

## Starters for 10: Sgiliau pontio – atebion

### Cynnwys

#### 0.2 Cymwyseddau mathemateg sylfaenol

- 0.21 Aildrefnu hafaliadau
- 0.22 BODMAS (trefn gweithrediadau)
- 0.23 Cyfrifo symiau (pennu unedau)
- 0.24 Mynegi rhifau mawr a bach
- 0.25 Ffigurau ystyrlon, lleoedd degol a thalgrynnu
- 0.26 Trosi unedau 1 – Hyd, mäs ac amser
- 0.27 Trosi unedau 2 – Cyfaint
- 0.28 Molau a mäs
- 0.29 Molau a chrynodiad

## Starters for 10: Sgiliau pontio – atebion

### 0.2.1. Aildrefnu hafaliadau

1.

a.  $c = \frac{1000n}{v}$

(1 marc)

b.  $v = \frac{1000n}{c}$

(1 marc)

2.

a.  $m = d \times v$

(1 marc)

b.  $d = \frac{m \times 10^{-3}}{v \times 10^{-6}} = \frac{m}{v \times 10^{-3}}$

1 marc os yw dwy ran y ffracciwn yn gywir, 1 marc am ganslo  $\times 10^{-6}$  i lawr i  $\times 10^{-3}$ .

(2 farc)

3.

a.  $p = \frac{h}{\lambda}$

(1 marc)

b.  $v = \frac{h}{\lambda m}$

1 marc am ddefnyddio  $p = mv$  yn yr hafaliad cyntaf ac 1 marc am aildrefnu'n llwyddiannus.

(2 farc)

4.

$$v = \sqrt{\frac{KE}{0.5m}} \text{ neu } v = \sqrt{\frac{2KE}{m}}$$

1 marc am aildrefnu drwy symud 0.5 m o dan KE, 1 marc am ddelio â'r  $v^2$  drwy ychwanegu'r ail isradd. (2 farc)

## Starters for 10: Sgiliau pontio – atebion

### 0.2.2. BODMAS

1. a. 28 (1 marc)  
b. 40 (1 marc)  
c. 8 (1 marc)  
d. 45 (1 marc)  
e. 6 (1 marc)  
f. 40 (1 marc)
2. a. 180 (1 marc)  
b. 5352 (1 marc)  
c. 180 (1 marc)
- Hafaliad: Mae pwysô = ar ôl pob gweithrediad yn arwain at wallau o ran BODMAS. (1 marc)

## Starters for 10: Sgiliau pontio – atebion

### 0.2.3. Cyfrifo symiau

1. g cm<sup>-3</sup> (1 marc)
  2. mol dm<sup>-3</sup> (1 marc)
  3. g cm<sup>-3</sup> (1 marc)
  4. mol dm<sup>-3</sup> s<sup>-1</sup> (1 marc)
  5. N m<sup>-2</sup> (1 marc)
- 
6. a. mol<sup>2</sup> dm<sup>-6</sup> (1 marc)
  - b. mol<sup>-1</sup> dm<sup>3</sup> s<sup>-1</sup> (1 marc)
  - c. kPa<sup>-0.5</sup> (1 marc)
  - d. mol<sup>2</sup> dm<sup>-6</sup> (1 marc)
  - e. mol dm<sup>-3</sup> (1 marc)

## Starters for 10: Sgiliau pontio – atebion

### 0.2.4. Mynegi rhifau mawr a bach

1. a.  $1.06 \times 10^6$  (1 marc)
- b.  $1.06 \times 10^{-3}$  (1 marc)
- c.  $2.222 \times 10^2$  (1 marc)
2. 1 marc am ddewis pŵer  $\times 10^x$  yn ddoeth;  $\times 10^{-2}$  neu  $\times 10^{-3}$  yw'r doethaf yn yr achos hwn. 0.5 marc am bob rhif sydd wedi'i drosi yn gywir.
3. a.  $10^4$  (1 marc)
- b.  $10^{14}$  (1 marc)
- c.  $0.5 \times 10^{-11}$  or  $5 \times 10^{-12}$  (1 marc)
- d.  $2.4 \times 10^2$  (1 marc)

## Starters for 10: Sgiliau pontio – atebion

### 0.2.5. Ffigurau ystyrlon, lleoedd degol a thalgrynnu

		Ffigurau ystyrlon	Lle degol
<b>1</b>	3.131 88	6	5
<b>2</b>	1000	1	0
<b>3</b>	0.000 65	2	5
<b>4</b>	1006	4	0
<b>5</b>	560.0	4	1
<b>6</b>	0.000 480	3	6

(0.5 marc am bob ateb cywir)

7. a. i. 0.0758 (1 marc)  
 ii. 0.08 (1 marc)
- b. i. 231 (1 marc)  
 ii. 231.46 (1 marc)

## Starters for 10: Sgiliau pontio – atebion

### 0.2.6. Trosi unedau 1 – Hyd, mäs ac amser

1. 12 mm (1 marc)
  2. 72.00 m (1 marc)
  3. 270 s (1 marc)
  4. 154 s (1 marc)
  5. 2 awr 25 mun (1 marc)
  6. 15.5 t (1 marc)
  7. 26.5 g (1 marc)
  8.  $75 \text{ mg/tabled} = 0.075 \text{ g/tabled}$   
 $1 \text{ g} \div 0.075 \text{ g/tabled} = 13.3 \text{ tabled}$   
Isafswm y tabledi y mae eu hangen = 14 (1 marc)
  9. 30 g/mun (1 marc)
- NODWCH Yn yr enghraifft hon, gan eich bod yn trosi 1/yr uned, mae angen i chi wneud i'r gwrthwyneb i'r hyn a ddisgrifir yn y diagram e.e.  $\times 60$  yn hytrach na  $\div 60$ .
10.  $10.44 \text{ kg/h} = 10\ 440 \text{ g/h} = 174 \text{ g/min} = \underline{2.9 \text{ g/s}}$  (1 marc)

