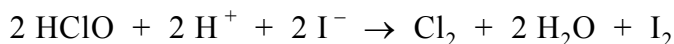
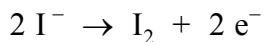


Water ► inkt ► melk ► water

15 maximumscore 2

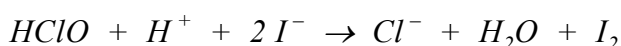
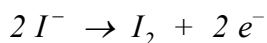
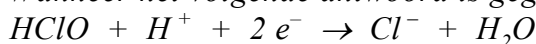
Een juist antwoord kan als volgt zijn weergegeven:



- juiste halfreactie voor de omzetting van HClO 1
- juiste halfreactie voor de omzetting van I⁻ en de beide halfreacties juist bij elkaar opgeteld 1

Opmerking

Wanneer het volgende antwoord is gegeven, dit goed rekenen:



16 maximumscore 2

Een voorbeeld van een juiste berekening is:

$$\frac{1,22}{120,4} \times 58,33 = 0,591 \text{ (g)}$$

- berekening van het aantal mol Mg²⁺ (= aantal mol MgSO₄): 1,22 (g) delen door de massa van een mol MgSO₄ (120,4 g) 1
- berekening van het aantal gram magnesiumhydroxide: het aantal mol magnesiumhydroxide (= het aantal mol Mg²⁺) vermenigvuldigen met de massa van een mol magnesiumhydroxide (58,33 g) 1

Indien een berekening is gegeven als $\frac{0,1 \times 0,90}{2} \times 58,33 = 2,6 \text{ (g)}$ 1

17 maximumscore 2

Een juist antwoord kan als volgt geformuleerd zijn:

I₂ reageert als oxidator / neemt elektronen op, dus vitamine C is (in deze reactie) reductor.

- I₂ is oxidator / neemt elektronen op 1
- conclusie 1

Indien als antwoord is gegeven: „I₂ is reductor, dus vitamine C is oxidator.” 0

Indien als antwoord is gegeven dat vitamine C reductor is zonder toelichting of met een onjuiste toelichting 0

| Vraag | Antwoord | Scores |
|-------|----------|--------|
|-------|----------|--------|

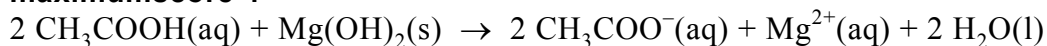
18 maximumscore 2

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

I₂-zetmeel heeft een donkere/blauwe kleur. Als I₂ reageert (tot I⁻), verdwijnt de donkere/blauwe kleur.

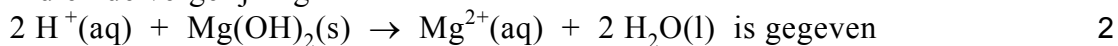
- I₂-zetmeel heeft een donkere/blauwe kleur 1
- rest van de uitleg 1

19 maximumscore 4

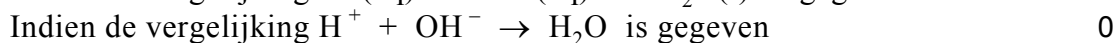
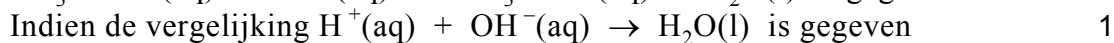


- CH₃COOH en Mg(OH)₂ voor de pijl 1
- CH₃COO⁻, Mg²⁺ en H₂O na de pijl 1
- juiste coëfficiënten 1
- juiste toestandsaanduidingen 1

Indien de vergelijking



Indien de vergelijking



Opmerkingen

- Wanneer H₂O(aq) is vermeld in plaats van H₂O(l), dit goed rekenen.
- Wanneer de reactievergelijking door één of meer onjuiste formules niet meer kloppend gemaakt hoeft te worden, mag het scorepunt voor de juiste coëfficiënten niet worden toegekend.