**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.