

~~fachem Wasserstoffüberschuss~~, jedoch nur bis weniger als 5%, vorteilhaft weniger als 30 %, z.B. bei der im Katalysator enthaltenden Eisenverbindungen zu Metall reduziert sind.

Die Katalysatoren der Erfindung werden zweckmässig in körnige Form gebracht und in von der Mischersynthese bekannten, mit einander liegenden Kontaktöfen verarbeitet, in denen sie auf konstanter Temperatur gehalten werden. Man kann den Katalysator auch direkt auf die Reaktionsstelle e- an e- aufringen dadurch, dass man den Kontaktstrom mit Wasser oder dünner Wasserglaslösung anströmt, den er standen bleibt in den Kontaktöfen füllt und das nicht an den Wänden anhaftende abfließen lässt. Man reduziert dann den Kontakt im Kontaktöfen, - so ohne weiteres möglich ist, da die Reduktions- und die Reaktionstemperaturen nahe beieinander liegen.

Für den Betrieb der Katalysatoren nach der Erfindung können die meisten technischen, jedoch zweckmässig vorher gereinigten Kohlenoxyd-Wasserstoff-mischen, z.B. Wassergas, Verwendung finden. Die höchsten Ausbeuten erhält man, wenn ein Gas mit 2 Vol-Teilen CO und 1 Vol-Teil Wasserstoff zur Anwendung gelangt. Die Anwendung eines Gaskreislaufes (d.h. Rückführung des Aktivgases in das Eintrittsgas) ist ohne weiteres möglich und verhindert die Lebensdauer der Katalysatoren. Man kann im Kreislaufbetrieb sogar eine

Steigerung der Partikelformbildung erzielten, z.B. wenn man die Kreislaufgabe vor Wiedereintritt in den Kontaktoren von der darin enthaltenen, im Sinne der Reaktion $\text{CH}_3 + \text{H}_2 \rightarrow \text{CH}_2 + \text{CO}_2$ gebildeten Kohlenstoff-Derivat. In ähnlichen Sinne wirkt auch die Kreislaufführung der Kohlenwasserstoffe, die bei Normaldruck unterhalb 320°C sieden, bei es durch Belassung dieser Stoffe im Kreislaufgas oder durch erneutes Einführen in den Eintritt des Kontaktors.

Beispiel I:

240 kg kristallisiertes Eisennitrat $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$
21,9 kg Zinknitrat $(\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O})$
32 kg Kupfernitrat $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
wurden gelöst und mit Wasser zu 1000 Liter aufgefüllt, aufgekocht und kochend in 1000 Liter einer 136 kg Aszessiv je Kubikmeter enthaltenden Kalilauge innerhalb einer Minute eingefüllt. Das Mischgessen wurde abgebrochen, sobald die Lösung nur noch schwach alkalisch war. Dann wurden möglichst rasch 17,5 kg Kieselgur eingerührt, heiß über ein Trommelfilter filtriert und mit 1000 Liter kochendem Wasser nachgewaschen. Der so erhaltene Kontaktenschwamm wurde unter gelindem Druck mit einer Trümpfepresse in zylindrische Form (der Zylinder 4 mm) gebracht, in einem Vakuumtrocknen von 1000 getrocknet.

(Gewicht = 66 kg), bei 250° mit 20 Kubikmeter Wasserstoff je Stunde und kg Kontaktmasse in 10 c. Leichtstärke nur solange reduziert (30 Minuten), bis der Gehalt an freiem Eisen 8 % derjenigen Menge betrug, die bei volliger Reduzierung der gefüllten Kiesen oxyde zu Metall aufgetreten wäre. Diese usserst aktive Kontaktmasse, welche in Berührung mit Luft sich sofort entzündet, wurde unter Kohlensäureschutz in den Kontaktöfen eingefüllt. Der Nutzinhalt des Kontaktöfens betrug 1 m³, so dass er 0,6 t der beschriebenen Kontaktmasse fasste. Die Kontaktstüttthöhe betrug 80 cm. Die Gasbeaufschlagung betrug 50 Nm³ eines Gases von 0 % CO, 30 % Wasserstoff, 6 % CO₂, 1,5 % OH, 3,5 % Stickstoff. Der Druck wurde auf 2 ati gehalten und die Reaktionstemperatur wurde innerhalb von 2 Stunden auf 2200° C und dann allmälich weiter um je 10° gesteigert. Nach einigen Stunden setzte die Reaktion ein. Bei Steigerung der Temperatur wurden immer grössere Ausbeuten und Gasumsätze erzielt, bis nach weiteren 25 Stunden bei 2450 ein 88 %iger Umsatz des im Antrittsgas vorhandenen CO + H₂ auftrat. Bei diesem Umsatz trat, wie aus Parallelversuchen mit geringeren und höheren Umsätzen festgestellt werden konnte, die höchste Ausbeute an bei Raumtemperatur flüssigen und fernen Produkten auf, und zwar wurden nach Erreichung des Gleichgewichts, es mehrere Tage dauerte, 125 g flüssige und feste Produkte je Normalkubikmeter luftfreies Gas über das gefunden, bestehend aus 90 % Quarzin, 25 % übersiedenden Silien