

Persistenter Identifier: 1498113652080

Titel: Allgemeine und technische Chemie

Autor: Fehling, Hermann Christian von

Ort: [Stuttgart]

Maße: 544, 160 S.

Datierung: 1866

Signatur: 1C 154

Strukturtyp: monograph

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: <https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/1/>

Abschnitt: Wismuthoxyd

Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/506/LOG_0319/

Es ist gewöhnlich ein bläuliches Krystallinisch Metall, welches mit einem Theil des kohligen. Es ist jedoch in Luft sich leicht zu oxydiren. unedigen Krystallen zu fallen.

Es kann jedoch aus der Luft, falls die Feuchtigkeit Krystallen die folgenden Eigenschaften - Rhomboedrisch mit 88° - zu fallen.

Spec. Gewicht = 9,6.
Es schmilzt bei 250-260°, zerfällt, leicht sich zu Pulver, leicht sich zu Pulver zu lösen.

Es verbindet sich mit der Luft unter Wasserstoff. Wird es zerlegt als 1/2 bei Gegenwart mit einem Theil, 2/3.

1/2 Lsg. & 1/2 Lsg. wird ab verdunstet. 1/2 des Sauerstoffes daher binden. Es löst sich in Wasser.

Nickelrhodanid. Rhod.

Man erhält das Nickelrhodanid durch Erhitzen des Metalls mit der Luft oder Chlor, oder durch Erhitzen des Rhodanidwasser oder Sulfidwasserstoffgas. Es ist ein gelbliches Pulver.

Das Nickelrhodanid verbindet sich mit Wasser zu einem löslichen Salz mit Nickelwasser.

Das salpetersaure Nickelrhodanid
Rhod. 3Mg + 9 aq.

Krystallisiert in gewissen wässrigen Lösungen. Es ist ein weißes Pulver, das durch Erhitzen zu gelbem Pulver zerfällt. Dieses Pulver wird durch Erhitzen zu einem schwarzen Pulver.

Rhod. Mg + 9 aq.
2Mg 2H2O