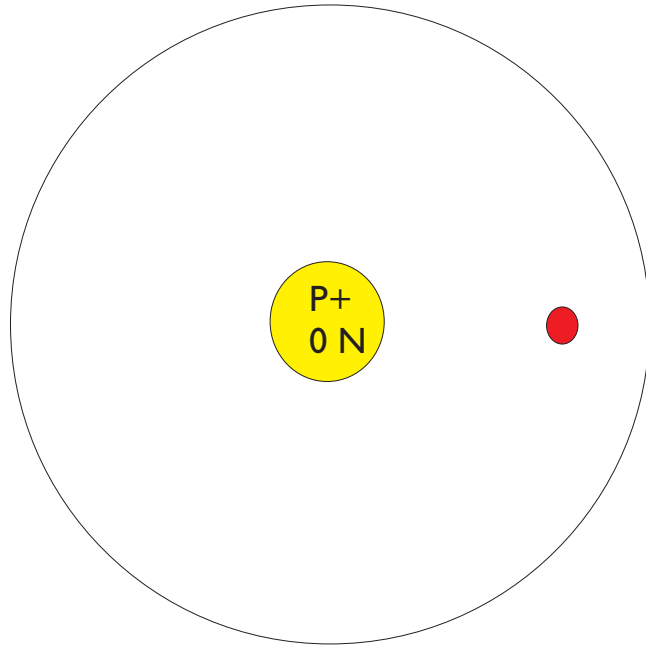
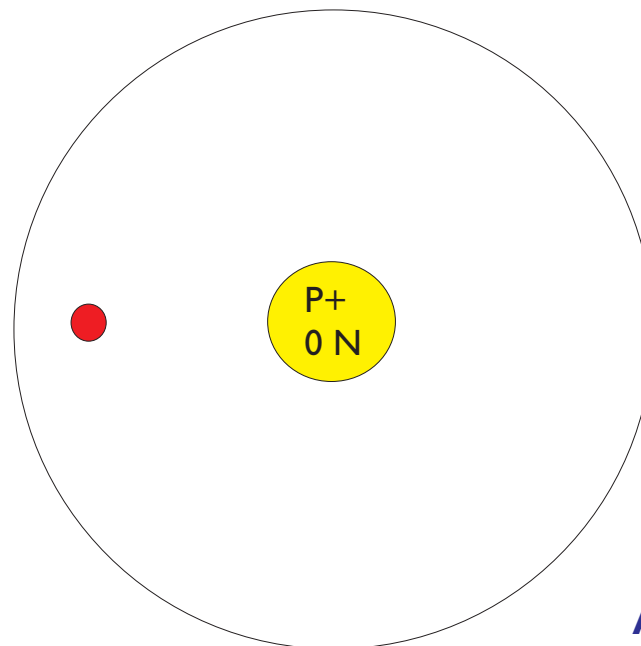


