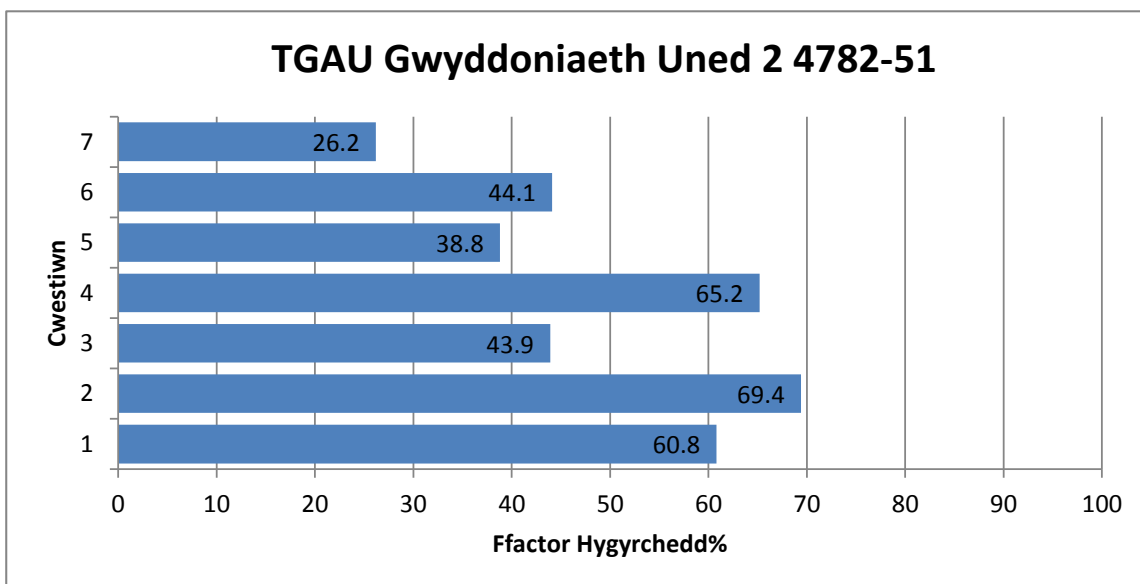


TGAU Gwyddoniaeth Uned 2 4782-51

Perfformiad yr holl ymgeiswyr ar draws y cwestiynau

<i>Teitl y cwestiwn</i>	<i>N</i>	<i>Sgôr gymedrig</i>	<i>GS</i>	<i>Marc uchaf</i>	<i>Ff H</i>	<i>Cynnig %</i>
1	507	3.6	1.5	6	60.8	99.4
2	507	6.2	2.2	9	69.4	99.4
3	506	3.1	1.9	7	43.9	99.2
4	506	5.9	1.3	9	65.2	99.2
5	505	5	2.3	13	38.8	99
6	500	3.1	1.7	7	44.1	98
7	497	2.4	1.5	9	26.2	97.5



5. Mae adweithiau niwtralu yn digwydd pan fydd asidau ac alcalïau yn adweithio â'i gilydd. Gall metelau niwtralu asidau hefyd. Mae'r hafaliad cyffredinol ar gyfer yr adwaith rhwng metel ac asid yn cael ei roi gan:



- (a) Cwblhewch yr hafaliad geiriau ar gyfer yr adwaith isod. [2]

magnesiwm + asid hydroclorig \longrightarrow +

- (b) Mae Kate yn astudio'r adwaith rhwng asid hydroclorig a'r metel magnesiwm.

Yn ei harbrawf mae hi'n:

1. mesur 25 cm³ o asid hydroclorig gwanedig ar 20°C gyda silindr mesur;
2. ychwanegu'r asid at fflasg gonigol;
3. ychwanegu 1 g o fagnesiwm at yr asid ac yn cychwyn stopwats;
4. mesur cyfanswm cyfaint y nwy bob 20 eiliad.

Mae canlyniadau ei harbrawf yn cael eu dangos isod.

