

## Restauratie van fresco's



7 - 1,00 mol  $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  ontstaat uit 1,00 mol  $\text{CaCO}_3$

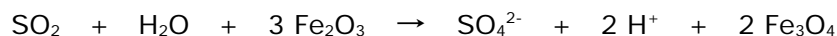
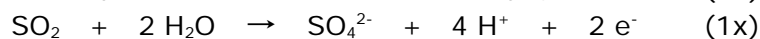
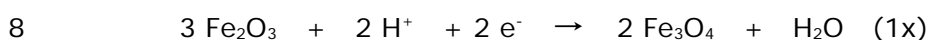
- 1,00 mol  $\text{CaCO}_3 = 100,1 \text{ g}$

$$V = (100,1 / 2,7) = 37 \text{ mL}$$

- 1,00 mol  $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O} = 172,1 \text{ g}$

$$V = (172,1 / 2,32) = 74,2 \text{ mL}$$

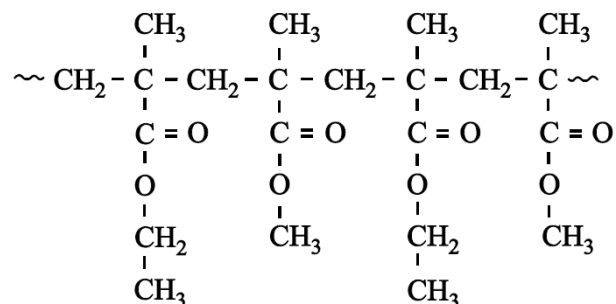
Het volume is groter geworden.



9 Bij deze reactie ontstaat zwavelzuur.

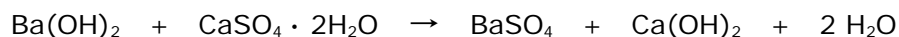
Het zwavelzuur kan met het kalksteen reageren.

10



11 Bariumsulfaat is slechter oplosbaar in water dan calciumsulfaat.

Daardoor kan de volgende reactie gaan lopen :



De hoeveelheid gips neemt af en uit het gevormde  $\text{Ca(OH)}_2$  kan weer kalksteen gevormd worden.