## Starters for 10: Sgiliau pontio – atebion

### 0.2.7. Trosi unedau 2 – Cyfaint

1. potel ddiod, 1 dm<sup>3</sup>; ciwb o siwgr, 1 cm<sup>3</sup>; peiriant golchi, 1 m<sup>3</sup> (1 marc)
2. I drosi cyfaint mewn **cm<sup>3</sup>** i gyfaint mewn **dm<sup>3</sup>**, dylid rhannu â 1000.  
I drosi cyfaint mewn **cm<sup>3</sup>** i gyfaint mewn **m<sup>3</sup>**, dylid rhannu â 1 000 000. (½ marc)  
(½ marc)
3. a. 1.6 dm<sup>3</sup> (1 marc)  
b.  $5.5 \times 10^{-4}$  m<sup>3</sup> (1 marc)  
c. 1350 cm<sup>3</sup> (1 marc)  
d. 375 000 000 cm<sup>3</sup> (1 marc)  
e. 0.006 54 m<sup>3</sup> (1 marc)
4.
 

	<b>£ fesul m<sup>3</sup></b>		<b>c fesul cm<sup>3</sup></b>		<b>c fesul cm<sup>3</sup></b>
<b>Silindr 'a'</b>	7.27	neu	$7.27 \times 10^{-4}$	neu	0.727
<b>Silindr 'b'</b>	7.87		$7.87 \times 10^{-4}$		0.787
<b>Silindr 'c'</b>	4.11		$4.11 \times 10^{-4}$		0.411

 (1 marc)  
(1 marc)  
(1 marc)

Felly 'c' yw'r gwerth gorau am arian.

## Starters for 10: Sgiliau pontio – atebion

### 0.2.8. Molau a mäs

1. a.  $32.0 \text{ g} \div 16.0 \text{ g mol}^{-1} = 2 \text{ mol}$  (1 marc)  
b.  $175 \text{ g} \div 100.1 \text{ g mol}^{-1} = 1.75 \text{ mol}$  (1 marc)  
c.  $0.2 \text{ g} \div 180.0 \text{ g mol}^{-1} = 0.0011 \text{ mol}$  (1 marc)
  
2. a.  $20 \text{ mol} \times 180 \text{ g mol}^{-1} = 3600 \text{ g}$  (1 marc)  
b.  $5.00 \times 10^{-3} \text{ mol} \times 63.5 \text{ g mol}^{-1} = 0.318 \text{ g}$  (1 marc)  
c.  $42.0 \text{ mol} \times 249.6 \text{ g mol}^{-1} = 10500 \text{ g}$  (1 marc)
  
3. a. i.  $3.09 \text{ g} \div 0.0250 \text{ mol} = 123.6 \text{ g mol}^{-1}$  (1 marc)  
ii.  $\text{CuCO}_3$  (1 marc)  
b. mäs molar cromiwm carbonad =  $4.26 \text{ g} \div 0.015 \text{ mol} = 284 \text{ g mol}^{-1}$  (1 marc)  
 $\text{Cr}_2(\text{CO}_3)_3$  (1 marc)

### CWESTIWN BONWS

$6.02 \times 10^{23} \text{ c} \div 7500000000 \text{ o bobl} = 8.03 \times 10^{13} \text{ c y pen neu 803 000 miliwn o bunnau y pen!}$

## Starters for 10: Sgiliau pontio – atebion

### 0.2.9. Molau a chrynodiad

- |    |  |          |
|----|--|----------|
| 1. | a. $1.5 \text{ mol} \div 0.25 \text{ dm}^3 = 6.0 \text{ mol dm}^{-3}$                      | (1 marc) |
|    | b. $0.25 \text{ dm}^3 \times 0.0150 \text{ mol dm}^{-3} = 3.75 \times 10^{-3} \text{ mol}$ | (1 marc) |
|    | c. $0.125 \text{ mol} \div 0.85 \text{ mol dm}^{-3} = 0.15 \text{ dm}^3$                   | (1 marc) |
| 2. | a. $5.0 \text{ g} \div 84.0 \text{ g mol}^{-1} = \underline{0.0595 \text{ mol}}$           | (1 marc) |
|    | $0.0595 \text{ mol} \div 0.100 \text{ dm}^3 = \underline{0.60 \text{ mol dm}^{-3}}$        | (1 marc) |
|    | b. $0.025 \text{ dm}^3 \times 3.8 \text{ mol dm}^{-3} = \underline{0.095 \text{ mol}}$     | (1 marc) |
|    | $0.095 \text{ mol} \times 40.0 \text{ g mol}^{-1} = \underline{3.8 \text{ g}}$             | (1 marc) |
|    | c. $2.5 \text{ g} \div 129.9 \text{ g mol}^{-1} = \underline{0.0192 \text{ mol}}$          | (1 marc) |
|    | $0.0192 \text{ mol} \div 1.3 \text{ mol dm}^{-3} = \underline{0.015 \text{ dm}^3}$         | (1 marc) |
|    | $0.0148 \text{ dm}^3 = \underline{15 \text{ cm}^3}$ (i 2 ffig. yst.)                       | (1 marc) |