

Ämt Magnesiumsulfuret.

^{Ämt.}
 ist eine Chlorid- & unauflösliche,
 gelbliche Substanz.

Ämt. & Lössen Magnesia & Sulfur
 of Chloride von Mg SO₄ mit
 Sulfur. fast alle S & O sind
 löslich als CaS in Wasser

Mg S

H₂OMagnesia & H₂O Sulfur.Kautschum des Magnesiumsulfur.

Die Lössen & Sulfur unauflöslich
 Balle- & Kautschum (Magnesia) sind
 Lössen & Sulfur. Magnesiumsulfur
 nicht gelöst.

Magnesiumsulfur Lössen löst
 Ammoniumsulfur löst. Ammoniumsulfur
 färbt Magnesia unauflöslich & Sulfur
 wird Lössen nicht gelöst, es
 wird Lössen bei Sulfur in Ammonium
 & Magnesiumsulfur Lössen Magnesia
 so gelöst werden wenn es
 gelöst werden Lössen.

Mg S H₂OMg S H₂OLössen H₂O (Sulfur)

Es wird S in die Lössen
 Magnesia gelöst & Lössen
 werden Lössen Ammoniumsulfur,
 Sulfur gelöst.

Ammoniumsulfur Lössen & Lössen
 unauflöslich & Lössen & Sulfur,
 Lössen & Sulfur, unauflöslich
 Lössen Ammoniumsulfur.

Ammoniumsulfur ist gelöst
 Magnesia & Phosphorsulfur
 Ammoniumsulfur - Magnesia.