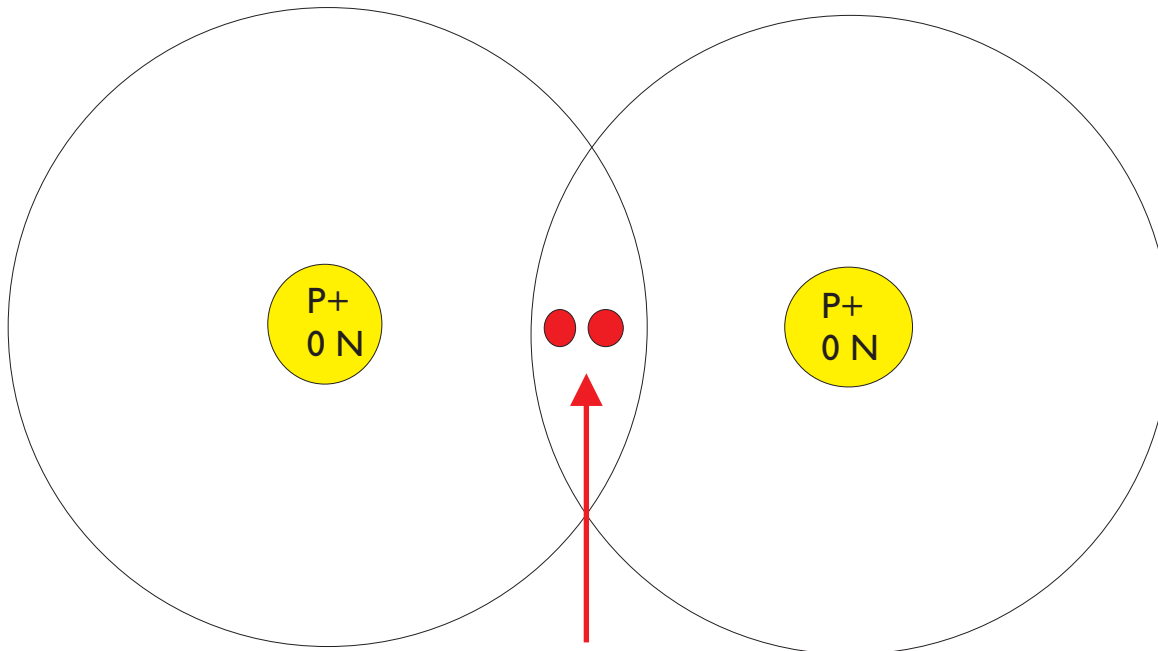
H-Atom



H-Atom



**Ausschlaggebend:
die gleichhohe EN der beiden
H-Atome!**

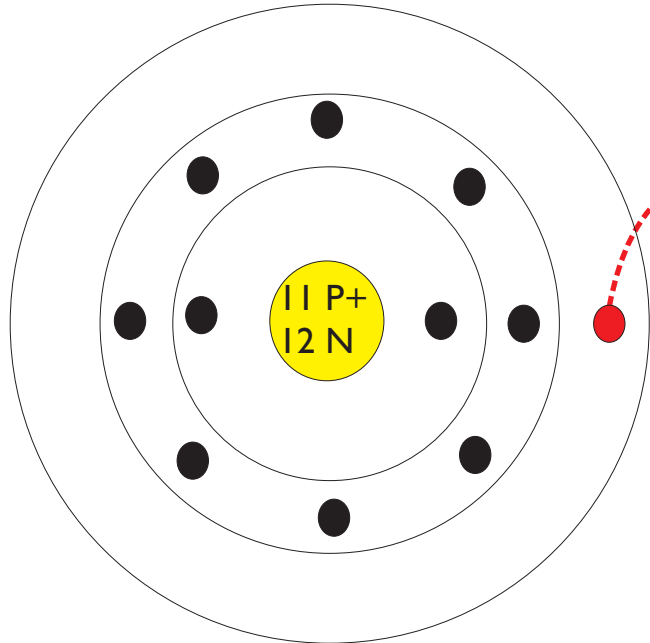


**Zwei Elektronen (eins von
einem, das andere vom
zweiten Partner), also ein
Elektronenpaar, sie werden "brü-
derlich" geteilt!
Beide erreichen dadurch
den Edelgaszustand!**

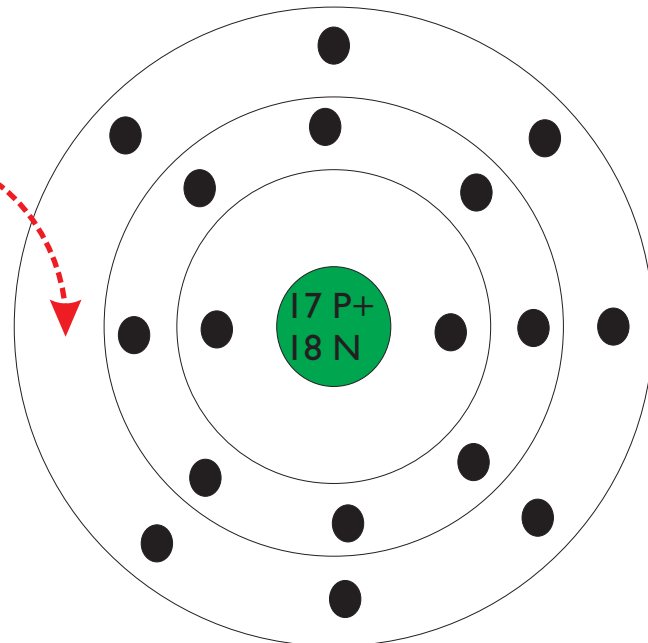
**Elektronenpaarbindung
oder
Atombindung**

