

H₂S mit Aminen und Piperidin, einigen Aldehyden und Ketonen wie Benzaldehyd, o-Chlorbenzaldehyd, Cyclohexanon, Aldol, Acrolein, Benztraubensäure, Furfural, sowie mit Diäthylsulfat.

Die Reaktion mit organischen Basen bilden die Grundlagen für das „Sulfidion“ und „alkalid“-Verfahren (Siehe Einleitung).

3.) Die Löslichkeitsverhältnisse von CO₂, SO₂ und H₂S in organischen Flüssigkeiten verhalten sich vergleichsweise untereinander:

Löslichkeit von H ₂ S	3-10	Löslichkeit CO ₂
" " SO ₂	(3-15	" H ₂ S
	20-300 x	" CO ₂

4.) Die Löslichkeiten von CO₂, SO₂ und H₂S sind vergleichbar mit der Löslichkeit in organischen Flüssigkeiten folgender gasförmiger Kohlenwasserstoffe:

Löslichkeit von CO₂ entspricht ungefähr Löslichkeit von C₂H₄ und C₂H₆
 Löslichkeit von H₂S entspricht ungefähr Löslichkeit von C₃H₈ und C₃H₆
 Löslichkeit von SO₂ entspricht ungefähr Löslichkeit von C₄H₈ und C₄H₁₀

Eine Abtrennung von CO₂, H₂S und SO₂ aus gasförmigen Kohlen-