

Hallo Zusammen, 😊

Wir hatten bereits begonnen die Bindungsarten von Verbindungen zu untersuchen. Es gibt drei Möglichkeiten Bindungen einzugehen. Dabei streben die Verbindungen einen energiearmen und stabilen Zustand an. Diesen erreichen sie mit der Edelgaskonfiguration (Oktettregel). Diese Oktettregel besagt, dass jedes Atom acht Elektronen in seiner äußersten Schale haben möchte.

1. Betrachtet das Atom Chlor im Periodensystem der Elemente
2. Zeichnet das Chloratom nach dem Schalenmodell von Bohr.
3. Erklärt wann Chlor den Edelgaszustand erreicht.
4. Betrachtet nun den dreiteiligen Comic und formuliert Vermutungen und Idee hinsichtlich der Möglichkeiten eine chemische Bindung einzugehen.

## Ein Geben und Nehmen – oder Teilen?

