

Musterlösung zu den Aufgaben 1–2, Seite 2

(1)

Alkalimetall	Symbol	Dichte [g/cm ³]	Schmelzpunkt [°C]	Reaktionsfähigkeit
Lithium	<i>vgl. PSE</i>	<i>vgl. PSE</i>	<i>vgl. PSE</i>	↓
Natrium				
Kalium				
Rubidium				
Caesium				

Lückentext:

weiche	metallisch
Li, Na	K
abnehmend	
Oxiden (<i>Reaktion mit Sauerstoff</i>)	Hydroxiden (<i>Reaktion mit Luftfeuchtigkeit</i>)
Lithium	Caesium
oben	unten
H ₂	Hydroxiden

- (2) Natrium reagiert mit Wasser analog wie Kalium (vgl. S. 2 oben) bzw. alle anderen Alkalimetalle, d. h. es bildet sich das entsprechende Metallhydroxyd (in wässriger Lösung) und Wasserstoffgas:

