

26 maximumscore 2

Een voorbeeld van een juiste berekening is:

$$[\text{H}^+] = 10^{-7,5} = 3 \cdot 10^{-8} \text{ (mol L}^{-1}\text{)}$$

of

Het pH-optimum is $\text{pH} = 7,5$.

De $[\text{H}^+]$ is dan $10^{-7,5} = 3 \cdot 10^{-8} \text{ (mol L}^{-1}\text{)}$.

- het pH-optimum juist afgelezen: $7,5 \pm 0,1$ 1
- omrekening naar de concentratie H^+ -ionen 1

27 maximumscore 2

A = Ser

B = Asp

C = His

- Ser en His 1
- Asp 1

Opmerking

Wanneer als antwoord de juiste 1-lettersymbolen of de juiste namen zijn gegeven, dit goed rekenen.

28 maximumscore 1

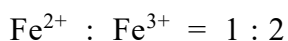
Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

- Enzymen worden niet verbruikt.
- Enzymen zijn (bio)katalysatoren.

Toner

29 maximumscore 2

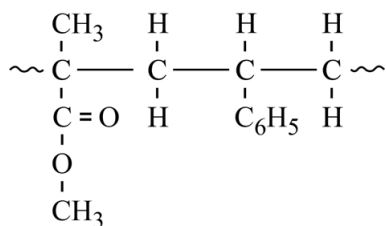
Een voorbeeld van een juist antwoord is:



- de ladingen $2+$ en $3+$ 1
- verhouding in overeenstemming met de gegeven ladingen 1

30 maximumscore 3

Een voorbeeld van een juist antwoord is:



- een keten van 4 koolstofatomen verbonden door enkelvoudige bindingen 1
- de zijgroepen juist weergegeven 1
- de uiteinden juist weergegeven, bijvoorbeeld met $\sim$, en de rest van de structuurformule juist 1

31 maximumscore 2

Voorbeelden van een juiste berekening zijn:

$$500 \cdot 10^6 \times 160 \cdot 10^{-3} \times \frac{8,0}{10^2} = 6,4 \cdot 10^6 \text{ (kg)}$$

of

In de cartridges zat oorspronkelijk $500 \cdot 10^6 \times 160 \cdot 10^{-3} = 8,00 \cdot 10^7 \text{ (kg)}$.

De hoeveelheid toner na gebruik is dus nog $8,00 \cdot 10^7 \times \frac{8,0}{10^2} = 6,4 \cdot 10^6 \text{ (kg)}$.

- berekening van de massa toner in kg in 500 miljoen nieuwe cartridges 1
- omrekening naar de massa toner in kg die aanwezig is in 500 miljoen gebruikte cartridges 1

of

In een cartridge blijft $\frac{8,0}{10^2} \times 160 = 12,8 \text{ (g)}$ toner achter.

Dus in 500 miljoen cartridges is dat $\frac{12,8 \times 500 \cdot 10^6}{10^3} = 6,4 \cdot 10^6 \text{ (kg)}$.

- berekening van de massa toner in g per gebruikte cartridge 1
- omrekening naar de massa toner in kg die aanwezig is in 500 miljoen gebruikte cartridges 1

32 maximumscore 2

Voorbeelden van een juist kenmerk op microniveau zijn:

- De moleculen zijn lineair / zijn (lange) losse ketens.
- De moleculen zijn niet verbonden door middel van crosslinks. / Een thermoplast bevat geen crosslinks.
- De moleculen vormen geen netwerk.

Voorbeelden van een juiste eigenschap op macroniveau zijn:

- Een thermoplast wordt zacht bij verwarmen.
- Een thermoplast wordt vervormbaar bij verwarmen.

- juist kenmerk op microniveau 1
- juiste eigenschap op macroniveau 1

33 maximumscore 2

- uitsluitend CH₄ voor de pijl 1
- C en H₂ na de pijl en de elementbalans juist 1

34 maximumscore 3

Voorbeelden van een juiste berekening zijn:

$$((11,2 + 1,11) - (3 \times 2,72 + 3,94)) \cdot 10^5 = 0,21 \cdot 10^5 \text{ (J mol}^{-1}\text{)}$$

of

$$\begin{aligned} & -E_{\text{begin}} + E_{\text{eind}} \\ &= -[(-11,2 \cdot 10^5) + (-1,11 \cdot 10^5)] + [3 \times (-2,72 \cdot 10^5) + (-3,94 \cdot 10^5)] \\ &= 0,21 \cdot 10^5 \text{ (J mol}^{-1}\text{)} \end{aligned}$$

- juiste absolute waarden van de vormingswarmtes 1
- verwerking van de coëfficiënten 1
- rest van de berekening 1

Opmerking

Wanneer een antwoord is gegeven als

$$'(11,2 + 1,11) - (3 \times 2,72 + 3,94) = 0,21 \cdot 10^5 \text{ (J mol}^{-1}\text{)}',$$

dit goed rekenen.

35 maximumscore 2

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

Argon (staat in groep 18 van het periodiek systeem en) is (dus) een edelgas.

Edelgassen reageren niet met andere stoffen / zijn inert.

- argon is een edelgas 1
- (edelgassen) reageren niet / zijn inert 1

36 maximumscore 3

Voorbeelden van een juiste of goed te rekenen antwoord zijn:

- Lucht bevat (in tegenstelling tot argon) zuurstof, waardoor de gevormde koolstofmono-oxide/methaan//koolstof zal worden omgezet tot koolstofdioxide. De reacties 1, 2 en 3 kunnen dan niet optreden. (Dus zal dan geen/minder ijzer ontstaan.)
- De koolstofverbindingen zullen dan (volledig) verbranden (met zuurstof uit de lucht), waardoor niet alle reacties verlopen. (Er zal dan geen/minder ijzer ontstaan.)
- Zuurstof in lucht zet CO om in CO₂ waardoor er minder FeO ontstaat (volgens reactie 1), en reactie 2 en 3 minder kunnen plaatsvinden (waardoor er minder ijzer ontstaat).

- lucht bevat zuurstof, eventueel impliciet 1
- koolstofverbindingen verbranden / worden met zuurstof omgezet 1
- dus reactie 1/2/3 verloopt minder/anders 1

Indien een antwoord is gegeven als ‘ijzer wordt omgezet/reageert met zuurstof, waardoor er minder ijzer overblijft’ 2

Indien een antwoord is gegeven als ‘ijzer reageert met lucht’ 0

37 maximumscore 2

Een voorbeeld van een juiste berekening is:

$$\frac{0,098}{0,50 \times \frac{23,9}{10^2}} \times 100(\%) = 82(\%)$$

of

Eén tablet bevat $0,50 \times \frac{23,9}{10^2} = 1,20 \cdot 10^{-1}$ (gram ijzer).

Het rendement is dus $\frac{0,098}{1,20 \cdot 10^{-1}} \times 100(\%) = 82(\%)$

- berekening van de massa ijzer in één tablet 1
- omrekening naar het rendement 1

Opmerking

Wanneer de omrekening naar percentage is weggelaten, dit niet aanrekenen.

38 maximumscore 1

Voorbeelden van juiste redenen zijn:

- De voorraad ijzererts raakt minder snel op. / Er hoeft minder ijzererts gewonnen te worden.
- Zo maak je van een afvalstof een nieuwe bruikbare stof.

Opmerking

Wanneer een antwoord is gegeven als 'het cradle-to-cradleprincipe wordt zo toegepast, dit goed rekenen.

5 Aanleveren scores

Verwerk per examinator in de applicatie Wolf:

- de scores van de alfabetische eerste vijf kandidaten voor wie het tweede-tijdvak-examen de eerste afname is én
- de scores van alle herkansende kandidaten.

Cito gebruikt beide gegevens voor de analyse van de examens. Om de gegevens voor dit doel met Cito uit te wisselen dient u ze uiterlijk op 28 juni te accorderen.

Ook na 28 juni kunt u nog tot en met 1 juli gegevens voor Cito accorderen. Deze gegevens worden niet meer meegenomen in de hierboven genoemde analyses, maar worden wel meegenomen bij het genereren van de groepsrapportage.