

Die Bildung von Salzen: Elektronenübertragungsreaktionen

Die Reaktion von Natrium und Chlor ist ein Beispiel für eine **Salzbildungsreaktion**.

Allgemein reagieren _____ und _____ miteinander zu Salzen.

Dazu müssen die Atome zunächst mit Hilfe von _____ - _____ isoliert werden. Sie haben dann keine _____ Außenschale mehr, was ein ungünstiger Zustand ist.

Deshalb findet nun eine _____ statt:

Die _____ -Atome **geben** ihre Außenelektronen **ab**, die _____ -Atome **nehmen** sie **auf**. Dadurch erreichen beide wieder eine _____ besetzte Außenschale.

Allerdings werden durch die Elektronenübertragung die Atome zu _____ (=geladene Teilchen). Positiv geladene Teilchen nennt man _____, negativ geladene _____.

Deshalb nennt man Salze auch _____.

Durch die gegenseitige Anziehung ordnen sich die _____ in einem _____ an und bilden ein Salz mit den typischen Eigenschaften.