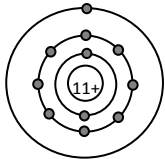
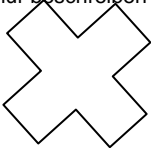
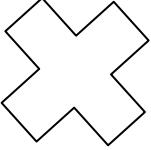


# Die erste Hauptgruppe

Element	Symbol	Atom	Ion (entsteht durch...)	Eigenschaften	Vorkommen als...	Formel des Oxids	Reaktion des Oxids mit Wasser
Wasserstoff	H						
Lithium	Li						
Natrium	Na		Abgabe des Außenelektrons  $\text{Na}^+$				
Kalium	K						
Rubidium	Rb	nur beschreiben 					
Cäsium	Cs	nur beschreiben 					

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