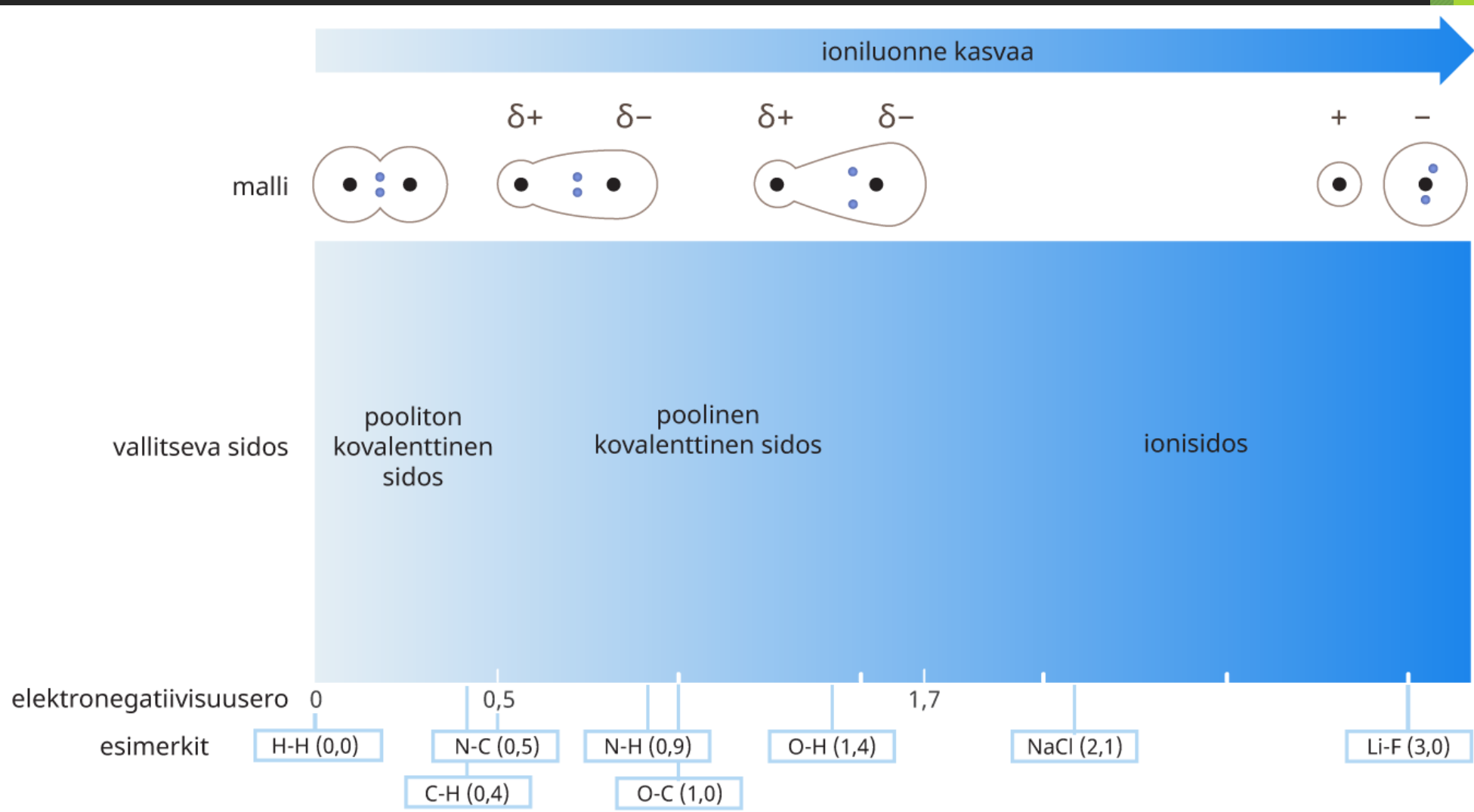


Molekyylin poolisuus

KPL 3

Molekyylin poolisuus

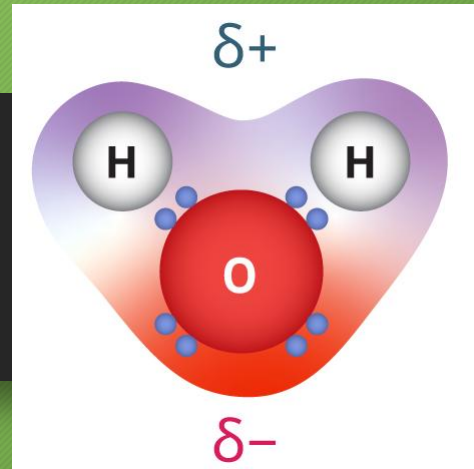


Molekyylin poolisuus

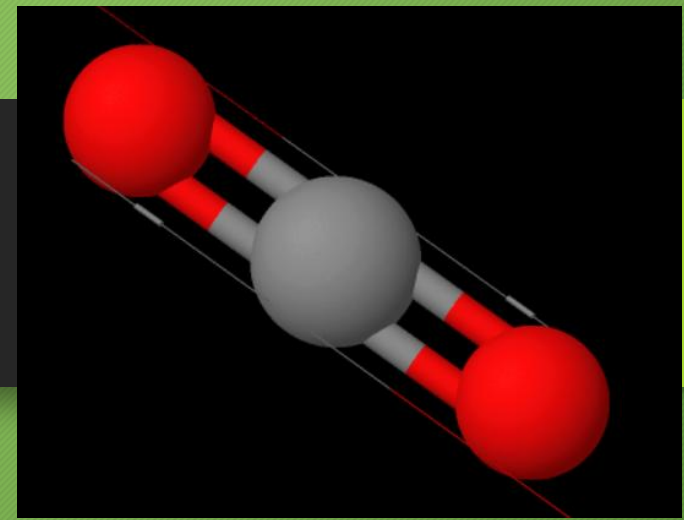
Vesimolekyylissä vedyn ja hapen elektronegatiivisuusero on 1,4, joten molekyyli on poolinen.

Tämä tarkoittaa, että molekyyliin muodostuu dipoleja eli pysyviä varausjakaumia.

Tämä johtuu siitä, että elektronegatiivisempi happi vetää elektroneja puoleensa ja saa negatiivisen osittaisvarauksen δ^- . Samalla vedyt saavat positiivisen osittaisvarauksen.



Molekyylin poolisuus



Molekyylin muoto voi myös vaikuttaa poolisuuteen.

Esim. hiilidioksidilla hiilen ja hapen välinen elektronegatiivisuusero on 1, joten molekyylin luulisi olevan poolinen.

Johtuen kuitenkin molekyylin symmetrisyydestä, poolisten kovalenttisten sidosten vaikutus kumoutuu ja molekyyli onkin pooliton.

Hiilivetyjen poolisuus

Hiilivedyt ovat poolittomia, johtuen juurikin niiden symmetrisyydestä.

