

Oberhausen-Holten, den 19.1.1942.  
Abt. FL Sche/Fu.

3451-30/5.01-26

Über die im Jahre 1941 erhaltenen Ergebnisse zur Synthese  
von Paraffin und Benzin.

Paraffin-Synthese.

Schon bei den ersten Versuchen mit dem Ziel der Erzeugung von Paraffin als Hauptprodukt zeigte es sich, dass die Paraffinbildung zum wesentlichen Teil von der Art des Fällungsmittels abhängig ist. Wie nachstehende Tabelle zeigt, wurden die besten Paraffinausbeuten mit KOH als Fällungsmittel erhalten; NaOH nimmt eine Art Mittelstellung ein und  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  gefällte Kontakte zeigen vorwiegend leichte Produkte:

Fällungsmittel	KOH	NaOH	$\text{Na}_2\text{CO}_3$
Temp. °C	240	245	225
Druck atü	15	15	15
Gasführung	Krslf.1+2,5	Krslf.1+2,5	Krslf.1+2,5
<u>siedelin</u>			
Benzin %	16	33	60
Öl %	18	23	22
Paraffin %	66	44	18
<u>sofie</u>			
Benzin %	64	65	77
Öl %	56	54	65
Verbrauchsverh.	1:1,23	1:1,17	1:0,93
Vergasung	5	7	12 - 14

Deher wurde für die weiteren Versuche in dieser Richtung zunächst KOH als Fällungsmittel beibehalten, zumal bei KOH gegenüber NaOH und  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  gleichzeitig auch die Vergasung am geringsten war.

Während aber bei KOH - gefällten Kontakten die Paraffinausbeute innerhalb eines gewissen Alkalitätsbereiches praktisch konstant ist, ist die Paraffinbeschaffenheit, ferner die Reaktionstemperatur, der Umsatz und insbesondere das Verbrauchsver-

hältnis CO:H<sub>2</sub> von dieser Kontaktalkalität stark abhängig, wie nachstehende Tabelle zeigt:

Fällungsmittel	KOH	KOH	KOH
pH-Wert	6,8	8,2	9,2
Temp. °C	245	240	230
Druck atü	15	15	15
Gasführung	Krslf.1+2,5	Krslf.1+2,5	Krslf.1+2,5
CO-Umsatz %	70	70	75
Stellgröße Benzin %	23	17	22
Öl %	16	16	15
Paraffin %	61	67	63
Stellgröße Benzin %	58	74	81
Öl %	49	73	79
Verbrauchsverh.	1:1,23	1:1,10	1:0,96
Paraffinfarbe	weiss	gelblich	braun - braunschwarz

Man erkennt, dass mit zunehmendem pH-Wert, d.h. steigender Alkalität, die Reaktionstemperatur fällt. Der CO-Umsatz steigt etwas an, was vermutlich auf CO-Konvertierung zurückzuführen ist. Der Anstieg des ungesättigten Charakters der Produkte ist nur ein scheinbarer, da die Zunahme an SPL mit steigender Alkalität auf eine entsprechende Zunahme der O<sub>2</sub>-haltigen Verbindungen zurückzuführen ist. Die Abhängigkeit des Sauerstoffgehaltes der Produkte von der Kontaktalkalität ist aus nachstehender Tabelle ersichtlich:

Fällungsmittel	KOH	KOH	KOH
pH-Wert	6,8	6,9	9,4
Restalkalität	2,54% K <sub>2</sub> O bez.Fe	4,62% K <sub>2</sub> O	5,36% K <sub>2</sub> O
Waschdauer	2 Stunden	30 Minuten	15 Minuten
OH-Zahl { Benzin	17	18	113
{ Öl	7	11	52

CO-Zahl	{ Benzin Öl	-	2,0 1,0	9,0 7,0
NZ	{ Benzin Öl	0,5 0,2	0,5 0,2	20,0 6,0
VZ	{ Benzin Öl	1,0 0,3	1,0 1,0	30,0 25,0
SPL.	{ Benzin Öl	65 40	71 55	80 79
Olefine	{ Benzin Rhu-Zahl Öl	48 32	63 50	56 47

