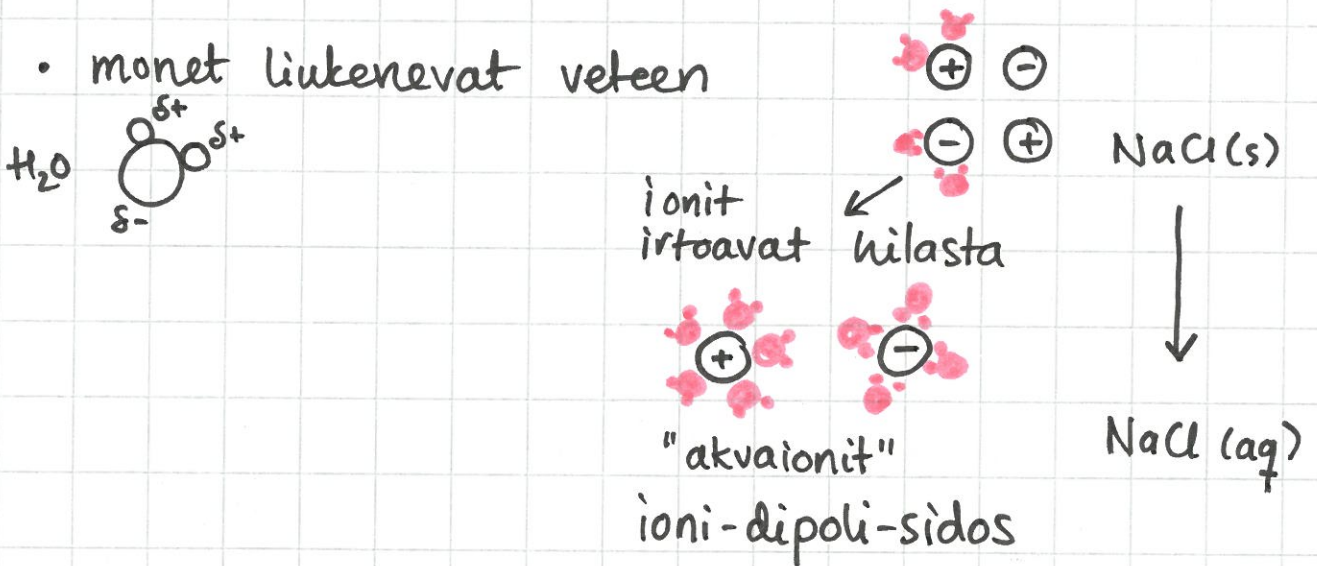


IONIYHDISTEET

• ionisidos → erimerkkiset varaukset $\oplus \ominus \oplus \ominus$
 vetävät toisiaan
 puoleensa $\ominus \oplus \ominus \oplus$

• vahva sidos ⇒ korkeat sulamispisteet

• monet liukenevat veteen

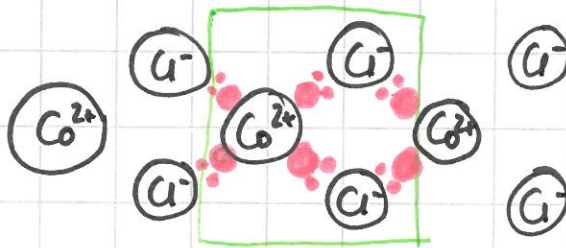


ionit irtoavat hilasta
 "akvaionit"
 ioni-dipoli-sidos

NaCl(s)
 \downarrow
 NaCl(aq)

• monien ioniyhdisteisiin sitoutuu kidevetä

esim $\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$



7.4

7.6

7.14

7.15

7.18

7.24