Pottasche. Ihre Bestandteile Pottasche
+ Hydrate sind + HO kaustische Lösung
löslich. Die gewöhnliche käufliche
im Handel Pottasche Doppelsalz,
Kohlensaures Kali + Natron.

Kalium.

K = 39,1 spec. Gew. = 0,86

Kommt in der Natur vor
Kohlensaures Kali: Pottasche,
Salpeter, Chlorkalium, Kali
in Pflanzen gelöst. Kali
ist in manchen Gesteinen
Bestandteil Feldspath.
Es wird in Fabriken
entdeckt 1807 v. H. Davy,
K bildet Oxyd — Kalium
Oxyd mit Wasser Kalihydrat
Kalium Metall
Oxydation Kali.
Kali + Oxyd Kalium
Kalium + Oxyd Kali.
Kalium entzündet sich an
Luft Kali + Kohlensäure
Kali + Wasser Kalihydrat
+ Wasserstoff.
Kalium zersetzt Wasser
Kalium + Wasser = Kali + Wasserstoff
Kalium + Sauerstoff = Kali
Kalium + Chlor = Chlorkalium
Kalium + Schwefel = Schwefelkalium
Kalium + Kohlensäure = Kohlensaures Kali + Kohle
Kalium + Kohlenoxyd = Kohlensaures Kali + Kohle
Kalium + Kohlensäure = Kohlenoxyd + Kali
Kalium + Kohlenoxyd = Kohlenoxyd + Kali