Von besonderer Bedeutung für die Synthese ist die Forderung dass das Kohlenoxyd und der Wasserstoff in dem Verhältnis umgesetzt werden, in dem diese beiden Komponenten im Synthesegas vorhanden sind; für das Wassergas liegt das anzustrebende Verbrauchsverhältnis  $\text{CO:H}_2$  bei  $\sim 1:1,25$ . Jede Abweichung von diesem optimalen Verbrauchsverhältnis bedeutet eine Verminderung der Ausbeute. Daher wurde speziell auf Kontakte hingearbeitet, die nicht nur weisses Paraffin als Hauptprodukt liefern (möglichst frei von  $\text{O}_2$ -haltigen Verbindungen), sondern auch das Wassergasverbrauchsverhältnis geben. Da das Verbrauchsverhältnis, wie aus verstehtender Tabelle ersichtlich, im wesentlichen von der Kontaktalkalität abhängt, galt es, diese durch entsprechende Wahl der Fällungs- und Waschbedingungen einzustellen.

Nach zahlreichen Versuchen gelang es, einen Kontakt zu entwickeln, der über 60% weisses Paraffin bei 140 - 145 g Ausbeute, mittlerer Temperatur ( $245^\circ\text{C}$ ) und einem Verbrauchsverhältnis von  $\sim 1:1,25$  gab. Dieser Kontakt hatte die Zusammensetzung: 100 Fe-5 Cu-10 CaO-100 (150) Kgr. Er war mit KOH gefällt und hatte in trockenem Zustand einen Ph-Wert von 6,8 - 7,0. An der Weiterentwicklung und Verbesserung dieses Paraffin-Standartkontaktees wurde im vergangenen Jahr weitergearbeitet. Hierüber soll nachfolgend berichtet werden:

Es wurde bald die Beobachtung gemacht, dass bei allen Kontakten mit zunehmender Versuchsdauer ein bedeutender Paraffinabfall eintritt; z.B. im Verlauf von 1000 Betriebsstunden von 65% Paraffin auf  $\sim 40\%$ . Als mögliche Ursache dieser Erscheinung wurde eine allmähliche Verkrustung der Kontaktobерfläche, insbesondere der aktiven Stellen, durch hochschmelzende Paraffine und  $\text{O}_2$ -haltige

Verbindungen in Betracht gezogen. Falls dies zutrifft, müsste nach vollständiger Extraktion des Kontaktes der Paraffinanteil wieder die ursprüngliche Höhe erreichen. Um diese Frage zu klären, wurde ein Paraffinkontakt, der anfänglich 60% Paraffin gegeben hatte und dessen Paraffinanteil nach 950 Stunden auf 32% abgesunken war, extrahiert. Die Extraktion wurde mit einer Schwerbenzinfraktion ( $160 - 200^{\circ}\text{C}$ ) erschöpfend (15 mal) durchgeführt. Der Kontakt wurde danach trocken geblasen und anschließend unter den alten Synthesebedingungen weiter gefahren. Der Gesamtumsatz war unverändert geblieben. Der Paraffinanteil hatte jedoch nach der Extraktion seine ursprüngliche Höhe keineswegs wieder erreicht; im Gegenteil, es war ein weiterer, sogar noch steilerer Abfall festzustellen (siehe nebenstehendes Kurvenblatt).

Der vorstehende Versuch zeigt, dass eine Verkrustung der Kontaktobерfläche durch hochschmelzende Paraffine und  $\text{O}_2$ -haltige Verbindungen nicht für den Paraffinabfall verantwortlich sein kann. Vielleicht ist die Ursache der Verschiebung der Siedelage in einer Änderung der Kontaktstruktur zu suchen; es wäre denkbar, dass gerade die ausserordentlich empfindlichen und instabilen aktiven Stellen durch die dauernde Temperatureinwirkung ( $250^{\circ}\text{C}$ ) langsam gewisse Veränderungen erfahren. Andererseits besteht auch die Möglichkeit, dass die für die Paraffinbildung entscheidende Kontaktalkalität mit zunehmender Versuchsdauer sich ändert (siehe weiter unten).

Auch eine Entparaffinierung mittels Wasserstoff führt zu einer momentanen Erniedrigung des Paraffin- und einer Erhöhung des Dieselölkontaktes, z.B.:

	Paraffin %	Dieselöl %
Vor $\text{H}_2\text{N}_2$ -Behandlung	40	20
Nach $\text{H}_2\text{N}_2$ -Behandlung	27	33

Man hat mit der  $\text{H}_2\text{N}_2$ -Behandlung geradezu ein Mittel in der Hand, um den Dieselölanteil zu erhöhen.

