

von Verbindungen v. d. Lössen:

M_2O_3 , L + MO R + 24 at.

finden da + Schwefels. Kali Thonerde
& Prototyp ist. Hier MO können
8 v. g. lösen enthalten. mit

Schwefelsäure (frucht. P & des
Kali → 2 Thonerdealcalien.

Uetaeder macht mit Nidifol
flüchtig, ist sehr unregelmäßig.

Lsgf. P bis 13° in 20 fl. CO

6. 80° " " " " " "

8. 100° " " " " " "

Kochpulver ist in Wasser löslich
in Uetaedern.

Al_2O_3 kann verbunden sein

1) Chromoxyd, Eisenoxyd,

Schwefelere 2) Chromsäure, Man-

gansäure, Silensäure,

Kali 3) Natron, Ammoniumoxyd

Eisenoxydul, Manganoxydul,

2 at. Oxide, falls es vorkommt. Beob.

2 kann Alkali oft in großer

1) Schwefelere Salze in wasser

2) in wasser. Kochpulver 2) 1) Koch-

pulver sein.

2 Alkali verliert bei 100° fast

20 at. CO , da lassen 4 at.

mit Wasser trocknen, lässt

bei 200° , bis sauer flüchtig flüchtig

bei Kochpulver Alkali 2) fast alle

löslichen fast alle CO & CO_2

Salze mit einer großen Menge

Wasser (Alkali in wasser), da 2

1) Kochpulver, fast alle Alkali

das flüchtig gelöst wird.

Hier zeigt Alkali aus Wasser

zu neu Al_2O_3 mit SO_2

gebildet.