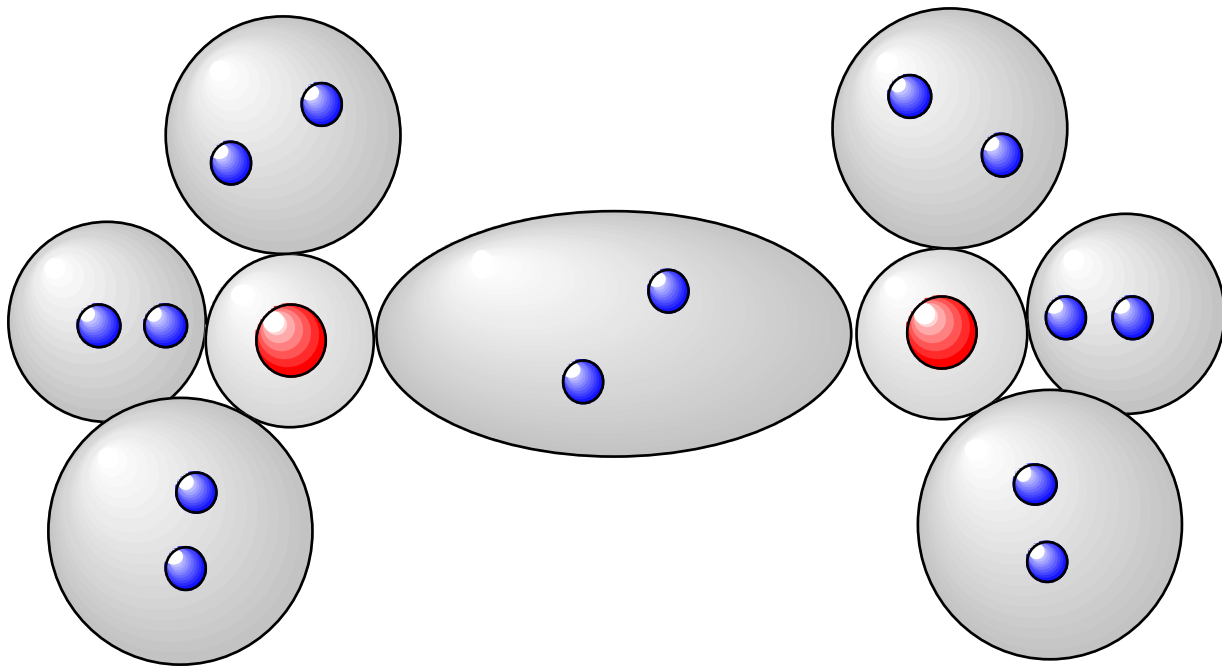


Elektronenpaarbindung



Bei der Bildung des Chlormoleküls überlappen die beiden einfach besetzten Kugelwolken der Chloratome.

Es bildet sich eine **gemeinsame Kugelwolke**, die ein **Elektronenpaar** bzw. zwei **Bindungselektronen** enthält und somit vollbesetzt ist (**Elektronenpaarbindung**). Eine andere Bezeichnung für diesen Bindungstyp ist **kovalente Bindung**.

Aufgabe

Welche Aussagen lassen sich über die physikalischen Eigenschaften (Smp, Sdp, Dichte) von Stoffen mit kovalenten Bindungen machen (z.B. Ammoniak, Methan, Kohlendioxid)?