Auf Grund einer ungarischen Patentanmeldung der Lurgi wurden mehrere Kontakte mit hohen Alkalizusätzen imprägniert (20%) und im geraden Durchgang mit Wassergas gefahren. Es handel-

Es sich um vier gleiche Kontakte, die mit je 20% Kaliumsilikat, Kaliumaluminat, Kaliumphosphat und Kaliumfluorid imprägniert waren. Bemerkenswert ist die Tatsache, dass sämtliche vier Kontakte einen praktisch gleichen Syntheseverlauf hatten. Es kommt also offensichtlich nicht auf die Art des Alkalizusatzes an, sondern nur auf die Menge. Die Kontakte gaben 80 - 85% CO-Umsatz bei nur 3 - 4% Vergasung. Der Paraffinabfall betrug am Anfang 70%, die Benzin- und Ölanteile sind vorwiegend ungesättigt (SPL 77 bzw. 74 Vol.-%). Der Paraffingehalt war während der ersten vier Wochen ziemlich konstant und lag durchweg über 60%. Danach fand ein allmählicher Paraffinabfall statt, ohne jedoch 50% im Verlauf von drei Monaten <sup>zu</sup> unterschreiten. In Bezug auf die Verhinderung oder Verminderung des Paraffinabfalls ist der hohe Alkalizusatz ohne Zweifel von Bedeutung. Das anfallende Paraffin ist allerdings wie früher bei stark alkalischen Kontakten ebenfalls beobachtet, gelb-braun bis grau-Braun gefärbt. Der Anteil an Hartparaffin überwiegt bei weitem. Weichparaffin wird wenig gebildet (etwa 4:1 bis 3:1)! Besonders auffällig ist die geringe Dieselsölmenge. Sie beträgt nur 3 - 9% der Gesamtproduktenmenge. Bemerkenswert ist ferner der absolut gleichmässige Syntheseverlauf. Der CO-Umsatz lag stets über 80%, ohne dass eine Temperatursteigerung erforderlich war. Auch die Vergasung nahm mit zunehmender Versuchsdauer nicht merklich zu. Das Verbrauchsverhältnis CO:H<sub>2</sub> lag dagegen entsprechend der hohen Kontaktalkalität sehr ungünstig (1:0,70). Man müsste also, um nach dieser Methode den Paraffinabfall zu verhindern, gefärbtes Paraffin und insbesondere das ungünstige Verbrauchsverhältnis in Kauf nehmen, womit man wiederum gezwungen wäre, mit CO-reichem Gas zu arbeiten, um einen entsprechenden Ausbeuteverlust zu vermeiden.

Ein weiterer Kontakt gleicher Art, aber mit nur 5% Kaliumaluminat imprägniert, wurde unter gleichen Bedingungen wie oben zwei Monate gefahren. Auch hier war der CO-Umsatz hoch und über die ganze Versuchsdauer gleichmäßig (84%). Die Vergasung war normal. Das Verbrauchsverhältnis lag, entsprechend dem geringeren Alkalizusatz, etwas günstiger bei 1:0,85. Dafür machte sich anderseits bereits wieder ein stärkerer Paraffinabfall bemerkbar. Die Paraffinausbeute lag anfänglich bei 60% und blieb etwa vier Wochen annähernd konstant, fiel dann aber stetig ab und betrug nach acht Wochen nur noch 26%. Ein 5%iger Aluminatzusatz ist also

Offenbar noch nicht ausreichend, um die gewünschte Wirkung zu erzielen.

Da die Paraffinausbeute erfahrungsgemäß auch stark temperatur-abhängig ist, muss man bei möglichst tiefer Temperatur arbeiten. Nachstehende Tabelle zeigt die Abhängigkeit der Siedelage von der Synthesetemperatur (gleiche Kontakte):

Temperatur °C	Paraffin %	Benzin %
225	75	12
240	60	22
257	45	34
300	12	77

In einer Anmeldung hatte sich die Studien- und Verwertungsge-sellschaft das Fahren mit H<sub>2</sub>-reichen Gasen schützen lassen, wodurch angeblich besonders niedere Synthesetemperaturen gegenüber dem Fahren mit Wassergas erzielt werden sollten. In zwei Kontrollver suchen mit Wassergas bzw. Sy-Gas bei 225°C im geraden Durchgang konnte zwischen beiden Versuchen kein nennenswerter Unterschied festgestellt werden. Der Umsatz war nur gering. Er betrug anfänglich 40 - 45% und sank nach wenigen Tagen auf 30% ab. Bemerkenswert war, dass in beiden Fällen, entsprechend der niederen Temperatur, über 70% Paraffin gebildet wurde.

