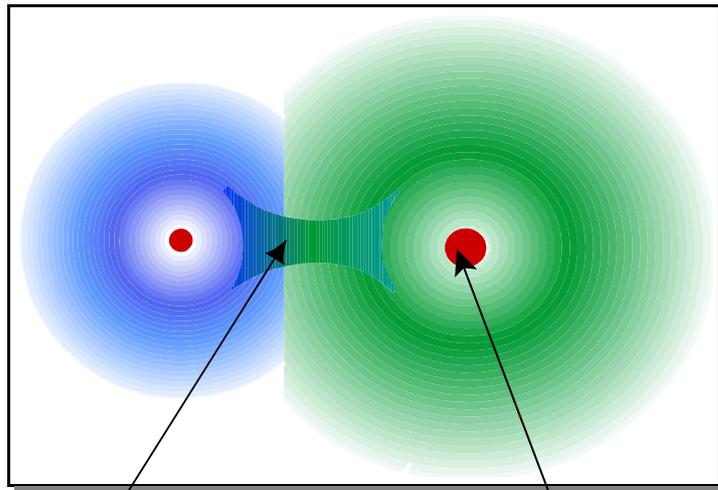


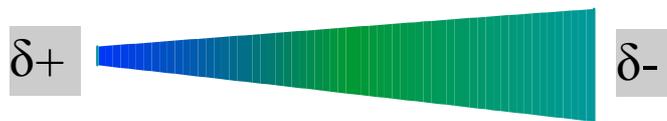
Die polare Atombindung (III)



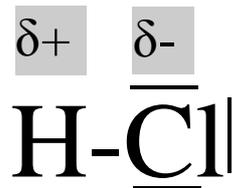
gemeinsames Elektronenpaar

größere Anziehungskraft des Cl-Atomkerns auf das bindende Elektronenpaar als der H-Kern

Verteilungsdichte der Elektronen:



Valenzstrichformel:



Fazit:

In der polaren Atombindung wird die bindende Wirkung des gemeinsamen Elektronenpaares durch die elektrostatische Anziehung der Partialladungen verstärkt.

Symbolische Darstellung:

