seite aus gesehen empfohlen werden muss, ölhaltige Gatsche von z.B. Cylinderölen getrennt zu behandeln, oder vielleicht überhaupt nicht zur Spaltung heranzuziehen.

#### 2. Betriebsperiode.

Wesentlich günstiger verhielten sich die Spaltdestillate der zweiten Betriebsperiode, wofür vornehmlich Paraffin-Gatsch aus Spi.Öl als Ausgangsmaterial eingesetzt wurde, und zwar in geringer Menge ein Gatsch mit einem Ölgehalt von 30% (Spaltdestillat Tank 3413) und im übrigen ein Gatsch mit einem Ölgehalt von ca.60% (Spaltdestillat Tank 3416).

Wie die Zusammenstellung der Anlage 10 zeigt, lassen sich alle Spaltdestillate der zweiten Betriebsperiode mit 3% AlCl3 (gegenüber 6% für die Spaltdestillate der ersten Betriebsperiode) polymerisieren. Die Spaltung selbst der stark ölhaltigen Gatsche verlief also bei der zweiten Betriebsperiode wesentlich günstiger, was neben der besseren und gleichmässigeren Temperaturführung während der Spaltung wohl auch die durch Druckerhöhung erzielte höhere Verweilzeit des Paraffindampfes in der Spaltzone zurückzuführen ist. (siehe Bericht über die Inbetriebnahme der Spaltapparatur). Auch waren alle anderen beim Einfahren der Apparatur während der ersten Betriebsperiode aufgetretenen Schwankungen bereits mehr ausgeglichen, und der Endsiedepunkt der Destillate niedriger. Die Spaltbedingungen spielen also für die Qualität eines Spaltdestillates eine ausschlaggebende Kolle:

Augenfällig ist das wesentlich günstigere Verhalten der Spaltdestillate aus Paraffingatsch mit nur 30% Ölgehalt (Vers. 11/102 der Anlage 10), gegenüber denen mit einem Ölgehalt von ca.60%. (Vers. 120-140). Die Polymerisation der Spaltprodukte aus ölarmen Gatschen ergab Polymerisate mit einem wesentlich besseren Viskositätsindex (i.M. 100 gegenüber i.M.92), niedrigerem spez.Gew., besserem Stockpunkt, Conradson Test, Farbe und Schwefelgehalt bei geringerer Reaktionsdauer (Abfall d. Bromzahlen Spalte 6 u.7 der Anlage 10). Auf der ganzen Linie macht sich also der günstigere Einfluss des geringeren Ölgehaltes bemerkbar. Interessant ist auch:

- 1) die Tatsache, dass man durch Zusatz von mehr AlCl<sub>3</sub> (6% Vers.102) die Polymerisation nicht begünstigen kann, (gegenüber 3% Vers.111), d.h.also, dass zu dem Polymerisationsablauf jeweils eine scharf umgrenzte AlCl<sub>3</sub> Menge gehört.
- 2) dass man aus den bereits erwahnten Gründen, aus den praktisch gleichen analytischen Kennzahlen der Spaltdestillat-Analyse der ersten und zweiten Betriebsperiode keinerlei Anhaltspunkte für das günstige Verhalten der letzteren bei der Polymerisation herleiten kann.

#### 3) Anwendung der Reaktionstemperatur.

Schliesslich haben wir noch versucht, durch allmähliche Steigerung der Reaktionstemperatur die Polymerisation zu beeinflussen, da insbesondere die Spaltdestillate der zweiten Betriebsperiode in dieser Richtung eine günstige Tendenz zeigten.

Wie die Zusemmenstellung der Anlage 11 zeigt, lässt sich bei allen Spaltdestillaten die Reaktionsdauer abkürzen, wenn man die Temperatur während der Polymerisation langsam bis auf 100° ansteigen lässt. Ein Temperaturanstieg über 100° drückt den Viskositätsindex des Reinpolymerisate wesentlich herab, was nach der Theorie des Polymerisations vorganges (Beschleunigung der "Entaktivierung" mit Ehöhung der Temperatur) auch zu erwarten war. Auch steigen die Conradsen-Teste der öle stark an. (Vers.130, 131 u. 153).