Bei dem Bestreben, die Herstellung des Eisenkontaktees zu verbilligen, wurden auch verschiedene Luxmassekontakte geprüft, z.B. der Zusammensetzung 100 Luxmasse - 5 Cu oder 100 Luxmasse - 5 Cu - 10 Kgr. Die Luxmassekontakte sind im Korn zwar etwas ~~xxxx~~ weicher als Fällungskontakte, stehen diesen in Bezug auf Umsatz und Ausbeute aber kaum nach. Auch ausgesprochene Paraffinkontakte lassen sich aus Luxmasse herstellen, wobei die obenstehenden in Bezug auf Kontaktalkalität und Paraffinausbeute gefundenen Erfahrungen auch für Luxmassekontakte gelten. So wurden mit einem Luxmassekontakt bei 230°C 85.- 88% Umsatz erzielt, bei normaler Vergasung und einer Paraffinausbeute von ~ 65% (vier Wochen konstant) (vergl. 444, K.A.F 1366, Luxmasse, Cu, Kgr).

Da KOH im Vergleich zu NaOH oder Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> ziemlich teuer ist.

wurden auch mit letzterem Fällungsmittel Versuche zur Herstellung von Paraffinkontakten gemacht.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ -gefäßte Kontakte geben vorwiegend leichte Produkte. Auch mit  $\text{NaOH}$  allein lassen sich keine Kontakte mit maximaler Paraffinausbeute herstellen. Dagegen geben Kontakte, die mit  $\text{NaOH}$  gefällt und nachträglich mit  $\text{KOH}$  imprägniert worden waren, durchaus befriedigende Paraffinausbeuten. Die Reproduzierbarkeit konnte allerdings nicht in allen Fällen restlos erreicht werden, wohl auf Grund der Schwierigkeit, den Kontakt gleichmäßig zu imprägnieren. Mit  $\text{LiOH}$  als Fällungsmittel wurden vorwiegend leichte Produkte gebildet (18% Paraffin).

Silber an Stelle von Kupfer gibt ebenfalls vorwiegend Paraffin (55 - 60%). Die Produkte sind stark ungesättigt und  $\text{O}_2$ -haltig (SPL Benzin 62%; Öl = 78%).

Der Einfluss des Cu-Gehaltes der Kontakte auf die Zusammensetzung der Reaktionsprodukte (Siedelage) wurde in einer Versuchsreihe untersucht. Nachstehende Tabelle zeigt die Abhängigkeit der Siedelage der Reaktionsprodukte vom Cu-Gehalt der Kontakte:

Kontakt	Paraffin	Öl	Benzin
100 Fe-5Cu-10 CaO-150 Kgr	65	15	20
100 Fe-2Cu-10 CaO-150 Kgr	55	25	20
100 Fe-1Cu-10 CaO-150 Kgr	48	27	35
100 Fe-0,2Cu-10 CaO-150 Kgr	40	30	30
100 Fe —— 10 CaO-150 Kgr	15	25	60

Man ersieht aus der Tabelle, dass selbst kleine Kupfermengen die Paraffinbildung schon stark begünstigen. Der stärkste Abfall in der Paraffinausbeute liegt unterhalb 0,2% Cu. Völlig kupferfreie Kontakte bilden vorwiegend Benzin, sie sind aber schwer zu reduzieren und geben eine wesentlich höhere Vergasung als Cu-haltige Kontakte. Die Vergasung liegt bereits zu Versuchsbeginn über 10%. Andererseits ist ersichtlich, dass man nicht unbedingt 5% Cu aufwenden muss, um Paraffin zu bekommen, sondern dass u.U. schon 2 - 3% genügen.

