

Oppau, den 16. Febr. 1944. C.

A k t e n - N o t i z 2168 - 30/4.03
(Nr. 142)

Betr.: SS-Oel Versuche in Op 198/Op. 94.
SS-Oel aus Athylen, das durch Dehydrierung von
Saargas-Athan gewonnen wurde.

4. Mitteilung.

In der Aktennotiz Nr.100 (Dr. Häuber-Dr. Hirschbeck v. 22.10.42) wurde erstmals über die in Op 198/339 durchgeföhrten Versuche zur Herstellung von SS-Oel aus Athylen, das nach dem Häuber-Verfahren durch Dehydrierung von Saargas Athan erhalten war, berichtet (s.Aktennotiz Nr.88, Dr. Häuber-Dr. Hirschbeck v. 29.5.42). Das Athylen war durch Nickellaugebehandlung von CO befreit und mittels CaCl_2 bzw. NaOH getrocknet worden.

Nachdem die für die geplante Oppauer SS-Oel Anlage durchgeföhrten Versuche zum Abschluß gekommen waren (s.Aktennotiz Nr.125 vom 1.6.43/ Dr. Häuber) und Nr. 137 vom 15.10.43 (Dr.Bertram)) wurden die Versuche mit Häuber-Athylen wieder aufgenommen. Hierbei sollte festgestellt werden, wie weit die zur Feinreinigung des Athyleins vorgesehene Behandlung durch K-Kohle, Aethanolamin, Nickellauge und Silicagel zur Erzielung der geforderten Ölqualität notwendig sind.

Die Athylenherstellung erfolgte nach der an sich bekannten Arbeitsweise, wobei die Spaltung in einer "Doppelschlange" aus FF30-Material durchgeföhrte wurde. Gleichzeitig wurde die Athanentschwefelung mit Aethanolamin im Dauerbetrieb erprobt.

Gasseitig wurde bei den Versuchen vor allem der Gehalt des zu polymerisierenden Athyleins an störenden Verunreinigungen überwacht. Die CO-Bestimmung erfolgte mit Hämoglobinlösung, die Wasserbestimmung durch Magnesiumnitrid als $\text{NH}_3 \cdot \text{O}_2$, CO_2 und NH_3 konnten im Athylen nicht festgestellt werden.

Die Polymerisation selbst wurden in der Weise durchgeföhrte, wie bereits in den genannten vorhergehenden Mitteilungen betrieben ist. Bei allen Versuchen wurden 200 g AlCl_3 und 1500 g Vorlauföl aus der SS-Oel Anlage in Leuna verwendet. Die Nonpolymerivate wurden wie üblich durch Abtrennung des AlCl_3 -Schlamms nach Kalkbehandlung, Abdestillieren des Vorlaufs bis 170°C/1 mm Hg und Raffination des Destillationsrückstandes mit Bleicherde aufgearbeitet. Bei der Ermittlung der Kennziffern von den Fertigölen ergaben mehrere Parallelbestimmungen durch das Analytische Labor Op. gute Übereinstimmung mit den im eigenen Labor gefundenen Ergebnissen.

In den nun durchgeföhrten Versuchssätzen, bei denen wie früher besonders der Einfluß von Katalysatorzusätzen auf die Endprodukte untersucht wurde, gelang es bis auf wenige Ausnahmen immer, den Autoklav in etwa 6 Stunden vollzufahren. Die im einzelnen angewandten Bedingungen und erhaltenen Ergebnisse sind in der beigefügten Tabelle wieder als Durchschnittswerte gleicher Versuche zusammengestellt. Da die

X

ausbauten auch bei den Polymerisationen, die Cl₂ mit unbefriedigenden Eigenschaften lieferten, durchweg hoch waren und mindestens 80-85 % des umgesetzten Acrylens betrugen, sind sie in der Tabelle nicht einzeln aufgeführt.

Bei den Polymerisationsen der 1. Serie wurde das Acrylen nur durch K-Kohle und Atharolamin gereinigt und ohne Trocknung verwendet. Wie zu erwarten war, infolge der hohen CO- und Feuchtigkeitsgehalte nur die mit unzureichenden Eigenschaften versehenen werden. Alle die waren außer oder weniger stark trüb. Ihr V.I. (ermittelt nach der Tabelle von Haag) bewegt bei den Versuchen ohne Katalysator durchschnittlich 100, konnte jedoch mit Al-Polymer auf III bemüht gesteigert werden (Rinselheiten s. Tabelle).

Das in der 2. Versuchsserie vorbereitete Acrylen war weitgehendst durch K-Kohle, Waschung mit Natriumlaug und Silicageltrocknung gereinigt. Die erhaltenen vollkommen klaren Fertigprodukte hatten im Durchschnitt einen V.I. von 112, bei Anwesenheit von Al-Polymer bei der Polymerisation auf 114-116 stieg, ohne dass Unterschiede beobachtet werden konnten.

