

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: Borax-Weinstein

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/610/LOG_0411/

Kupf. & Natrium $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$
 zu Kupfervitriol beim Abdampfen
 des Wasserantheils.
 Lösl. in 10 Theilen koch. u. 2 The.
 Wasser. $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$ $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$
 u. abgofaden.
 $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$ u. $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$ abgofaden,
 der doppelte Natrium.
 et Kupf. $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$ abgofaden.
 zu $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$ u. Kupferan-
 theil gibt $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$ ein unvoll-
 ständ. Salz $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$
 ($2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$ $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$) $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$ koch.
 Kupferantheil.
 beim Glühen des Kupferantheils
 bleibt $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$ u. Kali f., bei
 Fortdauern Natrium salzige
 Antimonverbindung.
 et $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$ Kupf. & Natrium $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$
 $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$ u. $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$
 $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$ u. $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$
 f. unvollständig sein ferner &
 Kupferantheil des Borax u.
 $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$
 des Borax-Weinstein
 $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$ u. $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$ (Tatarus borax)
 enthält 1 Theil Kupf. u. 1 Theil
 Natrium $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$ in 1 Theil Wasser,
 sein als ein unvollständig
 solze $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$.
 für unvollständig bei Borax,
 Weinstein
 ($2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$ $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$) $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$ u.
 $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$ u. 1 Theil Borax u.
 3 Theile Natrium.
 $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$ u. $2 \text{ O} \text{ } 2 \text{ B}_2$ gasförmig
 unvollständig.
 Löst sich in Wasser u.