#### E. Arbeitsweise für die Betriebspolymerisation.

Zusammenfassend schlagen wir für die Inbetriebnahme der Polymerisationsanlage für die einzelnen Spaltdestillate folgende Arbeitsbedingung vor:

Das Sammel-Spaltdestillat der ersten Betriebsperiode ist unter allmählichem Zusatz von 6% Aluminiumchlorid, angeteigt in Röhpolymerisat, bei 75° innerhalb 7-10 Stunden zu polymerisieren. Das Sammeldestillat der zweiten Betriebsperiode erfolgt in gleicher Weise unter Anwendung von nur 3% Alumintumchlorid. Nach Abseparieren des Sludges erfolgt Neutralisation des Rohpolymerisates mit ca. 1% Kalk und Kontakt-Raffination mit 4 % Erde. Ein Zusatz von gasförmigem HCl soll nur erfolgen, wenn sich beim Separieren des Sludges herausstellt, dass er dünnflüssiger anfallen muss.

Die Zersetzung des Sludges erfolgt mit Kalkmilch, (Kalkmenge berechnet auf die angewandte AlCl3-Menge). Das abgeschiedene Sludge-Öl wird zunächst gesammelt. Zeigt sich eine Lagerung des Rohpolymerisates vor dem Einsatz in die Raffination erforderlich, ist dasselbe zuvor mit trockenem Kalk (ca.1%) zu neutralisieren. Der Kalk kann vor der Lagerung durch Filtration abgetrennt oder während der Lagerung durch Umpumpen in Suspension gehalten werden. Die Kontaktraffination erfolgt bei ca.250° unter Zusatz von reichlich Dampf. Das Reinpolymerisat wird im Hochvakuum auf Flammpunkt und Viskosität konzentriert.

Analysen der Spalt-Destillate

	Cyl.Öl	s.Ma.Jl	s.Spi.Öl	s.Ma.04	s.Ma.Öl	Spi.01  1	.Ma.Öl
Tank Nr.	3404	3411	3412	3413	3414	3415	3416
d 15 Bromzahl	0,799	0,802	0,796	0,817	0,816	0,797	0,797
Bromid-Bromat Mc.Ilheney	96,6 83,5	98,5 84	105,8	72,5 65,9	79,1 65,5	103,7 82,5	101,1
Anilinpunkt	37,4	33,6	29,0	45,5	42,3	31,4	
Siedebeginn	55°	51°	55 <sup>0</sup>	64°	65 <sup>0</sup>	60°	60°
- bis 40°		- 7					
# 60°		2					
% " 80°	4	6	5	3	2	4	- 4
" 100°	11 -	14	11	9	7	12	12
" 120°	17	22	18	13	12	18	21
" 140°	23	28	21	18	18	24	28
" 150°	26	32	26	21	21	28	31
" 175°	34	39	41	27	27	37	39
" 200°	41	48	51	35	34	47	51
" 225°	51	56	61	41	41	58	61
" 250 <sup>0</sup>	61	68	71	49	50	72	75
" 275°	71	78	87	56	61	89	89
" 300°	83	89	94	67	75	98	97
Siedeende	328°	3330	317°	360°	353°	301°	302°
5 %	97	99	98	98	99	99	99
Rickstand %	2	0,5	1,5	1,8	0,6	0,6	0,5
Verlust %	. 1	0,5	0,5	0,2	0,4	0,4	0,5
			•		1		a egiline Series

A.S.T.M. Destillat

#### Laboratoriums-Polymerisation

#### Anlage 3

In einem 2 lt Rundkolben mit dreifachem Tubus werden 800 g Spaltdestillat eingebracht. Der mittlere Tubus dient zur Einführung eines Rührwerkes, die beiden seitlichen Tubusse zur Einführung von Einleitungsrehren für Salzsäure, resp. Aluminiumchlorid. Die gewünschte Temperatur wird während der Reaktion durch ein Wasserbad eingestellt. Der Verlauf der Polymerisation wird durch Bromzahlbestimmungen laufend kontrolliert. Dazu müssen die jeweils gezogenen Proben des Rohpolymerisates durch Behandlung mit Kalk und Erde bei Zimmertemperatur von den letzten Spuren suspendierter Aluminiumsalze befreit werden.