**2 bindende Elektronen
bzw. bindendes Elektronenpaar**

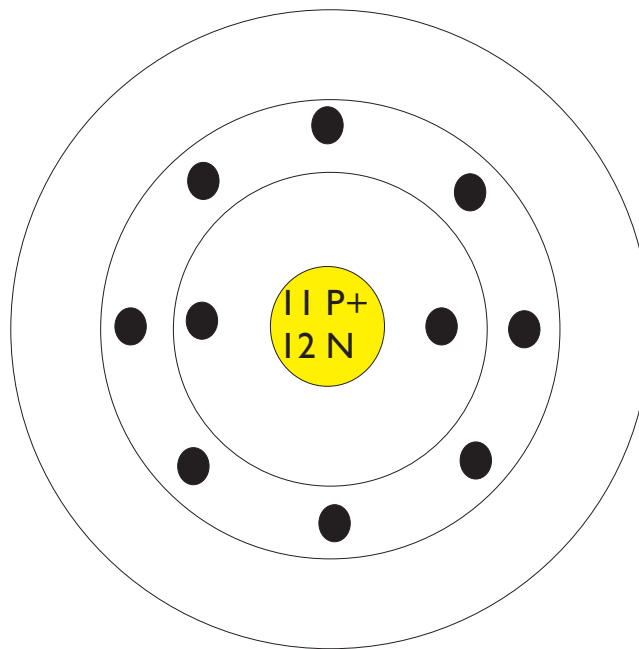
Natrium



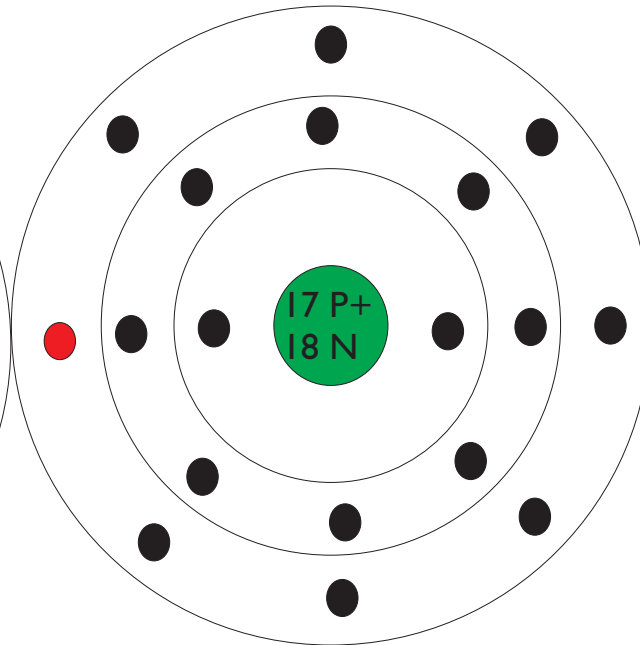
Chlor



Natrium⁺ - Ion



Chlor⁻ - Ion

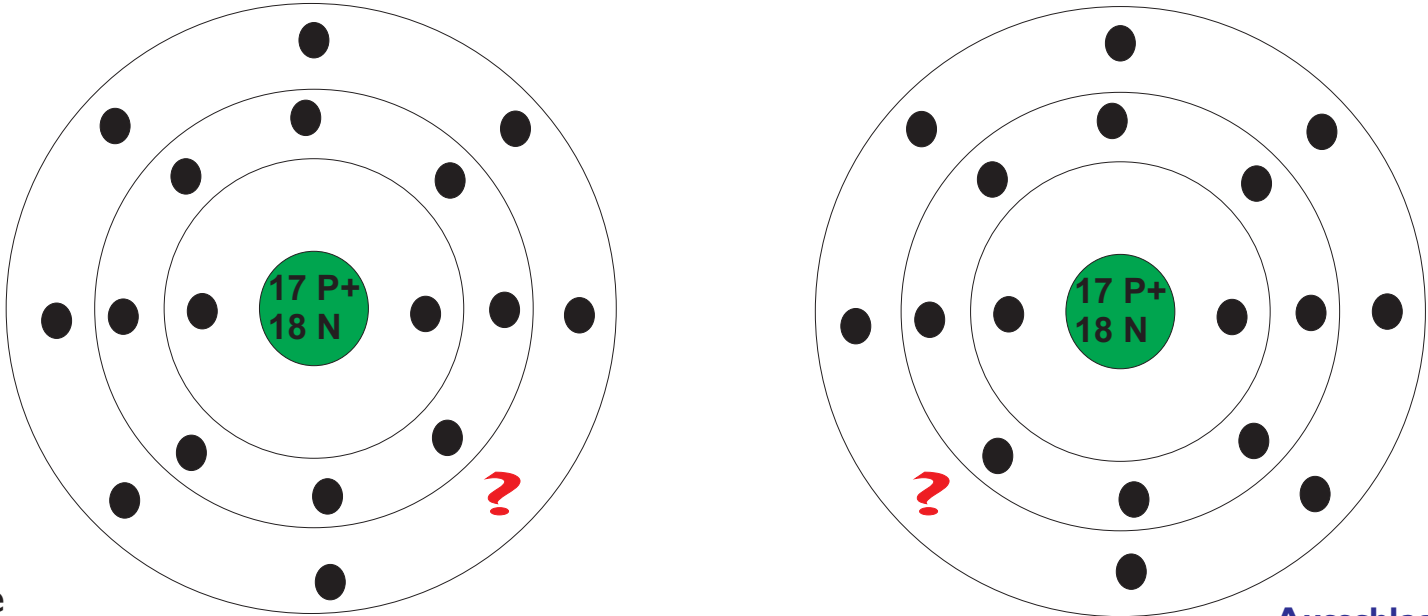


Ausschlaggebend:
die höhere EN des
Chlors gegenüber des Na

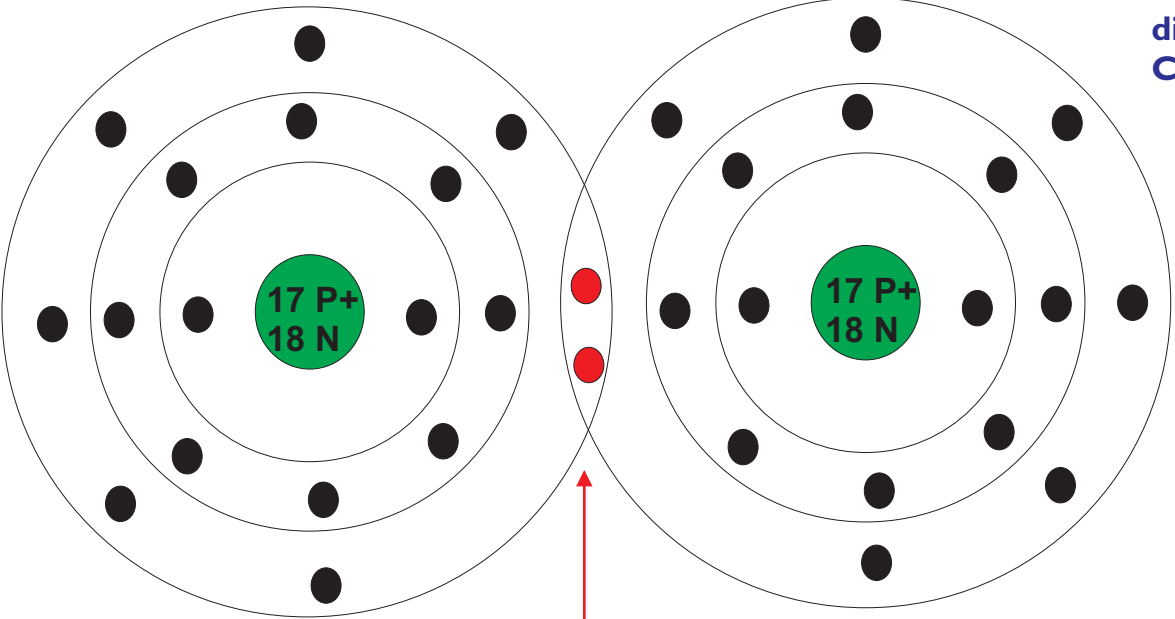
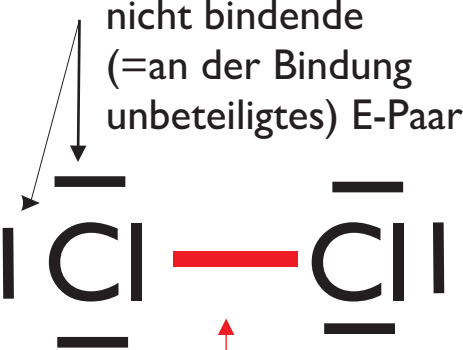
Beide Ionen wer-
den durch ihre
ungleiche Ladung
zusammengehalten

Ionenbindung!

Bindungstyp bei verschiedenen Molekülen aus gleichen Elementen



Ausschlaggebend:
die gleichhohe EN der beiden
Cl-Atome!



Zwei Elektronen (eins von
einem, das andere vom
zweiten Partner werden "brü-
derlich" geteilt!
Beide erreichen dadurch
den Edelgaszustand!

**Elektronenpaarbindung
oder
Atombindung**

**2 bindende Elektronen
bzw. bindendes Elektronenpaar**