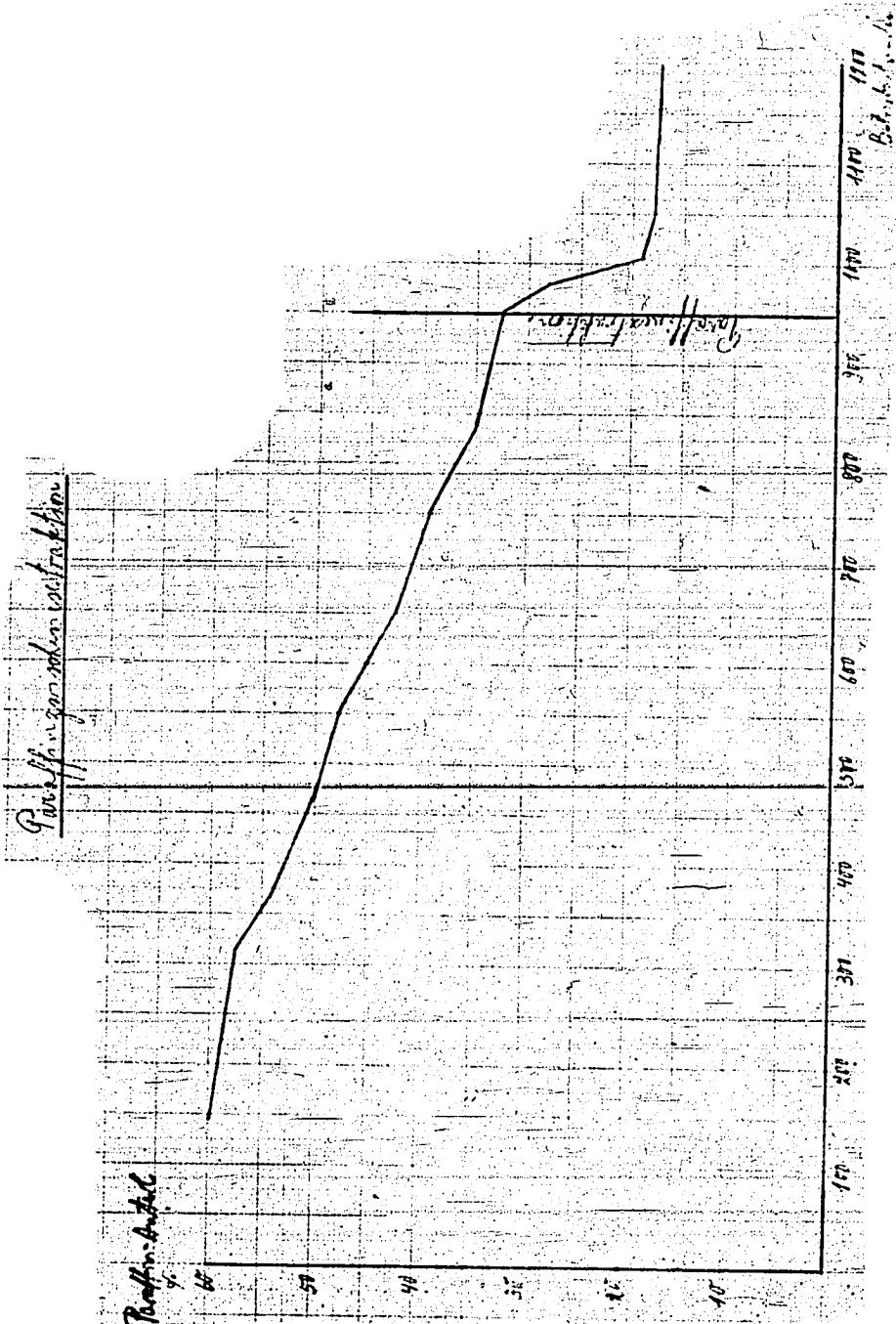
Es wurde bereits erwähnt, dass das Verbrauchsverhältnis in erster Linie durch die Kontaktalkalität beeinflusst wird. Anlässlich eines Vergleichsversuches könnte beobachtet werden, dass

Reduktionstemperatur das Verbrauchsverhältnis verändern kann. Zwei gleichartige Kontakte wurden bei 275 bzw. 325°C reduziert und unter gleichen Bedingungen gefahren. Der Umsatz und die Vergasung waren bei beiden Versuchen gleich, ebenfalls die Siedelage der Reaktionsprodukte. Dagegen waren Unterschiede im Verbrauchsverhältnis vorhanden, wobei der bei geringerer Temperatur reduzierte Kontakt günstiger lag: CO:H<sub>2</sub> = 1:1,20 bei 275°C und 1:1,08 bei 325°C.

