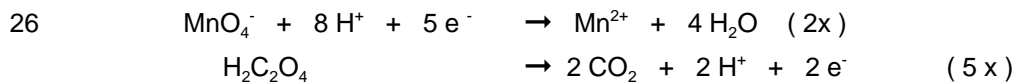
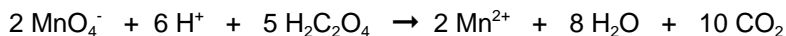


## Permanganaatfontein

- 25 - 100 mL 0,50 M oxaalzuur oplossing bevat :  $100 \times 0,50 = 50$  mmol oxaalzuur  
dat is :  $50 \times 10^{-3}$  mol oxaalzuur  
- af te wegen :  $50 \times 10^{-3}$  mol  $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$   
dat is :  $50 \times 10^{-3} \times 126,1 = 6,3$  g  $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$



vereenvoudigd :



- 27 Bij een hogere temperatuur gaan de deeltjes sneller bewegen en botsen ze vaker en harder tegen elkaar. Dat resulteert in een hoger aantal effectieve botsingen en dus in een hogere snelheid.
- 28 Ze zou een oplosbaar mangaan(II)zout kunnen toevoegen, bijv.  $\text{Mn}(\text{NO}_3)_2$  en kijken of de reactie door de aanwezigheid van de  $\text{Mn}^{2+}$  -ionen meteen sneller verloopt.