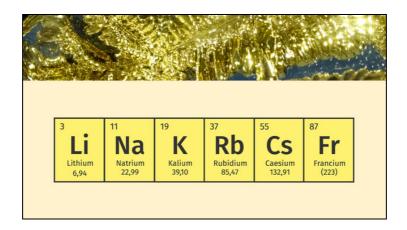


## I. Hauptgruppe – Überblick



1	Entscheide, bei welchem Stoff es sich um ein Alkalimetall handelt.
2	Zeige die Reihenfolge der Alkalimetalle in der ersten Hauptgruppe auf.
3	Gib an, welche Eigenschaften auf die Alkalimetalle zutreffen.
4	Bestimme weitere Eigenschaften der Alkalimetalle.
5	Beschreibe das Reaktionsverhalten der Alkalimetalle näher.
6	Vergleiche die beiden Alkalimetalle Lithium und Caesium.
4	mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben



Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von sofatutor.com

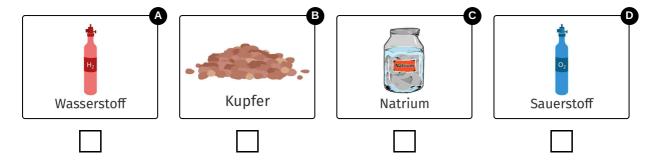






### Entscheide, bei welchem Stoff es sich um ein Alkalimetall handelt.

Wähle die richtige Abbildung aus.



### Unsere Tipps für die Aufgaben



# Entscheide, bei welchem Stoff es sich um ein Alkalimetall handelt.

#### 1. Tipp

Es gibt nur eine richtige Antwort.

#### 2. Tipp

Alkalimetalle müssen in luftdicht verschlossenen Gefäßen aufbewahrt werden, weil sie so reaktiv sind.



#### Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben



## Entscheide, bei welchem Stoff es sich um ein Alkalimetall handelt.

#### Lösungsschlüssel: C

Die Elemente der **ersten Hauptgruppe** – ausgenommen Wasserstoff – gehören zu den **Alkalimetallen**. Dazu zählen:

- Lithium
- Natrium
- Kalium
- Rubidium
- Caesium
- Francium

Wasserstoff befindet sich zwar auch in der ersten Hauptgruppe, ist aber ein nichtmetallisches Gas. Sauerstoff befindet sich in der sechsten Hauptgruppe und zählt zu den Nichtmetallen. Kupfer steht in der ersten Nebengruppe und gehört zu den Übergangsmetallen.

