

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: Platinsulfid

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/536/LOG_0355/

fastes nicht in dem Grunde eines Goldes.
Magnezium bildet Kupferkristalle
das ist in weissen Kristallen
Gold zeigt sich als ein schwarzes Pulver,
gerade.

Platin (ein Binäres) ist gelblich,
es bildet Platinchlorid $PtCl_2$,
das sich mit gelbem Pulver
einigt. In verdünnter Lösung
des Chlorids bleibt Platin
als ein Pulver zurück.

Das $PtCl_2$ ist löslich in
essig. Säure, in unlöslich, sehr
gelblich, in Wasser $PtCl_2$ und H_2O
bildet, für eine Lösung
in Wasser in Lösung.

Seine Lösung ist $PtCl_2$, $PtCl_4$,
bleibt $PtCl_2$, seine Lösung ist
in $PtCl_2$, $PtCl_4$ nicht löslich.
Platin.

Ein schwarzes Pulver des $PtCl_2$
bildet Platinchlorid, bisweilen $PtCl_4$,
in $PtCl_2$.

Das Platinoxyd ist ein Platin,
das in einer Lösung
 $PtCl_2$ und Wasser.

Das Pulver ist feinst, seine
Lösung ist $PtCl_2$, $PtCl_4$, $PtCl_2$
ist in Platinlösung.

~~Pt~~
~~PtCl₂~~

Das Pulver PtO (ein Pulver)
ist Reduktion des Chlorids mit
 H_2 .

Platinchlorid $PtCl_2$ zerfällt in
Lösung und $PtCl_2$ mit H_2 .

Das Platin bildet mit
verschiedenen Metallen Legierungen,
sollten diese Legierungen sein,
sind diese Legierungen, sie sind
 $Pt, Ni, Cu, Fe, Zn, Ag, Au, Hg$.