Ist eine Bromzahl 2 erreicht, wird nach Absitzen über Nacht das Rohpolymerisat (obere Schicht) vom Sludge (untere Schicht) dekantiert. Letzterer wird gewogen und das dekentierte öl unter Zugabe von Kalk und Erde im Stickstoffstrom bis 250° bei gewöhnlichem Druck abgetoppt. (Vorlauf 1). (Es sei hier bemerkt, dass wir aus bequenlichkeitsgründen mit Stickstoff arbeiteten. Parallelversuche mit Wasserdampf haben ergeben, dass man auf beide Arten chlorfreie öle erhält.) Nach dem Abtoppen filtriert man den Rückstand vom Kalkerdegemisch ab und destilliert das Filtrat im Vacuum bei 15 mm bis 250° (Vorlauf 2). Als Rückstand verbleibt das als synthetisches öl bezeichnete Reinpolymerisat.

# Anlage 4

3,70

2,32

92

3,55

2,05

90 !

3,55

2,06 !

# Einfluss von Wasser auf die Polymerisation (Angewandt Spaltdestillat aus Tank Nr.3404)

	!Versuch ! Nr.81	! Versuch ! Nr.82	Versuch ! Nr.83 !
HCL-Zusatz			
Wasser-Zusatz	! 0,5	1 1	1 1.5
Reaktionsdauer Std.	! 9	1 9	9
Bromzahl d.Rohpolymerisat	3! 4,1	1 7,0	! 8,5 !
Dekant.Sludge %	1 21,6	1 21,7	! 17,8 !
Vorlauf bis 250°C			
bei 760 mm %	! 11,3	! 14,4	1 18,0 !
bei 15 mm %	! 19,1	! 20,1	! 24,7
Reinpolymerisat berechnet auf Spaltdest.	! 46,9 !.	! 46,4	! 42 !
d <sub>20</sub>	1 0,889	! 0,889	10,895
NZ	! <0,05	! <0,05	! <0,05 !
Farbe Union	! 342	1 342	1 -4 !
<b>B.P.</b>	! -22	! -20	1 -20
Flp.o.T.	1 222	222	! 220
CKT %	! 0,44	! 0,43	! 0,58
S %	! 0,56		1 0,96
	. 78	! 72	1 77
<b>E</b> 20	1 12,1	! 11,4	! 11,2
E 50	2,28	and the original Equation (	! 2,14
Eloo	1 90	! 92	! 79

V.I.

W.P.

