Chemi les 23-10-2017

Bindingen/ elektronenwolken: vorm:

2 🡪 lineair

3 🡪 triangulair

4 🡪 tetrahedron

Polariteit in het molecuul. De elektronen van een binding bevinden zich wat meer bij het ene atoom dan bij het andere: elektronegativiteit. Partiële ladingen: delta+ en delta-

Elektronegativiteit:

0 – 0,4 = covalente binding

0,5 – 1,9 = polair covalente binding.

2,0 + = ionbinding

C en br = 2,5 en 2,8 verschil = 0,3 dus covalente binding

N en H = 3,0 en 2,1 verschil = 0,9 dus een polair covalente binding.

Li en CL = 1,0 en 3,0 verschil = 2,0 dus een ionbinding.

di-pool in een molecuul, wanneer een kant van een molecuul negatief is en de andere kant positief(buitenkanten negatief en midden positief is niet een di-pool molecuul). Een polaire binding wil niet gelijk zeggen dat het molecuul ook een di-pool molecuul is.