

Ionirakenteinen aine eli suola s. 107

Kun atomi luovuttaa pois ulkoelektroninsa,  
siitä tulee positiivinen ioni eli kationi!

Metalliatomit tekevät näin!

Kun atomi ottaa lisää ulkoelektroneja,  
siitä tulee negatiivinen ioni eli anioni!

Epämetallit tekevät näin!

Ionisidos: Erimerkkisten ionien välinen  
vetovoima!

Plusat ja miinukset kumoavat toisensa!

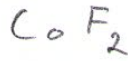
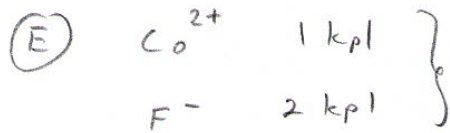
Kationit ja anionit taulukkokirjassa:

TK s. 154 pun.

s. 150 must.

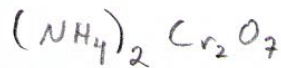
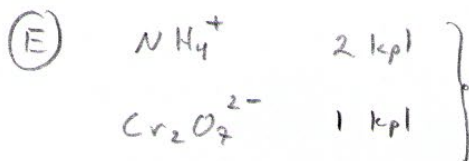
## Suolan kaaveyksikkö

Suolassa positiiviset ionit alkun. Negatiiviset loppun.

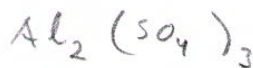
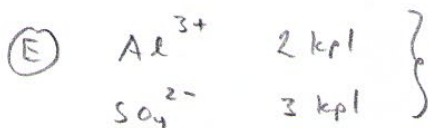
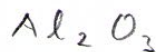
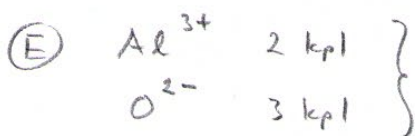


Lukumäärä oikeaan alakulmaan!

Moniatominen ioni sulkujen sisään!



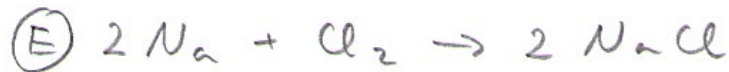
dikromaatti-ioni ei tarvitse laittaa sulkujen sisään, koska niitä on vain yksi!



Ei sähkövarauksia näkyviin suolaan!

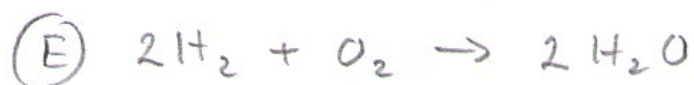
Ionirakenteinen yhdiste eli suola

Metalli + Epämetalli → Suola



Molekyylirakenteinen aine

Epämetalli + Epämetalli → Molekyyli



↑  
Lukumäärä eteen!

Pooliset sidokset mutta pooliton molekyyli

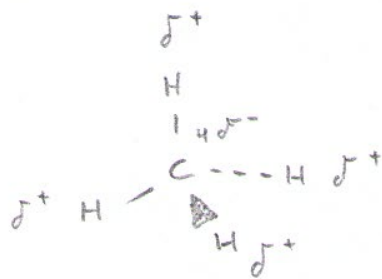
Jos positiivisten osittaisvarauksen  $\delta^+$  painopiste

ja

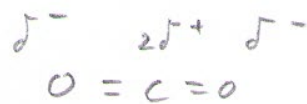
negatiivisten osittaisvarauksen  $\delta^-$  painopiste

yhtyvät eli osuvat samaan pisteeseen,

niin molekyyli on pooliton  $\delta^+\delta^+\delta^+$  s. H H H alh.



metaanimolekyyli  
on pooliton.



Hii: dioksidimolekyyli  
on pooliton.