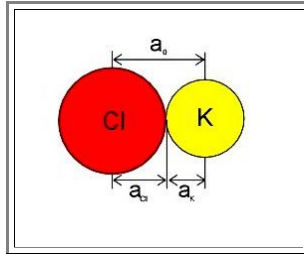


## Übung 2.2-1

### Lösungshilfe

Als erstes benötigen wir eine Formel zur Berechnung der Bindungsenergie.

- Wir finden diese in Kapitel 2.2.1 unter [Bindungsenergie](#). In dieser Formel benötigen wir den Bindungsabstand  $a_0$ , dieser ist die Summe der beiden Ionenradien, da wir eine Kugelgestalt der Ionen annehmen und uns vorstellen, daß diese sich in der Bindung gerade berühren:



- Der in Elektronenvolt (**eV**) berechnete Wert muß dann noch umgerechnet werden, dazu kann man [Tabellen](#) zu Hilfe nehmen



Lösung