[illegible]

[illegible] für die unt[illegible] [illegible] organische Flüssigkeiten, welche die Carbonyl- oder Carbx[illegible]gruppe enthalten, soweit sie nicht in Reaktion treten, insbesondere Ester und Säuren. Für die einzelnen Gase eignen sich besonders:

CO_2: Aldehyde, Ketone, Säuren, Ester und deren Derivate, sowie Pyridin und Acetonitril

SO_2: Ketone, Ester und deren Derivate, sowie Acetonitril Formamid und Chinolin.

H_2S: Einige Ketone, Ester und deren Derivate, sowie Pyridin, Acetonitril, Chinaldin und Chinolin.

Für alle 3 Gase wurden in gesonderten Tabellen D, E und F die 25 besten der untersuchten Lösungsmittel zusammengestellt mit den zugehörigen „ Löslichkeiten ".

6.) Zusammenfassung.

Es wurde die Löslichkeit von CO_2, SO_2 und H_2S in einer großen Anzahl organischer Flüssigkeiten bei gewöhnlichem Druck und + 20°C ermittelt. Es zeigte sich, dass bei den genannten Gasen die Löslichkeitswerte in den meisten Fällen vielfache Beträge der Löslichkeit in Wasser ausmachen, so dass eine weitgehende Anreicherung bezw. Abtrennung von CO_2, SO_2 und H_2S aus Gasgemischen durch rein physikalische Absorption in organischen Flüssigkeiten und Wiederaustreiben möglich scheint. Als solche rein physikalisch wirkende Lösungsmittel eignen sich insbesondere organische Flüssigkeiten, welche die Carbonyl- oder Carboxylgruppe enthalten, insbeson-

-/-