

Kategorie: Chemie & Baukasten

Entstehung der Elektronenpaarbindung mit Ionencharakter EPB mit IC

Die Bindung erfolgt wie bei der "einfachen" kovalenten Bindung durch Bindungselektronenpaare. Hier sind aber die Bindungspartner unterschiedlich elektronegativer. Dadurch entsteht eine sehr starke innermolekulare Bindung mit Teilladungen: Dipole. Intermolekular gibt es nun zusätzlich zu den schwachen Van-der-Waals-Kräften Anziehungskräfte, die auf der elektrischen Anziehung der Dipole beruhen:



2 unterschiedliche
Nichtmetallatome mit je 1 El.



Polarisierte Bindung
durch gemeinsames EP



Stoff mit Elektronenpaarbindung
erinnert an "Salze"