



Reaktivität der Alkalimetalle

Beschreibe die Reaktionen der Alkalimetalle mit Wasser:

Lithium: _____

Natrium: _____

Kalium: _____

Die Heftigkeit der Reaktion nimmt von _____ über _____ nach _____ hin zu.

Reaktionsgleichungen:

Reaktionsschema (Wortgleichung):

Natrium + Wasser → _____ + _____

Reaktionsgleichung (Formelgleichung):

_____ + _____ → _____ + _____

Notiere die entsprechenden Reaktionsgleichungen für Kalium und Lithium:

Bei der Reaktion mit Wasser gibt das Alkalimetall-Atom ein _____ ab.

Aus dem Atom wird ein _____.

Reaktionsgleichung: $\text{Na} \rightarrow \text{_____} + \text{_____}$

Vergleich der Alkalimetalle

	Metall	Symbol	Atommasse (u)	Schmelzpunkt (°C)	Schalennummer des Außen- elektrons
	Lithium	Li	6,9	180,54	2

Arbeitsauftrag:

- 1) Ergänze den obigen Lückentext und die Tabelle.
- 2) Markiere die Zunahme der Reaktionsfähigkeit durch Anbringen einer Pfeilspitze in der ersten Spalte der Tabelle.
- 3) Informiere dich in deinem Chemiebuch über die Alkalimetalle. (S. _____)
- 4) Nenne Gründe für die Änderung der Reaktionsfähigkeit innerhalb der I. Hauptgruppe. (Schriftlich ins Heft)