m

\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \		1	. • .	•		2	Polymerisation der Spaltus Hilat-Fraktionen und der	rffon de	Soatt	Stila	Frakti	men und		Ricks tands				
Vers. ! Tark! Fraktion	Peaktions Garefins	E Note of	- S	Nortanto Bis Carlo		Brimol.	R	N.Z. I I	Marian Parameter		Pickt.	3.			<b></b>	- - - -		<u>.</u>
-		• [					1	, y		8	1	35 8	1				3,35	2,23
34 - Cossat	닭	0	 RI			کو : در ا	▼ .		, <u>c</u>	\$ A							S, E	2,18
2002.4	1	0,1	S S S			က် ကို (	7			5 &			23 62			<b>\$</b>	8. 8.	2,21
345	<b>-</b>	; c;	್ಲ ನ (	ر الارد الارد	2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	+ 65 1 64			12:	i i	127	2,0	0,2%	11,2	2 2,33	4	E,	2,18
2,087.4 S	_	<b>*</b>	Q.		. :	2				#	1	٠.	0.2		1		ເນ	2,08
	=	(3)	28,3		.* -		3		71.0	3 5	7						بر الآ	2,12
30 30 30 30 30 30 30 30 30 30 30 30 30 3	(Pen	<b>~</b>	4, 6 18, 6		16.0 0.0 0.0	ξ, 2, 2, 2, 2, 2, 2, 2, 2, 2, 2, 2, 2, 2, 2	နိုင် ရှိနှင့် (၁)	1.	, C	<b>8</b>	   [2]	91,0	ยเว็	14,5	2, 2, 8	88	ر ا ا	
S.	<b>~</b> 1	co o	न् : क्रं			4:30 55.4	88		7 12	85							유 m	7077
J.082°9	r <del></del>	9	3°	- 1	Ì	100			5	2	1			1	[ ]	1	3,37	2,33
1	712	es es	26,5		7,	ائة الأراد		. #	2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	7 %	£			27	12,3 2,28	<b>5</b>	EF.	6. 6
•	•	0	3,7		11.0	7,04			١. ٢٤	3 8	8						es.	5.50
94 343 b.270°C	-	9	ल जु	;; ;;;	£ 4	ii oʻr			27.12	, F	ä	8,0	Z,				ति	-
	<b></b>	<b>.</b>	7 5	o.	3	6				4	2		1	1	8	1	3.39	1,97
	*	O	36,2			્ર લું લ	3	. •	2 2	3 4	18		(A)	23	D. 2.12	16	EF.	F. 6
97 3413 u.ZTU.C	r- r clost	با چ دی ج	4°	no no Maria	2,0	ક્ક વ્યું <del>છ</del>			, rb	7	ä	1,45		3.13		. 1	ਜ਼ <sub>਼</sub> !	2,74
		3	707	- 5				-			-					=		
					- 4.5 			Destil	Des Hillation von		C!	<b>ლ1</b>						
1		0	12 C E	ب بد بد	Destillat His	٠.٠	Aust	e u ta	``	0 9 S t			٠Į.	1 0 4 1	  			
7	2 2 2	3 31	-	8-7		· ,	-0	· 图	stand!	 		. •7•La			·			
					d		8			1	77.0		830	53,2				
12.0	. , :						73 to	# <b>F</b>			9	S.	100	28.0				
36	. 33°C	e e	3,0	<b>.</b>	2 S		5,22	~ ~	24,1	0,773	32,6		286	<b>%</b>	<u></u>			
					, 280°		2	ii:	I.		₹. 81		0.80	61. 64.	<del>در</del> .			
			o I	ų,			49.6	i <b>4</b> 4			31,8	5	928.0	12°	ان ا			
22.5	7 7 7		2	3	, S		당	<b>(*)</b>	ម្រ		O. F.		6	₹*	3			
			•	,	SEC.		<b>3</b>	w			23,4	65	9 8	88 °				
345	E.O	28,0	27	83	3°CZ/		3.0		-1 C	# C	ر الارا الارا	8 X	ည္က ကို င	₽ (3)	4.0			
				٠.	SE SE		8 8				3190	5	3	****	•			
				-		-												

# Anlage 6

							-1	11100	toun
7	Dolarmon	ication	von Spa.	ltdesti	llaten	mit u	·oune	IMDG	n w Cit
	LOTAMET.	TOCATOR	A OTT. Pho.						
٠									
į.	医结肠管 医动物性支持直接		v o	n Sludg	· e				

(angewandt: ohne Sludge 6 % AlCl<sub>3</sub>, mit 30%Sludge 4% AlCl<sub>3</sub>)

	Tan	k 3	404	!	Ta	nk	3411	
	mit Sludge	! ch	re Slude	e i mi	it Sludg	o!c	in≥Sludge	
Vers.Nr.	50	•	34	•	72	!	28	
Reaktionsdauer in Std.!	8	!	11		7	•	10	
Bromzahl d.Rohpol.	1,8	!	0		4,9	1	0	
Dekant.Sludge %	26,0	1	28,3	•	36,8	!	28,4	
Vorlauf bis 250°C !	6,3	•	10,9	!	10,6	!	9,7	
mm 15 %	16,2	•	14,1		19,8	!	13,2	
Reinpol.% berechnet auf Crackdest.	! ! 32,9	!	44	!	46,0	!	45,1	
D <sub>20</sub>	0,891	1	0,888		0,894	1	0,894	
NZ	! <0,05	!	-0,05	!	<0,05	!	<0,05	10-
Union	! -31/2	!	-372	•	+342	•	-3₹2	
E.P.	<u>.</u> -15	!	<del>v</del> 15	•	-25	!	-30	
Flpkt.o.T.	220	ţ	220	!	215	!	223	
CKT %	! 0,40	·	0,42	!	0,44	• }	0,44	
S %	! 0,24	Į.	0,20	!	0,30	!	0,22	. "
E <sub>20</sub>	93	•	95	_;	68	!	125	
1150	! 13,3	!	14,1	!	10,5	1	16,8	
E <sub>100</sub>	1 2,36	!	2,5	!	2,12	!	2,7	
V.I.	! 88	. <b>!</b> ·	94	9	86	(	92	
$\mathbf{m}$	! 3,55	!	3,5	!	3,60		1 3,5	٠
W.P.	1 2,10	!	201	1	2,10	).	! 209	

