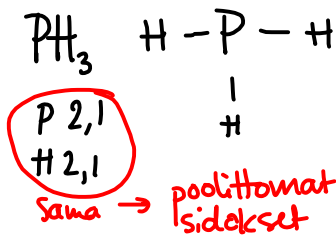
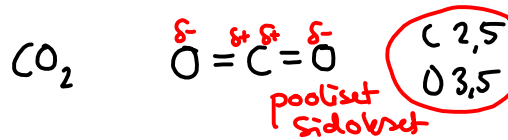
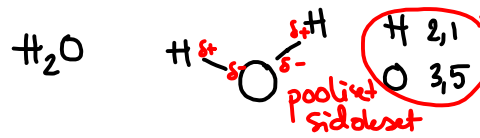
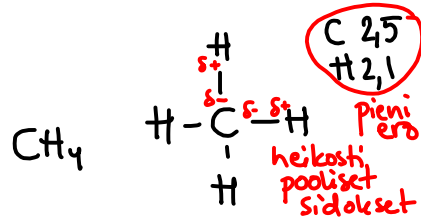


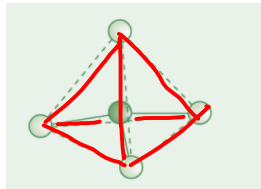
6.1 KOVALENTISEN SIDOKSEN JA MOLEKYYLIIHDISTEEN POOLISUUS

(A) sidoksen poolisuus \Rightarrow elektronegatiivisuusarvojen välinen ero

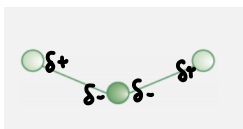
| | | | | |
|----------|-----------------------|-----------------------|-----------------------|-----------|
| H 2,1 | C 2,5 | N 3,0 | O 3,5 | F 4,0 |
| | S 2,5 | P 2,1 | S 2,5 | Cl 3,0 |
| | Ge 1,9 | As 2,5 | Se 2,4 | Br 2,8 |
| | Sb 1,8 | Te 1,9 | I 2,5 | |



(B) Molekyyliyhdisteen poolisuus \Rightarrow pooliset sidokset JA epäsymmetriaa
muodot taulukosta!

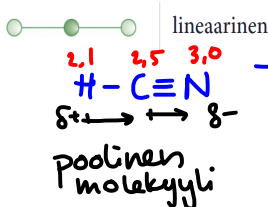


CH₄ symmetrinen pyramidi \rightarrow symmetria kumoaa sidosten poolisuuden = pooliton molekyyli



NO₂ (134°), Cl₂O (110°), **H₂O (105°)**, O₃ (117°), SO₂ (120°), H₂S (92°)

poolisten sidosten vaikutukset kertyvät eri puolille \rightarrow poolinen molekyyli



HCN, CO₂, CS₂

$O=C=O$
Symmetria kumoaa poolisuuden = pooliton molekyyli

s. 152

- 6.1
- 6.3
- 6.4
- 6.5
- 6.7

laboraportti !?!