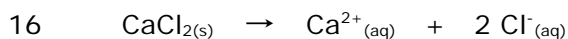
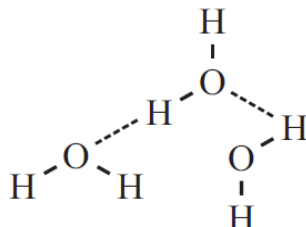


Strooizout

14 Grote korrels hebben per kg een kleiner contactoppervlak dan kleinere korrels.

15



17 - $100 \text{ kg CaCl}_2 = (100 / 111,0) \text{ kmol} = 0,900 \text{ kmol CaCl}_2$
hieruit ontstaan $3 \times 0,900 = 2,70 \text{ kmol opgeloste ionen}$

- $100 \text{ kg NaCl} = (100 / 58,44) \text{ kmol} = 1,71 \text{ kmol NaCl}$
hieruit ontstaan $1,71 \times 2 = 3,42 \text{ kmol opgeloste ionen}$

100 kg NaCl zal de grootste vriespuntsdaling geven.

18 Bij grotere hoeveelheden sneeuw neemt de concentratie van de opgeloste ionen af. De vriespuntsdaling zal kleiner zijn.

19 - totaal te strooien oppervlak = $8 \times 15 \times 10^3 = 1,2 \times 10^5 \text{ m}^2$
nodig : $1,2 \times 10^5 \times 20 = 2,4 \times 10^6 \text{ mL NaCl-pekkel}$

- 1,0 mL pekkel bevat : $(22/100) \times 1,16 = 0,255 \text{ g NaCl}$
 $2,4 \times 10^6 \text{ mL NaCl-pekkel bevat : } 2,4 \times 10^6 \times 0,255 = 6,12 \times 10^5 \text{ g NaCl}$
dat is : $6,1 \times 10^2 \text{ kg NaCl}$

20 NaCl bevat zelf al Na^+ -ionen. Het moeten de negatieve ionen zijn.

21 $\text{Na}_4\text{Fe}(\text{CN})_6 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

22

