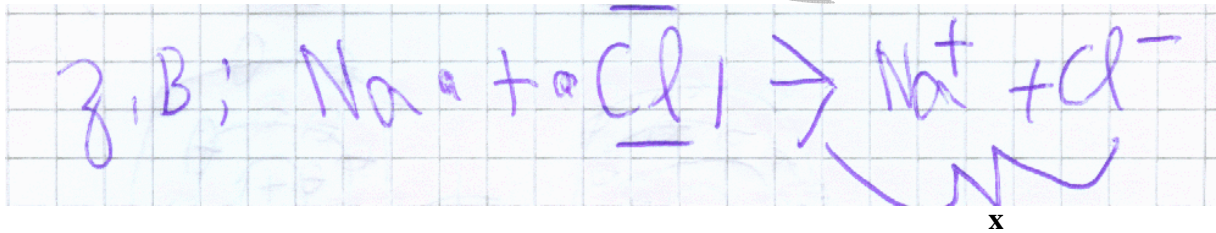


Ionenbindung



^x= entgegengesetzt geladene Ionenbindung.

Entgegengesetzt geladene Ionen ziehen sich an.

Das bestreben der Elemente ist es, in der Außenschale 8 Elektronen zu bekommen.

Die Edelgase haben 8 Elektronen und sind stabil.

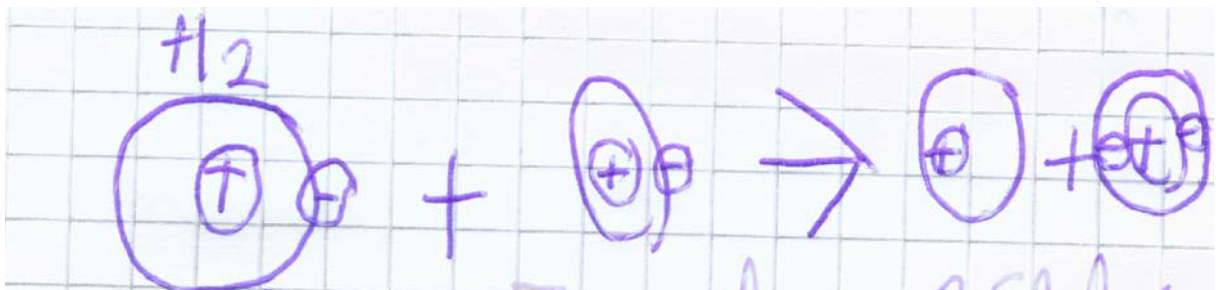
Sie haben eine Edelgasanordnung.

Atombindung:

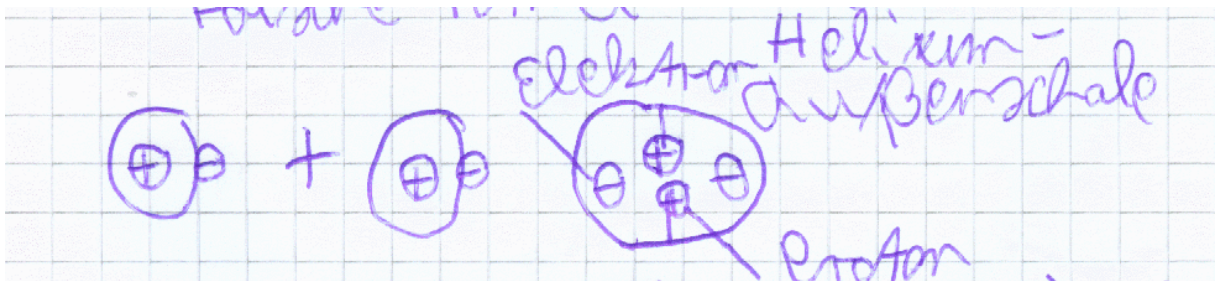
$\text{H}_2, \text{O}_2, \text{N}_2, \text{Cl}_2$

Dies sind alle Moleküle in denen 2 Atome verbunden sind.

