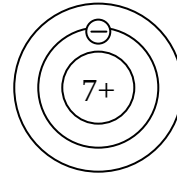


Dem **Stickstoff** fehlen 3 Elektronen auf der Außenschale.



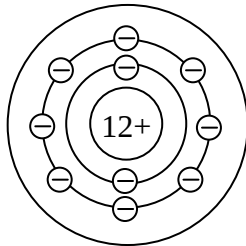
Diese Elektronen werden in der Natur von anderen Atomen übernommen.



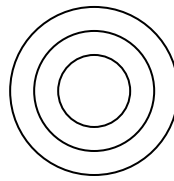
Nun ist die Außenschale voll besetzt. Es ist ein Ion (geladenes Teilchen) entstanden.

Es entsteht ein Minus am Symbol, da nun die Elektronen(-) im Atom in der Überzahl sind!

Protonen	+
Elektronen	-
Ion	-



Auf der Außenschale eines **Magnesium**-atoms befinden sich nur 2 Elektronen

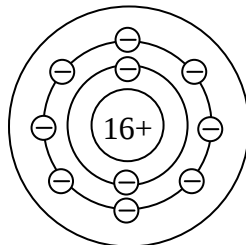
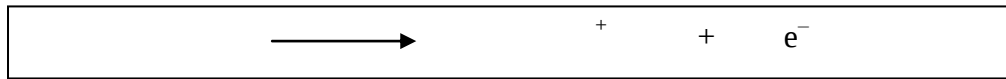


Diese Elektronen werden vom Magnesium bereitwillig abgegeben.

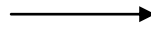
Dadurch existiert die 3. Schale nicht mehr und die 2. Schale ist nun Außenschale. **Sie ist voll besetzt!**



Protonen	+
Elektronen	-
Ion	2+

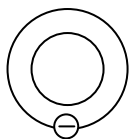
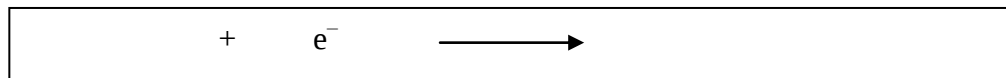


Auf der Außenschale eines **Schwefel**atoms befinden sich 6 von 8 Elektronen



Diese 2 Elektronen aufzunehmen, ist energetisch einfacher als 6 El. abzugeben.

Protonen	+
Elektronen	-
Ion	



Auf der Außenschale eines **Aluminium**atoms befinden sich ...



Protonen	+
Elektronen	-
Ion	

