

**Arten der chemischen Bindung**

Die Atome sind bestrebt auf ihrer äußersten Schale die Edelgaskonfiguration zu erreichen, das heißt, sie sind bestrebt, 8 Elektronen auf der Außenschale zu besitzen. (Eine Ausnahme ist die K-Schale: Sie kann nur 2 Elektronen besitzen.) Das Bestreben eines Atoms die Edelgaskonfiguration zu erreichen, nennt man Edelgasregel. Um zur Herstellung einer chemischen Bindung die Edelgaskonfiguration zu erhalten, muss die Valenzschale eines Atoms entweder Elektronen aufnehmen oder abgeben oder ihre Valenzelektronen zur Ausbildung von Elektronenpaarbindungen zur Verfügung zu stellen. Im ersten Fall entstehen Ionen, im zweiten Fall Moleküle.

Bindungsart	Kommt zustande durch die Verbindung von	Beispiel	ΔEN zwischen diesen beiden Atomen	Stoffe, in denen diese Bindungsart vorliegt	Eigenschaften dieser Stoffe