**Versuch** 

	•		Ringaralyse	Ringaral yen von synthetischen Olen (nach Zaternann)	chen Oten (nach	sater and	
<u> </u>	Reinpol.28 !	Rainpol. 29 Tank 3412	! Reimol. 16 ! Tark 3413	i Reimpol. 30 i Tank 3/1/	! Reinpol 31 ! Tank 3415	! Reimpol. 32 ! Tank 3/15	
8	0,830		0,887	9023°0	0,8912	0,8848	
₹75 <b>7</b> 75	1,300	1,200	1,398	1,4889	1, 391	1,19/3	1,07
ध	23. 23.	28,2	ଞ୍ଚିତ	& &	67.5	0.50	8
\$		303	<b>6</b>	302	8	225	***
O C	92260	822.0	0,3295	33265	0,3285	0,3292	0,3298
<b>5</b> )	83	<b>83</b>	83	88	83	5	<b>5.</b>
	æ	8	ŧς	ß	75	ক	<b>8</b>
C in Archaelan 14,9	e. #	13,3	* <b>0</b>		17,2	, 5°21	<b>3</b>
% C . Naphthan. 14,1	4,1	24.2	9.	<b>13</b> ,0	<b>2</b>	<b>1</b> 2	2
	ge Faraff. 71,0	62,5	1.8	7,4	of R	73,4	<b>*</b>

#### Polymerisationen der Spaltdestillate der ersten Betriebsperiode.

Tank Nr. 3413 !3404 !3411! 3412 !3414 !3415 !3416 !3415 !

Versuch Nr. ! 16 ! 34 ! 28 ! 29 ! 30 ! 31 ! 44 ! 158 !

Ausgangsmat. !s.Ma.!Cyl. !s.Ma.!s.Spi!s.Ma.:Spi. !l.Ma.!Sammel

Dest.

Reaktionsd.Std 742! 11 ! 10 ! 10 ! 10 ! 10 !

Rohpol. | 3,6 | 0 | 5,0 | 0 | 3,2 | 0 | 0 | 0 |

Dekant.Sludge % 26,5 | 28,3 | 28,4 | 26,9 | 23,6 | 29,4 | 32,0 | 21

Vorlauf b 250 0

D<sub>20</sub> !0,889!0,888!0,895!0,893!0,890!0,891!0,884!0,892!
N.Z. !<0,05!<0,05!<0,05!<0,05!<0,05!<0,05!<0,05!<0,05!<
Union ! 3\frac{3}{2}! - 3\frac{3}{2}! + 3! - 3\frac{3}{2}! + 2\frac{1}{2}! - 3\frac{1}{2}!

E.P. ! -5 ! -15 ! -30 i -34 ! -7 ! -38 ! -37 ! -15 ! Flpkt.o.T. ! 216 : 220 ! 223 ! 217 ! 226 ! 221 ! 228 ! 213 : CKT % -! 0,34! 0,42! 0,44! 0,37! 0,40: 0,36: 0,35! 0,55!

E<sub>50</sub>
| 18,6 ! 14,1! 16,8! 14,2! 11,0! 11,7! 12,4! 10,8!
| 1,98! 2,47! 2,65! 2,37! 2,14! 2,18: 2,28! 2,16!
| 1,98! 2,47! 92! 85! 89-! 82! 91! 98:
| 1,99! 94! 92! 85! 89-! 82! 91! 98:

m ! 3,5 ! 3,5! 3,60! 3,60! 3,65! 3,55! 3,50! W.P. ! 1.97! 2,01! 2,09! 2,22! 2,12! 2,23! 2,08: 1,96!

