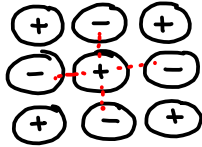


## IONIYHDISTEIDEN OMINAISUUDET

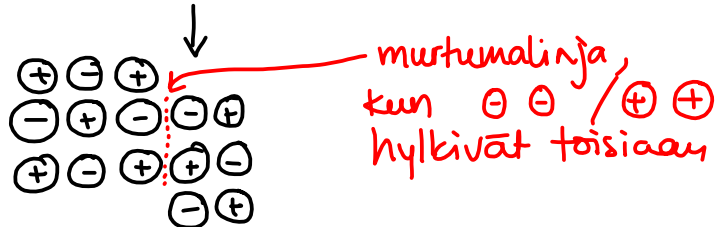
↳ ominaisuudet perustellaan yhdisteen kemiallisen rakenteen ja sidosten avulla



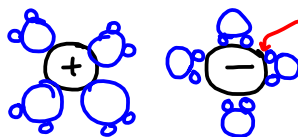
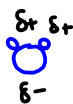
ionisidos on vahva sidos

- korkeat sulamis- ja kiehumispisteet (satoja asteita)
- vahvempi, jos varaus on suuri (esim  $Al^{3+}$  tai  $Na^+$ ) tai koko on pieni (esim  $F^-$  tai  $NO_3^-$ )

\* ioniyhdisteet ovat kovia, mutta murtuvat herkästi

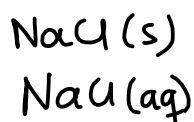


\* monet ioniyhdisteet liukenevat veteen



ioni-dipolisidos

↓  
vesiliuoksessa ionit liikkuvat, joten se johtaa sähköä  
(kiinteä ioniyhdiste ei johda sähköä!)



s.184-185

- 7.14
- 7.15
- 7.18
- 7.19
- 7.20
- 7.23
- 7.24