

d. Chromoxyde waaren sonst nicht
 so leicht mit Silber gelblich
 zu färbn.

Chrom.

Cr = 26,7.

d. Chromverbindungen sind 21,
 jauchend d. d. Oxidationsfähigkeit u.
 Siedepunkt von Sauer, Kupfer & Eisen
 (von Xpönd).

Erst in der Kälte nicht gelblich
 nur, auf die Oxide in Chrom,
 essentia. Cr_2O_3 .

Wird auf allen d. Reduktion
 mittelst Wasser u. p. in einem Oxyde.

das 6. auf allen Chrom ist
 gegen Schwefel- & Salpetersäure
 indifferent, u. in Wasser unlöslich.

aus mittelst Reduktion mit
 dem Chlorid Cr_2O_3 , Cr_2O_4 , Cr_2O_5
 in Wasser löslich. Cr_2O_3 geht bei
 dem Sauer 6. in Wasser löslich,
 Sauer.

Man hat 3 Oxyde:

Chromoxyd CrO

Chromoxyd Cr_2O_3

3. Chromsäure Cr_2O_7

Wasserpflanzig geht ab auf einen
 Punkt Cr_2O_7 u. Sauerstoff d.

- 2 d. Sauerstoff
 Cr_2O_4 oder $\text{CrO} \cdot \text{Cr}_2\text{O}_3$

Alle Sauerstoff Oxyde des
 Chroms sind in Wasser löslich,
 sein in Wasser löslich u. d.
 Chromoxyd in Chromsäure
 Salze d. Sauerstoff.