(Analyse der Spaltdestillate Anlage 1)

	Vorlant bis   Ausbeurs   D.20   N.Z.   Union   E.P.   Fipt.   CAT   S S   E.20   E.20   E.10   V.1   m   m   2.20 C in \$   a.Rein-
	B
1400 - 100 1400 - 100	3
t Sairt	8
	₩ 
	B
	ล
	LLI 
	Prot.
쓁	
De la	
riebs	2 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3
Bet	330 LA.
seite 3e 23	7
anla	R
s age	<u> </u>
atom till:	さき 音
ittless	da a se
\$ E	
3 8 3	f bis
isation der Spaltdestillatproben der zweiten Betriebsperfode (Analyse der Spaltdestillate s.Anlage 2)	Vorlant bis insubenta 230°C in \$ ia.Rein- 760 moi 15 mm i polym. i is\$
isati (,	302
[Mag	ier- udga
21	TE ST TO
	Hores Std.
	* 6 %
	_ H
	of safe
	in_St 1.34
t	5.3 m
200	5 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4
	-16 54

oast.

Ç.

**的现在形式的现在分词的** 

\*\*\*\*\*\*\*\*\*\*\*\*

င္- လီထိုလိုလိုလိုလိုလိုလိုင္း လီ ငြာ လု ဝီထယ္လ်က္လိုလိုလိုလိုင္း လိုင္း လိုင္း

23,28 23,55 25,27 25,53 25,75 25,53 25,54

**ទីស្រស្សស្រស្សស្រុ** 

or orsten (Tank 3415) und zweiten Betriebsperiode (Tk.3413 u. 3416)	rlaufbians-! D ZOIN.Z.: Union! E. P! FID! CKT! 18%: E20! E50! E100! V. I! m ! Wr.
3	<b></b>
	臣
F. 3415 u. 3	
20 20	H,
4	<b>&gt;</b>
1 10	8
벍	Diameter 1
<u> </u>	<u>S</u>
ଡ଼	<u> </u>
-51	<u>စ္</u> က
် ခြ	Ä
38	86
်	E-1
اد	P. P.
89	CL Ed
c	E 0
t te	<b>-</b>
ei.	
Z	Z 0
್ರ	100
ផ្អ	Un
	clauf bi Aus-! D 20:N.Z. !Union! E. P! Flp! CKT ! S%! E20
۲. 3	
34	2
اعد	2
9	A
5	<b>69.</b> ~
2	12.4
4.7	£ 0
Ş. C	9
- · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	20.00
4	TP.
<del>ر</del> ة 0	5 5 43
	1 5
, t.	O A
4	7 70 0
(	zahl m.Stdille-
4	, s
	G 4
	resispatices remzahl n.St
	9 E
	a H
1.6	N K
•	비디
1 .	A
•	징
	ation der S Re- :AlClz
	3
andre s	ri x
	真江
	심절
	Polymeri E:Reaktions
	T'S
	-iTsn
	H
	78

```
polymi
          Rein
    tier Ken
                  151ud
           ter
akt. Izusafzi
  | Stor dan = 1 %
```

```
121,0112,5113,9148,110,89210,051-572 1-15121310,5510,55165110,812,1619813,511,96
erste Betriebsperiche
                                                117,0113,51
```

115,3145118,1147,910,8944 " 1-3 1-14121210511053160110212,1319713,511,95

118,810,810,0146,510,0931 " 1+5\*2 1-1212151Q-01Q241501 9,712,061 9013,612,07 

115,4! 8,614,9 !154!146!15,0:47,8!0,873!9,05!+2%2 :-36!217!0,20!0,6!39!7,5!1,92!106!3,5!1,83

- 111,21106115,6148,510,873! " i+2

0 ! - ! - !15,212,4!14,9!63,1!0,879! " 110,61 8,914,2 1170113,8116,8144,010,8831 "

0,8! - 1

151 13413159×300 131

115 134131 75

180 13413150<sub>51</sub>0011)

116 134161

154 : 3415140-100 ; E) 153 134151752300:E)

33

158 :34151

342 !-0 ! -!- !16,812,213,4147,010,885! "

150 1341615prh00133

: 34161565100 133

1-381221:0,20:0,12:36:7,1:1,87:105:3,5:1,83

:+21/2 !-38122110341016180112,512,521 9513,512,00

- 116212,1.16,4:60,310,8891 "(1+21/2 1-38122110,4410,8810413512,301 8215,612,18

C) 1

1-58122314281415165110,312,081 9013,612,05 1-39121610261015152(8,811,981 90:3,612,04