

Erste Abtheilung.

Verhalten der Metalloxyde und ihrer Salze.

I. Gruppe der Alkalien.

Kali, Natron [Lithion] und Ammoniak.*)

Die Metalle der Alkalien (*Kalium* K, *Natrium* Na und *Lithium* Li) sind leichter als Wasser; sie zerlegen es bei gewöhnlicher Temperatur, unter Entwicklung von Wasserstoffgas und Bildung der Oxyde (der fixen Alkalien, KO, NaO, LiO), die in Wasser löslich sind

*) Die seltener vorkommenden Oxyde sind in Klammern [] eingeschlossen. Das Ammoniak ist in diese Gruppe eingereiht, weil es sich in seinem Verhalten den fixen Alkalien am natürlichsten anschliesst.