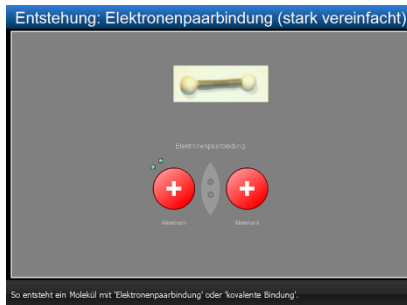


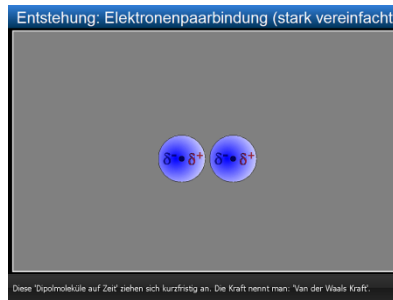
Kategorie: Chemie & Baukasten

Entstehung der Elektronenpaarbindung EPB

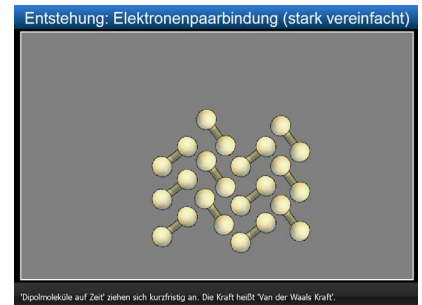
Zwei Nichtmetallatome mit jeweils einem (ungepaarten) Elektron auf der äußeren Schale benutzen die beiden Elektronen gemeinsam, um die Oktettregel zu erfüllen. Dadurch entsteht eine sehr starke innermolekulare Bindung. Intermolekular gibt es kaum Anziehungskräfte: Ausnahme die schwachen Van-der-Waals-Kräfte.



Bindung über gemeinsames EP



Wirkung der Van-der-Waals-Kräfte



Stoff mit Elektronenpaarbindung