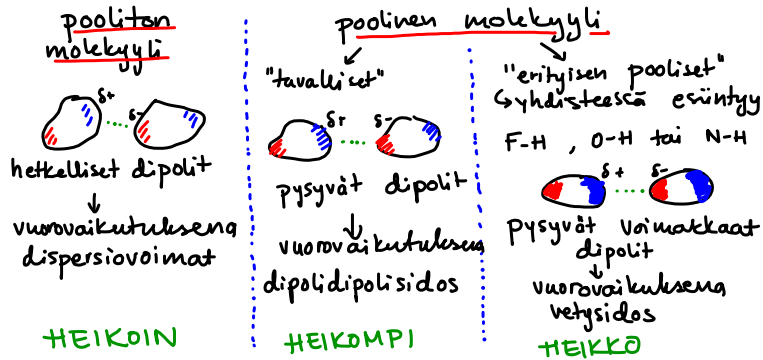
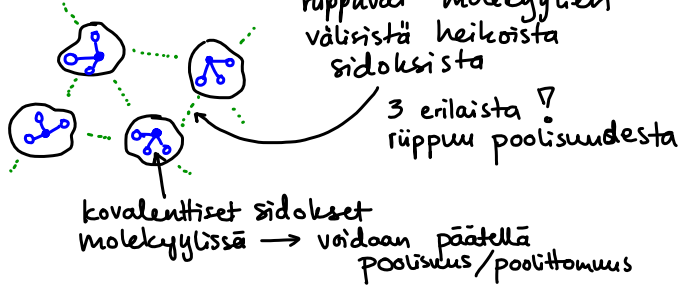


MOLEKYYLIIHDISTEIDEN
OMINAISUUDET

* sulamis- / kiehumispisteet, liukoisuus jne
riippuvat molekyylien
välisistä heikoista
sidoksista



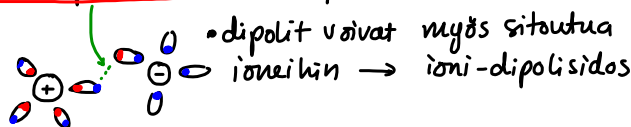
* voimakkaammat sidokset tai useampia
sidoksia → korkeammat sulamis- ja
kiehumispisteet

* liukeneminen on mahdollista vain jos
riittävän samantyyppiset vuorovaikutukset

Dispersiovoimat • Kaikkien molekyylien välillä
(poolisissa ei niin merkityksellistä)

• riippuu molekyylin koosta ja muodosta

Dipoli-dipolisidokset → dipolien $\delta+$ ja $\delta-$ välillä



Vetysidos

• N-H, O-H tai F-H vety sitoutuu
elektronegatiivisen atomin
vapaaseen elektronipariin

• esim orgaanisissa yhdisteissä
usein -OH

$CH_2OH = H-C-OH = H-C-O-H$

s.162-165

- 6.8
- 6.11
- 6.13
- 6.15