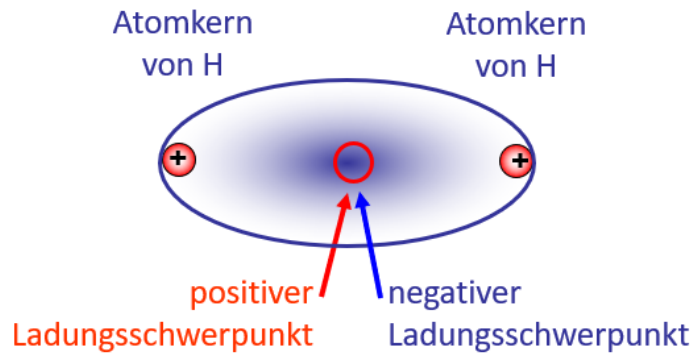


Die polare Atombindung

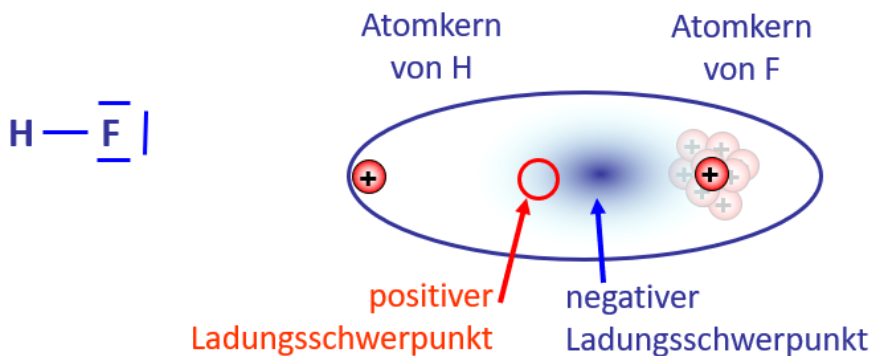
Datum

In Molekülen mit gleichen Bindungspartnern (H_2 , Cl_2) fällt der negative Ladungsschwerpunkt mit dem positiven zusammen:

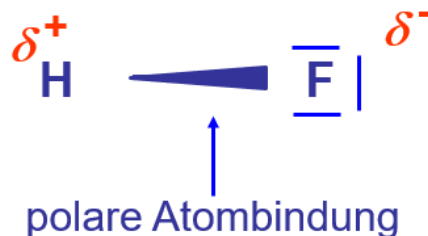


In Molekülen mit unterschiedlichen Bindungspartner „zieht“ nahezu immer ein Partner stärker an dem bindenden Elektronenpaar als der andere → Die Ladungsschwerpunkte fallen NICHT zusammen! Bsp.

HF:



Man symbolisiert dies durch eine spezielle Schreibweise und die Zuordnung einer **Partial-** oder **Teilladung**:



Die Fähigkeit Bindungselektronen an sich zu ziehen wird durch die *Elektronegativität* (EN) ausgedrückt, s. AB.