Bei weiteren Versuchen (Serie 3) sollte festgestellt werden, ob gleich gute Ergebnisse noch eine Gabe von Cl₂ mit Natriumlaug (nur Rinsierung des Cl₂) gewonnen werden können, was für die technische Herstellung von Acrylnitrilen von großer Bedeutung ist. Obwohl in den hierbei polymerisierten Mischungen keine größeren Mengen von H₂O und CO wie in der 1. Serie festgestellt werden konnten, während die Ergebnisse nicht ganz so gut wie dort, bzw. V.I. mit AlCl₃ am niedrigsten, höheren Cl₂-Betrug im Durchschnitt nur 105, gegenüber 112, verzeichnete jedoch bei Polymerisationen im Gegensatz von I = Al-Epoxid auch den Wert von 114. Bei gleicher Acryl Zusatz von 20 g Athanolamin und 1 bzw. 10 g Al-Polymer ergeben sich V.I.-Werte von 116 bzw. 119 gegenüber 111 (s. Tabelle). Dagegen scheinen diese Waren die Rückelaugze noch unzureichend schädliche Verunreinigungen enthalten zu vertragen, wonach die Feuchtigkeit auch kein geringes Gewicht hat.

Schließlich wurde in der 4. Serie Al-Polymer mit Al-Kohle durch K-Kohle gereinigt und Natriumlaug getrocknet. Erst jetzt wurde ein 80-85-Gemisch eingestellt, dessen Volumen nicht mehr als 100 ml betrug. Erzielte Acryl aus dem Katalysator freien Fertigprodukt, der vorbereitete Acryl aus dem Katalysator hergestellten Volumen und Temperatur von 100 ml, und entsprechenden Cl₂-Mengen und -Anforderungen. Das Acryl wurde dann trocknungsfähig zum Einsatz auf.

Bei weiterer vorgenommenen Versuchsserie mit dem Acryl noch unverändert, was die Eigenschaften des aus dem Katalysator hergestellten Acrylen praktisch frei von Cl₂ und Wasserstoff ist, ist die Feuchtigkeitsentfernung, auch aus Natriumlaug, nochmals erneut erforderlich, da die Acryl-Mischungen, die durch technologische Fehler entstanden, die durch Athanolamin die Acryl-Mischungen (Isopropylalco., Zeresine o.ä.) verworfen wurden, unbrauchbar, entsprechend dem Acrylen beschädigt sind, aus technischen Gründen können die Versuche jedoch weitergeführt werden, was soll.

Zusammenfassung —

aus Acrylen, Gas durch Dekomposition von Sauerstoff-Kohlenwasserstoffen, konnte bei genügend guter Reinigung Stoff hergestellt werden, die den auf die gestellten Anforderungen entspricht. Das gelang besonders daran, wenn dieses Gas zur Abscheidung des Chlorin enthielten.

geringen Mengen von CO mit Nickellauge gewaschen wurde. Auch ohne diese Behandlung ließen sich vor allem bei Anwesenheit von Al-Pulver bei der Polymerisation gute Öle gewinnen, deren Eigenschaften (V.I.) jedoch im allgemeinen nach den bisherigen Ergebnissen nicht so gut waren, als bei vorhergehender Behandlung des Athyliens mit Nickellauge.

Verteiler:

- 1. Herrn Dir.-Dr. Müller-Campadi
- 2. Herrn Dr. Wietzel, Op.
- 3. Herrn Dr. Zorn, Ima.
- 4. Herrn Dr. G. Hofmann, Heydebrect
- 5. Herrn Dr. Häuber, Heydebrect
- 6. Herrn Dr. Hirschbeck, Heydebrect
- 7. Herrn Dr. Bertram, Gupau.

Tabelle zu Arbeitssatz Nr. 142

Anzahl d. Versuche		Gasreinigung		Gasanalyse		Volumen		Siedepunkt		Siedezeit	
N	N	H-Kohle	Lithanolamin	nickelausge	silicagel	kg m ³	ccm	pp. (%)	Von 113	Von 112	min
1	1	-	-	740 - 940	0,13	-	-	-	100	-	33 220
2	2	-	-	320	0,055	-	-	-	111	-	33 226
3	3	-	-	820	0,13	-	-	-	112	-	32 221
4	4	-	-	890 - 1620	0,13	17	20	4,28	94	-	29 209
5	5	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
6	6	-	-	130 - 160	0,006	-	-	-	112	-	41 201
7	7	-	-	110 - 160	0,003	-	-	-	114	-	39 203
8	8	-	-	160 - 190	0,017	-	-	-	114	-	38 201
9	9	-	-	110	0,018	-	-	-	115	-	44 196
10	10	-	-	90 - 110	0,018	2	20	3,81	115	-	32 196
11	11	-	-	-	-	-	-	-	115	-	32 196
12	12	-	-	70 - 100	0,011	-	-	-	105	-	39 222
13	13	-	-	90 - 110	0,011	-	-	-	111	-	32 221
14	14	-	-	100 - 130	0,011	2	20	3,82	112	-	40 220
15	15	-	-	100 - 130	0,011	2	20	3,83	103	-	31 221
16	16	-	-	130 - 170	0,045	-	-	-	92	-	29 201
17	17	-	-	120 - 190	0,032	-	-	-	92	-	32 201
18	18	-	-	140 - 190	0,043	2	20	3,72	92	-	32 201
19	19	-	-	140 - 190	0,043	2	20	3,73	107	-	53 202

1) o = keine Reinigung
 + = geringe Reinigung
 ++ = starke Reinigung