

Ant Magnesiumsulfuret.
 ist eine Chlorid-Verbindung,
 bestehend aus Magnesium & Schwefel.
 Es ist ein weißes Pulver,
 welches sich in Wasser nicht
 auflöst, aber in Salzsäure
 leicht auflöslich ist.
 Hg I
 H 2

Magnesia, Hg I, H 2, Kalk.

Kautschuk des Magnesiumsulfids.

Die Lössarten sind aus
 Boli- & Kalksteinen, welche
 Lössarten sind. Magnesiumsulfid
 wird gebildet.

Magnesiumsulfid bildet
 ein Pulver, welches sich
 in Wasser nicht auflöst,
 aber in Salzsäure leicht
 auflöslich ist. Es wird
 durch die Verbindung von
 Magnesium & Schwefel
 gebildet, wenn man
 diese Stoffe zusammen
 erhitzt.

Hg I H 2

Hg I H 2

(Ant H 2 (2 H 2))

Es wird in der
 Magnesia gebildet &
 wenn man
 diese Stoffe
 zusammen
 erhitzt.

Es ist ein weißes
 Pulver, welches
 sich in Wasser
 nicht auflöst,
 aber in Salzsäure
 leicht auflöslich
 ist.

Es wird durch
 Magnesium &
 Schwefel
 gebildet.