

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: Schwefelsaures Quecksilberoxyd

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/511/LOG_0330/

Oppløst de Hvide sammende
Lavoisier's Nachtrags Experiment.

ad. salpetersæ Hg⁰
Hg⁰ H₂ + 8 ag.

ind. & saltet af hvidt sølv & Hg i en
nitroffindings væske. H₂ H₂ saltet
gennemløst i en tyngende Duff
Sæ.

for væsentlige deler vilde det første
for sig selv i en stor Kugle og en
større del.

ad. schwebelose Hg⁰
af en visse størrelse i en
& saltet af sølv & Hg i H₂

Hg⁰
H₂

af sølv & H₂ saltet i en guld
bæltet del i en, for sig selv
i en større væske i en Kugle.

Kali i Natron sølv i en
del i en væske.
Amerikalsk guld væske i en guld.
Hindesølv i en væske i en væske.

H₂ } H₂-K₂ } for sig
O₂ } H₂ }

Ammoniac ammoniac væske:

H₂ } H₂ }
O₂ } H₂ }

ad. Bi - 3 Træ - væske

H₂ } H₂ } H₂ }
O₂ } H₂ } O₂ } H₂ }

Ueuekerberoxydul.

Hg⁰.

ad. Oxydul løst sig i en væske i en
i en væske i en væske i en væske,
man sætter af sig i en væske
i en væske Hg⁰ sætter i en væske.