

Kategorie: Chemie & Baukasten

Entstehung der Ionenbindung IB

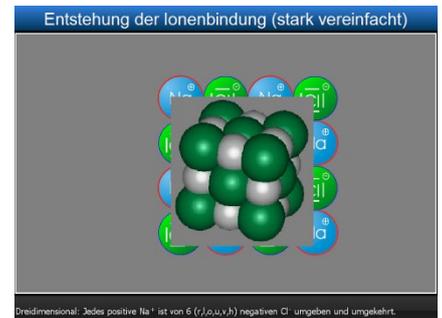
Ein Metallatom mit einem Elektron auf der äußeren Schale nähert sich einem Nichtmetall, dem ein Elektron auf der äußeren Schale fehlt. Durch Aufnahme des Elektrons ist das Nichtmetall negativ geladen und das Metallatom durch die Abgabe positiv. Die Ionen ziehen sich an. Am Beispiel von NaCl wird die Ionenbindung auch im Dreidimensionalen deutlich gemacht.



Metall- und Nichtmetallatom



NaCl entsteht



Dreidimensionales Kochsalz