

Eigenschaften und Reaktionen der Alkalimetalle

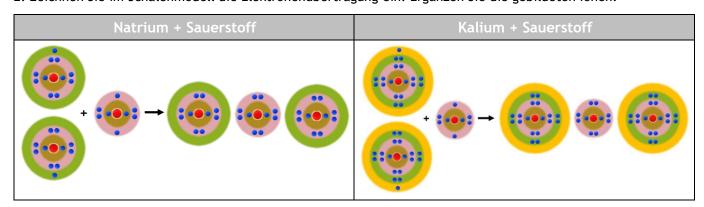
1. Füllen Sie die Tabelle zu den Reaktionen der Alkalimetalle aus.

Alkali- metall	Element- Symbol	Produkt mit Sauerstoff (O ₂)	Produkte mit Wasser (H ₂ O)	Heftigkeit der Reaktion mit Wasser
Lithium				
Natrium				
Kalium				
Rubidium				
Caesium				

2. Ergänzen Sie in den Schalenmodellen die fehlenden Elektronen der drei Alkalimetall-Elemente.

Lithium	Natrium	Kalium

2. Zeichnen Sie im Schalenmodell die Elektronenübertragung ein. Ergänzen Sie die gebildeten Ionen.



3. Vervollständigen Sie die Reaktionsgleichungen der Alkalimetalle mit Sauerstoff. Zeichnen Sie die Elektronenaufnahme und Elektronenabgabe mithilfe eines Pfeiles ein. Ergänzen Sie über den Elementsymbolen die "Ladungszahlen" (genauer: Oxidationszahlen)

Lithium + Sauerstoff	Natrium + Sauerstoff	Kalium + Sauerstoff	
$Li + O_2 \longrightarrow 2Li_2O$	4Na + O → 2Na ₂ O	K + O → KO	