

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: Platinoxyd

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/536/LOG_0354/

jedoch nicht in dem Grade wie Gold.
Magnez besitzt Löslichkeit
das ist in verdünnter Salzsäure
Gold nicht, es ist als Platin-
gold zu bezeichnen.

Platin (als Platin) ist gelblich,
als bildet es Platinchlorid $PtCl_2$,
das sich mit gelblichem Oxid
oder Chlorid bildet. In verdünnter Salzsäure
das Chlorid bildet Platin
als Platinchlorid ist gelblich.

Das $PtCl_2$ ist löslich in
essigsaurem Wasser unlöslich, sehr
gelblich, in verdünnter HCl , HNO_3
löslich, fast unloslich in
in H_2O schwer in H_2SO_4 .

Seine Eigenschaften sind HCl , $PtCl_2$,
blau HCl , seine Eigenschaften
sind HCl , $PtCl_2$, HNO_3 unlöslich.
Platin.

Das Platinchlorid zerfällt in $PtCl_2$
bildet es Platinchlorid, HNO_3
in HCl .

Das Platinoxyd ist in Platin,
sowie in HCl löslich
 $PtCl_2$ wird Basen.

Das Platinchlorid zerfällt in
seine Eigenschaften sind HCl , HNO_3 , H_2SO_4
ist in Platinlöslich.



Das Platinchlorid zerfällt
in Reduktion des Chlorids mit
 H_2 .

Platinchlorid zerfällt in
Löslichkeit $PtCl_2$ mit HCl .

Das Platin bildet mit
verschiedenen Metallen Legierungen,
sollten diese Legierungen sein,
sind sie in HCl , HNO_3 , H_2SO_4 ,
 HCl , HNO_3 , H_2SO_4 , HCl , HNO_3 , H_2SO_4 .