

# Die polare Atombindung

Die Ursache für eine polare Atombindung sind unterschiedliche Elektronegativitäten.

Ist der Unterschied der beiden Elektronegativitätswerte groß genug (größer als 0,4) tritt eine polare Atombindung auf.

## Merke:

Liegt die Differenz der beiden Elektronegativitäten zwischen 0,4 und 1,7 tritt eine **polare Atombindung** auf.

Ist die Differenz kleiner/gleich 0,4 tritt eine **unpolare Atombindung** auf, d. h. es entstehen keine Teilladungen und keine „Pole“.

Ist die Differenz höher/gleich 1,7 tritt eine **Ionenbindung** auf. (Das wird später noch besprochen)

**Besitzt das gesamte Molekül einen negativen und einen positiven Pol (d. h. eine negativ geladene und eine positiv geladene Seite), so nennt man es ein Dipolmolekül.**