Paraffinbildende Kontakte halten im Kontaktkorn wesentliche Mengen Paraffin zurück. Dieses Kontaktparaffin muss vor dem Entleeren ganz oder teilweise entfernt werden, wenn die Entleerung leicht vor sich gehen soll. Außer durch Auskochen mit Öl oder durch Behandlung mit Wasserstoff lassen sich die Kontakte auch mittels Durchblasen von Stickstoff und insbesondere Wasserdampf soweit entparaffinieren, dass die Öfen leicht entleert werden können. Die Wasserdampfbehandlung ist besonders vorteilhaft, weil die Kontakte dadurch oxydiert werden und beim Ausfüllen nicht glühen.

Weitere Versuche wurden ausgeführt mit dem Ziel, mit Wasserdampf entparaffinierte Kontakte wieder erneut anzufahren. Das gelang aber weder durch normale Reduktion noch durch direktes Anfahren mit Wassergas (drucklos). Die Oxydation mit Wasserdampf ist offenbar so durchgreifend, dass hierbei die aktiven Stellen des Kontaktes zerstört werden.

gez. Schenk.



Druck: 1/4

## 2. Bégin's Synthese:

Um Eingangs gegriffen wurde, ist der Bégin-  
arsterl umso besser, je schneller die zur Fällung  
nötigte Säure ist ( $\text{KOH} \rightarrow \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3$ ). Die  
Herstellung eines Bégin-kontaktes wäre am ehesten  
Soda als Fällungsmittel am geeigneten, sofern  
es nicht um die Bégin-anwendung als solche handelt;  
die Soda-fällten Kontaktarten zeigen aber im  
Bégin- und des Farbrandsatzes des Synthesepro-  
zesses erhebliche Abweichl., auf die später zu kommen  
ist. Dazu wurde zunächst ein Bégin-kontakt  
durch Fällen mit NaOH hergestellt. Es war genau  
festgestellt worden, dass bei gleichem Fällungsmittel  
der Bégin-anhalt mit abnehmender Kontaktzeit  
erstreckt, z. B.

Fällungsmittel	NaOH	NaH
pH-Wert	9,2	7,0
Drahtatm.	26	20
Grenzfällzeit	1:1,17	1:1,125
Bégin %	33	52
Al.	23	26
Purif.	44	92
Bégin %	35	52
Al.	54	46
Fäll. von 1:00 H.	1:1,17	1:1,38

Stark abhängende NaOH-Kontakte geben also eine aus-  
gesprochene mittlere Siedelage, während abhängig davon  
vornehmlich Bégin und ein sehr hohes Verbands-  
verhältniss. Es handelt sich hier darum, die NaOH-  
Kontakte

mit gleichzeitigem Auszunähern an die Bemessungswerte zu geringen Siedekontakten geben auch hier bei praktisch 50-55% Benzol bei normaler Verteilung (5-7%). Die Affinität des Kontakts war jedoch gering; die CO-Klausatz lag ziemlich niedrig und betrug mindestens nur 46-50%. Durch durch starke Temperatursteigerung (z.B. bis 260°C) konnte der CO-Klausatz nicht wesentlich erhöht werden. Es muss angenommen werden dass eine gewisse Alkalimenge im Kontakt erforderlich ist, um überhaupt optimale Kontaktwerte zu erhalten; diese erforderliche Alkalimenge ist offenbar durch die zuvor beschriebene Ansäuerung der Raut mit NatrH gefüllten Kontaktstutzen nicht mehr vorhanden.

