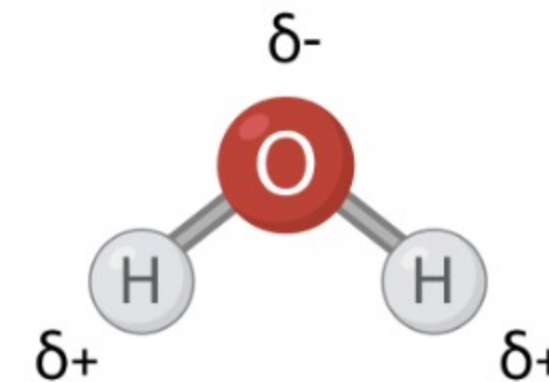


Polaritet

[FORSIDE](#) / [GLOSSARY ITEM](#) / [POLARITET](#)

[« Back to Glossary Index](#)

Polaritet er en delvis forskydning i ladningen af et molekyle. I molekyler er atomerne bundet sammen ved at dele elektroner med hinanden, men elektronerne er ikke altid fordelt lige imellem atomerne. Nogle atomer trækker mere i elektronerne end andre, og det er sådan, polaritet opstår. I et polært molekyle er en del af molekylet positivt ladet, mens en anden del af molekylet er negativt ladet. Du kan se et eksempel på et polært molekyle på figur 1. Et atoms evne til at trække i elektronerne kaldes elektronegativitet. På figur 2 kan du se en række forskellige atomers elektronegativitet.



Figur 1: Vandmolekyle, H_2O . Vand er polært, fordi ladningen i molekylet er forskudt.

Elektronegativitet

