Streng vertraulich.

24. Juli 1940. 005269

Herren Professor Hartin Dr. Hagemann Sekretariat Idg.

Eingang: 26.7.40

Lid. Mr.: 647

Beantw.i

Betrifft: Tätigkeitsbericht des Hauptlaboratoriums
Honat Juni 1940.

#### 1.) LT-Anlage (Dr. Kolling).

Der Reaktor wurde in einer Schichthöe von 2,10 m mit frischem Kontak: gefüllt. Bei einer Mitteltemperatur von 470° wurden 40 Vol. & Toluol erzielt. Bei vollständiger Aufarbeitung ergaben sich folgende Werte:

C<sub>1</sub> - C<sub>4</sub> 8,5 Gew.\$

Bessin < 90° siedned 4 \*

Rohlenstoff 1. Kontakt 4,8 \*

E<sub>2</sub> 6,1 \*

Toluol 76.6 \*

d.h., über 63 % der theoretisch möglichen Toluclausbeute. Infolge der geringen Kohlenstoffbildung waren für die Tenperaturbeherrschung 15 Minuten Luftblasung mit 60 om Geschwindigkeit ausreichend. Für die Reduktion wurden 10 Min. Wasserstoffbehandlung bei 20 om Strömungsgeschwindigkeit gebraucht. Die Füllhöhe von 2 m ist für Toluol ohne weiteres anwendbar. Die Verwendung von bei der Aromatisierung erscustem Wasserstoff nach Trocknung mit Glykol für die Reduktion ergab gleiche Aktivität wie die Verwandung von Stickstoff Wasserstoff-Gemisch aus der Syntheseleitung. Die Glykoltrocknung bewährte sich einwandfrei. Bei der 90 - 2000-Fraktion warden mit 87 - 88 Gew. Ausbeute 46 - 48 Vol. \$ Aromaten bei 6 % Crackgas und ca. 3.5 Gew. Kohlenstoff. beides gerechnet auf den Binsats, bei einmaligen Dorohgang ersåblt. Infolge der gegenüber der Toluolherstellung etwas erhöhten Kohlenstoffabscheidung wurde eine etwas längere Inftregenerierseit benötigt, so das für die Aromatisierung dieser Fraktion wahrscheinlich die Wasserstoffseit für die

Temperaturkorrektur mit herangesogen werden muß, d.h., daß
man mit großen Mengen Wasserstoff redusieren wird. Sehr
interessante Beobachtungen deuten darauf hin, daß bei
Überschreitung einer bestimmten Grenstemperatur das Sicromal
für Kohlenstoffabscheidung aktiv wird. Der sich dann abscheidende Kohlenstoff verbrennt auf dem Sicromal und führt
zu starken Temperaturerhöhungen. Gleiche Beobachtungen konnten im Laboratorium gemacht werden. Auf Grund dieser Brfahrung ist der Einbau einer luftgekühlten Kontaktauflagerung in Angriff genommen.

#### 2.) Laboratoriumsversuche. (Dr.Rottig).

Es konnte einwandfrei festgestellt werden, daß die Pällung des Aluminiums auch aus Hatriumaluminatlösung erfolgen kann. Bei richtiger Konzentration, Pällungstemperatur und Auswaschung erhält man dam aus Kaliumaluminatlösungen gefällten Kontakten vollkommen gleichwertige Kontakte. Die H2-Reduktionsversuchs konnten abgeschlossen werden mit dem Resultat, daß das Produkt bei etwa 150 liegen muß. Es wurde gezeigt, daß Aluminiumhydroxyde mit su niedrigem Schüttgewicht (etwa 22 - 30 g) pro 100 cm³ swar hoch aktige, aber empfindliche Kontakte liefern, die nach Stillständen, Überhitzungen usw. große Aktivitätsverluste zeigen, so daß sie für die Praxis ausscheiden.

## Sulfonierung von Olefinen.

Die Herstellung von seisenartigen Produkten durch Addition von H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> kann als abgeschlossen geltem. Bisher wurden untersucht die C<sub>14</sub> - C<sub>16</sub> Praktion des Crackbensins. Die Ausbeuten betrugen zuletzt bis 95 \$ und schwankten je nach der Versuchsführung von 82 - 95 \$. Vichtig ist das Einhalten bestimmter Reaktionstemperaturen, das Mischen der H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> mit dem Rücklaufprodukt vor dem Zugeben des Grackbensins, da sonst in allen Fällen ein Durchschlagen der Roaktionstemperatur eintritt, ferner das baldige Neutralisieren der Sulfosäuren, da diese bei langem Stehen durch die überschüssige freie Schwefeleäure anscheinend hydrolysiert werden. Jedenfalls ist bei längerem Stehen die Ausbeute an Seifen (unter sonst völlig gleichen Bedingungen)

erheblich geringer als nach sofortigem Neutralisieren. Untersucht werden zur Zeit noch die  $c_{17}$ - und die  $c_{13}$ - Fraktion des Grackbenzins.