Die Abhängigkeit des Klausatzes und der Synthesetemperatur vom Rautalkalität ist zeigt nachstehende Tabelle:

Gütekennziffer	$NiCO_3$	KOH	KOH	$NaOH$
Rautalkalität	11.42	5.5	4.6	1.9
$H_2$ -Klausatz	-	-	-	-
Temperatur °C	215	230	245	255
CO-Klausatz%	85	80	70	50
$H_2$ -Klausatz%	55	60	70	52
Wurfverh.H <sub>2</sub>	1:0,70	1:0,90	1:1,25	1:1,30

Offen ermittelt aus vorstehender Tabelle, die die Synthesetemperatur mit zunehmender Ansäuerung absteigt. Bei einer Rautalkalität von 4.6 f. z.B. auf 1.2 ergeben sich optimale Bedingungen Kontaktalkali-Ausblute und Wurfverhältnis. Bei geringerer Alkalitänkt sinkt der Klausatz, aber dieere Alkalität steigt

Ende der CB-Kunst, aber nicht auf Kosten der CB-Konservierung (sichtbar, Verbundschwierigkeiten).

Wie schon früher erkannt, ist es bei-

Verminderung von Sinti als Tellergewicht ohne zuerst mindestens 55-65% Benzinzugelassen. Da Sinti gefüllter Vortakt zwischen sie ganz durch seine thermische niedrige Reaktionstemperatur aus (11,10-13,0°C).

Benzinempfindlichkeit ist eine wesentliche Faktor abhängigkeitsbildung (10-12%) und zuvor hier ein (für die Ausbildung) sehr ungünstiges Verbundschwefelverhältnis (1,7,0 bis 1,7,9). Da die hohe Sintiabfaltung und die die Voraussetzung für die Ausbildung ungünstige Verbundschwefelverhältnis (1,11 mit 1,12) Vorsicht gewünscht wird, besser Ausbildung der Verbundschwefelbildung an solchen leicht zersetzbaren und leicht flammenden Benzinen, leicht zersetzbare und leicht zersetzbare von 1,7,30-1,7,31 abzurufen, aber auch am besten Fall, wenn die Bezeichnung gewählt werden kann, für 1,7,30-1,7,31 zu verwenden, da Abstand von 1,11 erforderlich ist. Die Synthesetemperatur soll bei 700-Kunst, Temperatur bis 7,9°C nicht die 7,00-Kunst.

Bei 40-45% Benzinzugelassenen Sinti wird der Sinti abgesondert. Die Fortsetzung ist 30% Benzinzugelassenen Sinti, das nur leicht zersetzt und Eisenulfat zur Ausbildung von Hartfalten verwendet. Daraufge folgt Vortakt geben 1 besonders mit Benzine (6,6-7,0%) und hohe Gasolindurchmesser (z.B. die Gesamtzähler), ferner eine starke Differenzierung (11,2-14,0) und ein sehr ungünstiges Verbundschwefelverhältnis (7,0,60 bis 7,0,80). Die Ausbildung ist dementsprechend schlecht und für Konservierung

von Kupfersulfat statt Kupfernitrat treten die  
dieselben Erscheinungen auf.

Bemerkbarkeit dieser Zusammensetzung ist wohl ground-  
sich auf dieselbe reie für die internen Fällungskontakte.  
Hier können nicht Lanthanumnitrate sondern Peruffate  
als anal. zugesetzte Benzole eingesetzt; Maßgebender  
Einfluss auf die Produktionsausbeute und Qualität  
(die aus wirtschaftlichen Gründen verschwunden ist) ist  
Fällungsmittel und -Wirkungsfähigkeit.

Die höchste Ausbeute (100% d. St.) mit 5-50% Hg  
gab ein Sulfat-mischtes Produkt (35-60% Benzole).  
Unter den Abbautechniken fand sich eine sehr  
günstige Verhältnisziffer (1:1,975).

Es handelt sich geistig, das es mit zunehmendem  
Ca-Gehalt die Benzolabscheidung verschärft, während  
die Benzolzersetzung entsprechend abnimmt und die  
Ausbeute abfällt.

Am Stelle von CaO wurde  $\text{MgO}$  eingesetzt. Es  
wird hier die Abfallrate verdeckt, alle diese  
Faktoren begünstigen die Benzolabscheidung  
und die im weiteren Verlauf der Reaktion. Abfallrate  
der MgO als Träger am Stelle vom Sulfat zeigt keinen  
nachweisbaren Einfluß.

