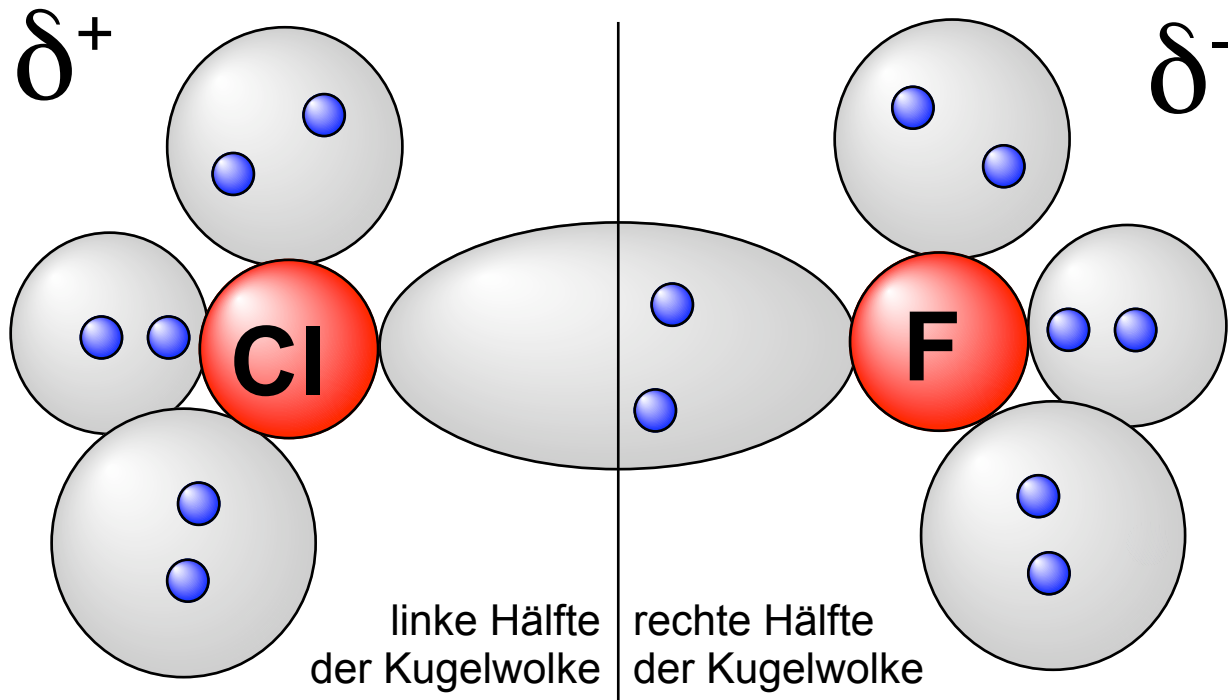


Polare Bindungen



Im diesem Molekül (Cl-F) zieht der F-Atomkern die beiden Bindungselektronen *etwas* stärker an als der Cl-Atomkern, er hat eine höhere **Elektronegativität**.

Die Bindungselektronen werden sich *etwas* häufiger in der rechten Hälfte der Kugelwolke aufhalten als in der linken.

Die Kugelwolke ist auf dieser Hälfte *geringfügig* negativ geladen.

Man spricht hier von einer negativen **Teilladung** und kennzeichnet sie mit dem Symbol δ^- . Entsprechend ist die andere Hälfte der Kugelwolke *geringfügig* positiv geladen. Eine solche kovalente Bindung heißt **polare Bindung**.