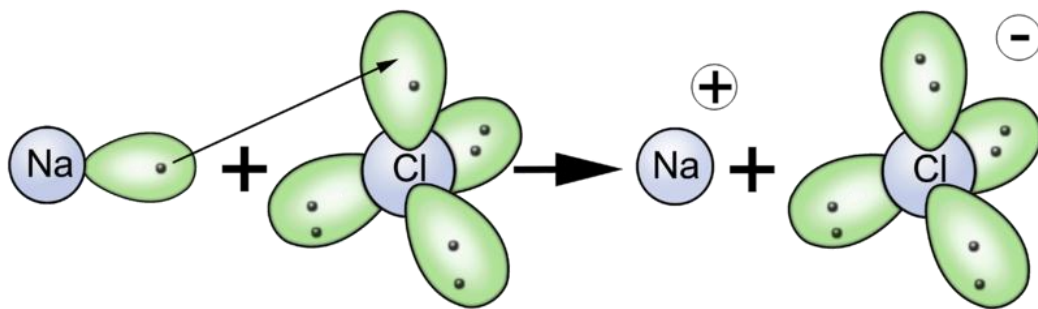


Ionenbindung

Die **ionische Bindung** ist eine chemische Bindung, die auf der elektrostatischen Anziehung positiv und negativ geladener Ionen basiert. Die Ladungen kommen dadurch zustande, dass ein Metall sein(e) Valenzelektron(en) an ein Nichtmetall abgibt.

Im Bild sieht man die Abgabe eines Elektrons vom Metall (Na) an das Nichtmetall (Cl)



CC-BY-SA 3.0

Da Elektronen negativ geladen sind entstehen sogenannte Ionen, das sind geladene Atome. Wenn ein Atom zusätzliche Elektronen erhält wird es negativ geladen, verliert es welche wird es positiv geladen. Negativ geladene Ionen werden Anionen genannt, positiv geladene Ionen werden Kationen genannt.

Verfasst von Andreas Liebeg

Bild: A.Spielhoff, https://commons.wikimedia.org/wiki/File:Ionenbindung_Na_Cl.png, CC-BY-SA-3.0