#### 3.) Katalytische Spaltung (Dipl.-Ing. Stuhlpfarrer).

Der Bau der halbtechmischen Anlage schreitet weiter gut fort. Es ist damit zu rechnen, daß Ende Juli mit einigen Teilen, Destillationen, Polymerisationen usw. angefahren werden kann. Die Fertigetellung der Gesamtanlage dürfte etwa am 15. – 20. August zu erwarten sein.

Bei Magnesiumoxyd-Zugaben zu synthetischen Aluminiums Silikat-Kontakten wurde bei kleinen Mengen, 2 - 3 5. Eugabe eine Erhöhung der Olefine im Gas dentlich erkennbar. Bei höheren Zugaben, 15 - 20 %, wird die Spaltung in Richtung der thermischen Spaltung verschoben, d.h., das Gas verarat an Iso-Verbindungen und es treten Og-Kohlemasserstoffe enf. Eine Eisenzugabe seigt bei Aufspritzen der Eisenselslösung und Calsinieren auf dem Kontakt praktisch keins Anderung gegenüber eisenfreien Kontakten. Bei Mitfällen dagegen wird die Unwandlung und die C-Rildung gesteigert. die Gasolefine gehen stark zurück: es treten allerdings hohe Werte an iso-C, auf. Von Bensmann besogene Kontakterde aus dem Sudetengan ergab Resultate, die in etwas mit den en Granusil erhaltenen übereinstimmen. Ein Zinkoxydsusats su Alvainivasilikat-Kontakten steigert die Olefinausbarte im Gas. Es wurde auch über synthetischen Kontakten keine wasantliche Veränderung der Reaktion bei Rückführung des unvegesetzten Testgestellt außer einen geringen Rückgang der Aufspaltung. Sehr leicht aufspaltbar sind C2-Poly-Bensine, Sie bei der Aufspaltung ca. 70 🗲 Gas liefern. Die Gase sind reich an iso-Verbindungen, so das in einer Aufspaltung von C2-Poly-Produkten eine Möglichkeit sur Herstellung von Poly-Bensinen aus Propylen gegeben erscheint.

4.) Polymerisationsversuche - Vergleichsversuche (Dipl.-Ing.
Die neuerstellten Polymerisationsöfen, in Spiske)

denen die Vergleichsversuche des Ruhrchemie-IpatieffKontaktes gefshren werden, haben im Laufe dieses Monnts
bei 90 - 95 %iger Polymerisation eine Reaktionsseit

von rund 800 Stunden erreicht. Die Kontakte werden mit
der 2 mal so grossen Belastung gefahren, die von
U.O.P. vorgeschrieben werden. Weiterhin wurden eine
Reihe von verschiedenen Poly-Benzinen C3, C4, C5,
iso-C4 usf. hergestellt, um vergleichende Überlaufversuche machen zu können.

# 5.) Alkoholbildung unter Verwendung von Zinkoxyd-Kontakten (Dr.Schrieber)

Die Versuche wurden mit Athylen als Olefin fortgesetzt. Hier ergab sich wie im vorigen Honatsbericht für Propylen geschildert nebeneinander verlaufend Polymerisation und Methanolbildung.

### 6.) Ölsynthese (Dipl.-Ing. Clas.)

Die kontinuierliche Synthese wurde weiter verfolgt. Man kann sagen, dass im allgemeinen die Öle dünner werden, als bei der chargenweise durchgeführten Synthese. Es wurden Versuche mit verschiedener Durchsatz-Geschwindigkeit und verschiedenen Aluminum-Chlorid-Zugaben gemacht, die aber noch kein restlos klares Bild ergeben. Synthese wurde sowohl in einem Gefäss wie in drei hintereinander geschalteten Gefässen durchgeführt. Weitere Versuche zur kontinuierlichen Synthese sind im Gange.

Eine Reihe Bleicherden, die von Bensheim übersandt wurden, sind geprüft worden. Bericht darüber liegt vor. Die Bleicherden sind schlechter als Tensi

1

Durchschrift