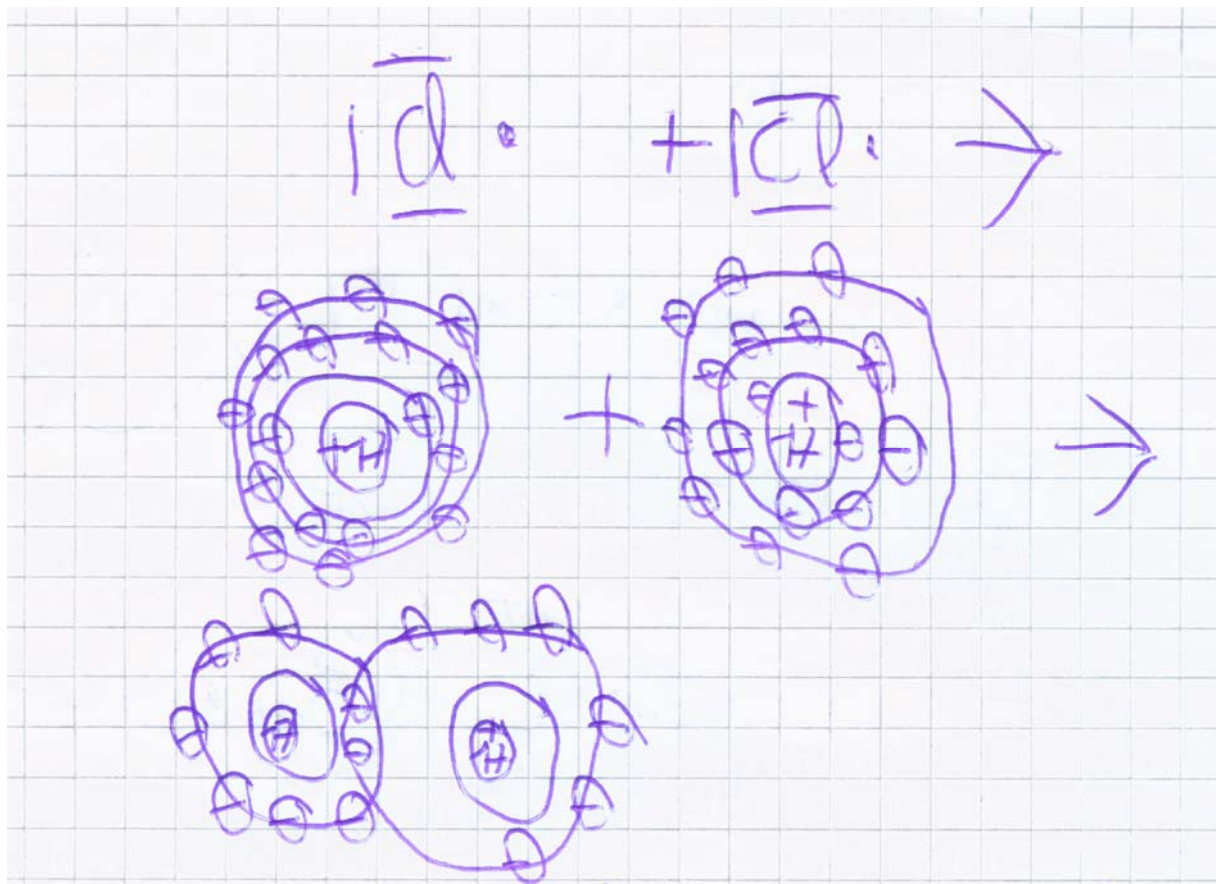
Falsche Formel:



2 Elektronen in der Außenschale.



Die beiden einzelnen Elektronen gehören zu beiden Atomen gleichzeitig.



Die Bindung wird durch zwei Elektronen gewährleistet, die sich die Elektronen teilen.

