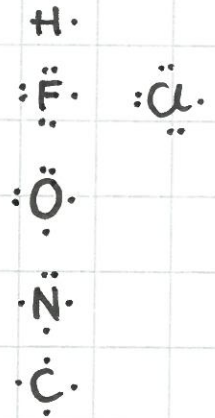


MOLEKYYYLIYHDISTEET

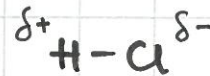
* epämetallit sitoutuvat kovalenttisilla sidoksilla (yhteiset elektroniparit, oktettsääntö)



H-Cl eri alkuaineet → erilainen kyky "omia" sidoselektroneja käyttöönsä

⇒ ELEKTRONEGTIIVISUUS

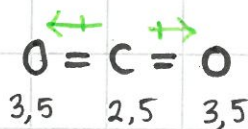
H 2,1
Cl 3,0



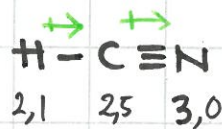
⇒ POOLINEN (=sähköisesti aktiivinen) SIDOS

⇒ (mahdollisesti) poolinen molekyyli, rippuu muodosta

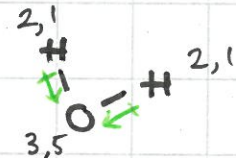
6.1
6.2
6.3
6.7
6.8
6.11
6.13



pooliton molekyyli



poolinen molekyyli



poolinen molekyyli



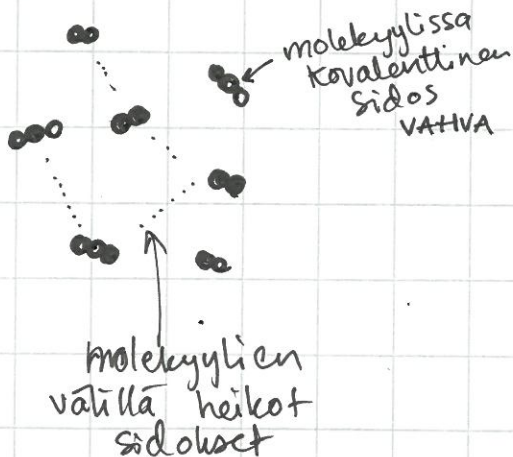
"dipoli"

HEIKOT SIDOKSET

dispersiovoimia molekyylien välillä

dipoli-dipoli-sidos

erityistilanteissa vetysidos



korkeammat sulamis / kiehumispisteet, koska vahvemmat vetovoimat molekyylien välillä