

Schwefel-säuren (in Schwefel-basen
u. Sulfosäuren (in Sulfobasen
u. Sulfide) unorgan. (mit
Sulfur etc).

hervorgeht in 2 Klassen nach
1. Sulfosäuren u. Sulfobasen
2. Sulfosalzen.

1. Sulfosäuren hervorgeht aus
in wässriger Lösung. Sie sind
eindringend, durchdringt
Monosulfide, Monosulfate
Polysulfide

und die Kugel unorgan. Sulfid
u. Sulfat

Wasserstoff-sulfid

Hydrothionat, Hydrothion
gammelt.
form: H_2S , H_2S , H_2S etc.

gebildet u. zerfällt in 2 Stufen
durch Destillation. Formel
H₂S u. H₂S, H₂S u. H₂S
Das flüchtige, wässrige
flüchtige. Im Status vor
aus zu erzeugen nicht
den je je leicht
Satz von wässrig H₂O u. Fe
u. S₂ zu bilden

H_2O Fe
S₂ Fe
S₂ Fe

trägt u. unter
 H_2O Fe S
Säure zu bilden

besteht aus 2 Atomen
H u. S, die fest verbunden
H₂S.

Am vorstehenden besteht die
Antimon-sulfid u. Arsen
(H₂S)
(3 H₂S)

besteht H₂S u. 3 H₂S.
u. 1 flüchtiger Teil ist
1 flüchtiger Teil, H₂O u. Säure.