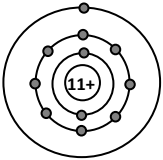




Die erste Hauptgruppe

Element Symbol Atom	Das Ion entsteht durch... Ionenformel	Eigenschaften	Vorkommen als...	Formel des Oxids	Oxid + Wasser
Wasserstoff				H ₂ O	_____
Lithium					
Natrium 	Abgabe des einzigsten Außenelektrons Na ⁺				
Kalium					
Rubidium 					
Cäsium 					

Diese Betrachtungen lassen sich für die Hauptgruppen beliebig fortführen und ergeben eine Systematik der Gruppen des PSE! Formuliere allgemeingültige Aussagen über das Verhalten von Gruppe(n) bzgl. Gemeinsamkeiten und Unterschieden im Atombau, bei der Ionenbildung, Formelbildung (Prüfe das für Oxide, Chloride, Sulfate...), Reaktion mit Wasser,

Metalle findet man in der 1. Hauptgruppe ...

Nichtmetalle findet man ...

Atome dieser Elemente

Gemeinsamkeiten

Unterschiede

(Es ist eine Systematik zu erkennen! Formuliere!)

Die Formeln der Verbindungen ...

Oxide dieser Elemente bilden in Wasser ...!