

Wenn **Metall-Atome** (I. bis III. Hauptgruppe) mit **Nichtmetall-Atome** (VI. bis VII. Hauptgruppe) reagieren, entstehen geladene **Ionen**, die eine **Ionenbindung** eingehen.

Die **Metalle** geben dabei alle äusseren Elektronen (Steckverbindungen) an die **Nichtmetalle** ab.

Bei der **Ionenbindung** werden immer Steckverbindungen (Elektronen) von dem **Metall-Atom** auf die **Nichtmetall-Atome** übertragen, damit danach alle Atome immer 8 (oder 0) Elektronen haben.

Die **Metall-Atome** werden dabei **positiv geladen**.

Die **Nichtmetall-Atome** werden dabei **negativ geladen**.

## Beispiele für Ionenbindung

