



# 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	Atom- masse (u)	Schmelz- punkt (°C)	Schalenummer 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)