Kupferfreie Kontaktreagenzien sind für  
die Benzolbildung geeignet, gegen die Vor-  
menige  $\text{Fe}^{2+}$  jedoch ist die aktive Reduktiv-  
fähigkeit sowie die wesentlich tiefere Regeneration

der Kupferfreien Kontaktreagenzien und die Synthesemöglichkeiten  
des Kupfersulfats auf die Wiederaufbereitung des Produkts ist  
nach der Trennung zweiter Peruffatkontakt  
nachgewiesen. Aus diesem Grund ist die Verwendung

nicht abgebaut, da die hohe Temperatur zu fehlerhaften  
oder verunreinigten Benzinfällen ausgestoßne entstehen.  
Der Versuch wurde bei  $290\text{--}300^\circ\text{C}$  geführt, um eine  
zu hohe Viscosität, bzw. Kohlenstoffabscheidung im Kontakt  
zu verhindern, was mit 8-10 fachem Gasüberdruck gelungen  
war. Unter diesen Bedingungen trat der  
Viscositätsanstieg bei  $65^\circ\text{C}$  stark mit auf, während  
Viscositätsabfall über längere Zeiträume am Anfang  
noch auftritt. Bei einem  $65^\circ\text{C}$  stabilen Kontakt kann  
zuerst diese Viscositätszunahme die Ursprung  
bei zunehmender Synthesedauer nicht einholen, da  
durch Einführung des Carbonylsatzes mechanisch  
die Viscosität nicht erhöht wird, so dass die  
Viscosität in dieser Richtung festgehalten bleibt.  
Die Viscosität mit Temperaturerhöhung bleibt unver-  
ändert. Die Cetinsäureausbeute bei  $70\text{--}75^\circ\text{C}$   
bleibt weiter nach etwa 2-3 Wochen steigend und  
stabilisiert sich bei  $75^\circ\text{C}$ . Temperaturerhöhung  
wirkt noch nicht günstig, da es oft vordringt, trotzdem bei  
starken Arbeitszeiten die Viscosität wieder abnimmt.  
Wieder Dieselben Viscositätsstörungen auf allgemeine  
Kohlenstoffabscheidung im Kontakt zurück zu führen,  
die durch die Kontaktzeit und Kontaktbeschaffenheit und  
nicht sehr schwer verhindert werden. Die Kontaktzeit der  
Produkte liegt ausgesprochen hoch, da letzteres Gesteht  
die Kontaktzeit der über normalen Faktoren  $60\%$  Perffin  
gab, eigentlich untypisch für Viscositätsbedingungen  
mit  $70\%$  Benzin. Die Lebensdauer des Kontaktos wird  
durch diese Viscositätssteigerung allerdings auf 2-3 Wochen  
reduziert.

X) In einem dieser Fällen wurden je 1 Kontaktoren verglichen  
vor dem Gas durchgezählt, gegenüber 45 eben dies verminder.  
Bezeichnung.

Platt

Das ammenfamilie kann folgendes feststellen machen:  
Während im Benzine auf die Herstellung von Paraffin  
bilden Kontaktlinien gewisse Abschüsse erreicht ist,  
lässt die Herstellung von Benzinkontaktlinien noch in  
einer Beziehung stehen:

a) NaOH gefüllte Kontaktlinien geben nur dann eine  
geringste hohe Benzinsansernte wenn sie zu  
sehr ausgespannt sind, obwohl sowohl die  
Aktivität als auch die Umsatz abnimmt, unter  
gleichzeitiger starker Temperatursteigerung. Mit  
solchen Kontaktlinien müßt man im ersten Strang  
arbeiten um das Gas ~~restlos~~ restlos umzu-  
setzen.

b)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  gefüllte Kontaktlinien arbeiten bei niedrigen  
Temperaturs und sind sehr aktiv, geben aber  
einen schlechten Verbrennungsverhältniss und deuten  
eine geringe Ansernte. Eine Benzinsansernte  
von ca. 60% läßt sich leicht erreichen. Nur  
das ungünstige Verhalten bezgl. Verbrennungs-  
fähigkeit und Ausbrennzeit einzusehen, müßt  
man mit CO-reichem Gas rechnen.

c) Mit normalen Paraffinkontaktlinien kann man  
bei hoher Temperatur und hoher Gasbeauf-  
schlagung zwar Benzin als Hauptprodukt  
(60-70%) erzeugen, unter diesen Verhältnis-  
bedingungen bleibt jedoch der Kontaktlinie  
dieser Lebensdauer.

15. 1. 42.

G. M. M.