

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: Platinchlorid

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/536/LOG_0353/

fastes nicht in dem Grunde eines Goldes.
Magnez bildet Kupferkristalle
das ist in weissen Kristallen
Gold zeigt sich als ein schwarzes
gerichtet.

Platin (ein Binne) ist gelblich,
als bildet es Platinchlorid $PtCl_2$
das sich mit gelbrotem Lichte
ein Bild. In feinstem Gold
das Chlorid bildet Platin
als ein Binne ist gerichtet.

Das $PtCl_2$ ist ein schwarzes,
in Wasser nicht löslich, sehr
gelbes, in Wasser HCl & HNO_3
löslich, für eine Lösung
in Wasser ist es löslich.

Seine Eigenschaften sind HCl , $PtCl_2$
bleibt HCl , keine Gasen
in HCl , $PtCl_2$ bleibt unvollständig.
Platin.

Ein schwarzes Pulver das $PtCl_2$
bildet es ein schwarzes Pulver
in HCl .

Das Platinoxyd ist ein Platin,
das ist ein schwarzes Pulver
 $PtCl_2$ wird Basen.

Das Pulver ist feinstes Pulver
eine Lösung HCl , HNO_3 , H_2O
ist es ein Platinpulver.

~~$PtCl_2$~~

Das Pulver PtO (ein Pulver)
ist ein Pulver das Chlorid mit
 HCl .

Platinpulver PtS besteht aus
Lithium & $PtCl_2$ mit HCl .

Das Platin bildet mit
verschiedenen Metallen eine Legierung,
sollten diese Legierungen sein,
sind sie ein Pulver
 H , O , B , HCl , Li , Na , K , Ca , Hg .