

## Die Metalle.

### A. Gruppe I.

#### a) Gruppe der Alkalimetalle.

**1. Lithium**  $\text{Li} = 7,03$  ist ein weiches, silberähnliches Metall, das bei gewöhnlicher Temperatur sich auf Wasser unter Wasserstoffentwicklung in Oxyd verwandelt. In der Luft, in der es gelblich anläuft, verbrennt es bei ca.  $200^{\circ}$  mit rein rotem Licht. In Sauerstoff, Chlor, Bromdampf usw. brennt es mit blendendem Licht. Sein spez. Gew. ist 0,59, es ist also das leichteste Metall.

a) *Chlorlithium*  $\text{LiCl} = 42,48$  krystallisiert wasserfrei, sehr hygroskopisch, löslich in Alkohol, Äther und Ätheralkohol. Zur Bereitung von Kollodionemulsionen.

b) *Bromlithium*  $\text{LiBr} = 86,99$ . Zerfliessliches, leicht in Alkohol lösliches Salz: für Kollodionemulsionen.

c) *Jodlithium*  $\text{LiJ} = 133,88$ , krystallisiert mit  $3 \text{H}_2\text{O}$ : 181,88. Zum Jodieren von Kollodion für nasse Platten.

**2. Natrium**  $\text{Na} = 23,05$ , eines der verbreitetsten Metalle, aber nur in Verbindungen als Chlorid (Kochsalz), Nitrat (Chilisalpeter) usw. Das Metall wird jetzt fabrikmässig elektrolytisch aus geschmolzenem Ätznatron hergestellt. Es ist weich, auf einem frischen Schnitt silberweiss, läuft an der Luft schnell an, schmilzt bei  $95^{\circ}$  und brennt genügend erhitzt an der Luft mit gelber Flamme. Auf Wasser geworfen oxydiert es sich unter kreisender Bewegung; verhindert man diese, so entzündet es sich