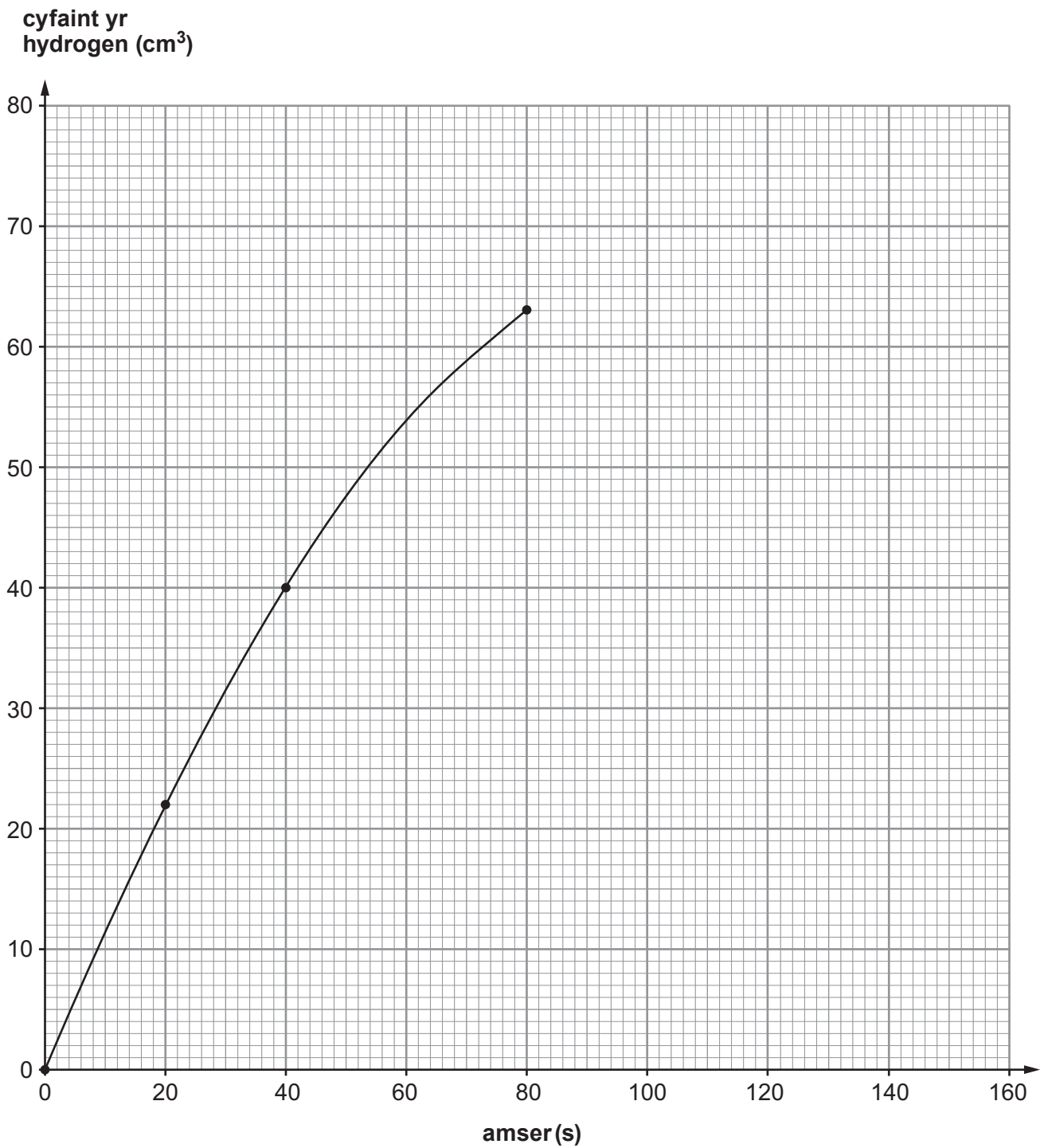
Canlyniadau Kate

Amser (s)	0	20	40	60	80	100	120	140	160
Cyfaint yr hydrogen (cm ³)	0	22	40		63	68	71	72	72

(i) Cwblhewch y graff o'i chanlyniadau.

[3]

Arholwr
yn unig



- (ii) Mae Kate wedi colli ei chanlyniad ar gyfer 60 s. Defnyddiwch eich graff i amcangyfrif cyfaint y nwy ar 60 s. [1]

..... cm³

- (iii) Nodwch **un** ffordd y gall Kate wella dilysrwydd (*validity*) ei harbrawf. [1]

.....

- (iv) Eglurwch beth sy'n digwydd i'r pH yn ystod yr adwaith hwn. [2]

.....

.....

.....

- (v) Rhagfynegwch gyfaint yr hydrogen byddech chi'n disgwyl iddo gael ei gasglu ar ôl 200 s. Rhowch **un** rheswm dros eich ateb. [2]

.....

.....

.....

- (c) Mae Kate eisiau cymharu cyfaint yr hydrogen sy'n cael ei roi allan bob 20 eiliad pe bai hi'n ail-wneud yr arbrawf gyda haearn yn lle magnesiwm. Nodwch **ddau** newidyn y bydd angen eu rheoli i sicrhau prawf teg. [2]

1.

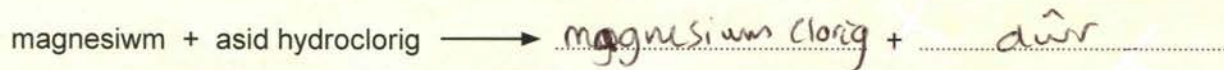
2.

5. Mae adweithiau niwtralu yn digwydd pan fydd asidau ac alcalïau yn adweithio â'i gilydd. Gall metelau niwtralu asidau hefyd. Mae'r hafaliad cyffredinol ar gyfer yr adwaith rhwng metel ac asid yn cael ei roi gan:



- (a) Cwblhewch yr hafaliad geiriau ar gyfer yr adwaith isod.

[2]



- (b) Mae Kate yn astudio'r adwaith rhwng asid hydroclorig a'r metel magnesiwm.

Yn ei harbrawf mae hi'n:

1. mesur 25 cm^3 o asid hydroclorig gwanedig ar 20°C gyda silindr mesur;
2. ychwanegu'r asid at fflasg gonigol;
3. ychwanegu 1 g o fagnesiwm at yr asid ac yn cychwyn stopwats;
4. mesur cyfanswm cyfaint y nwy bob 20 eiliad.

Mae canlyniadau ei harbrawf yn cael eu dangos isod.

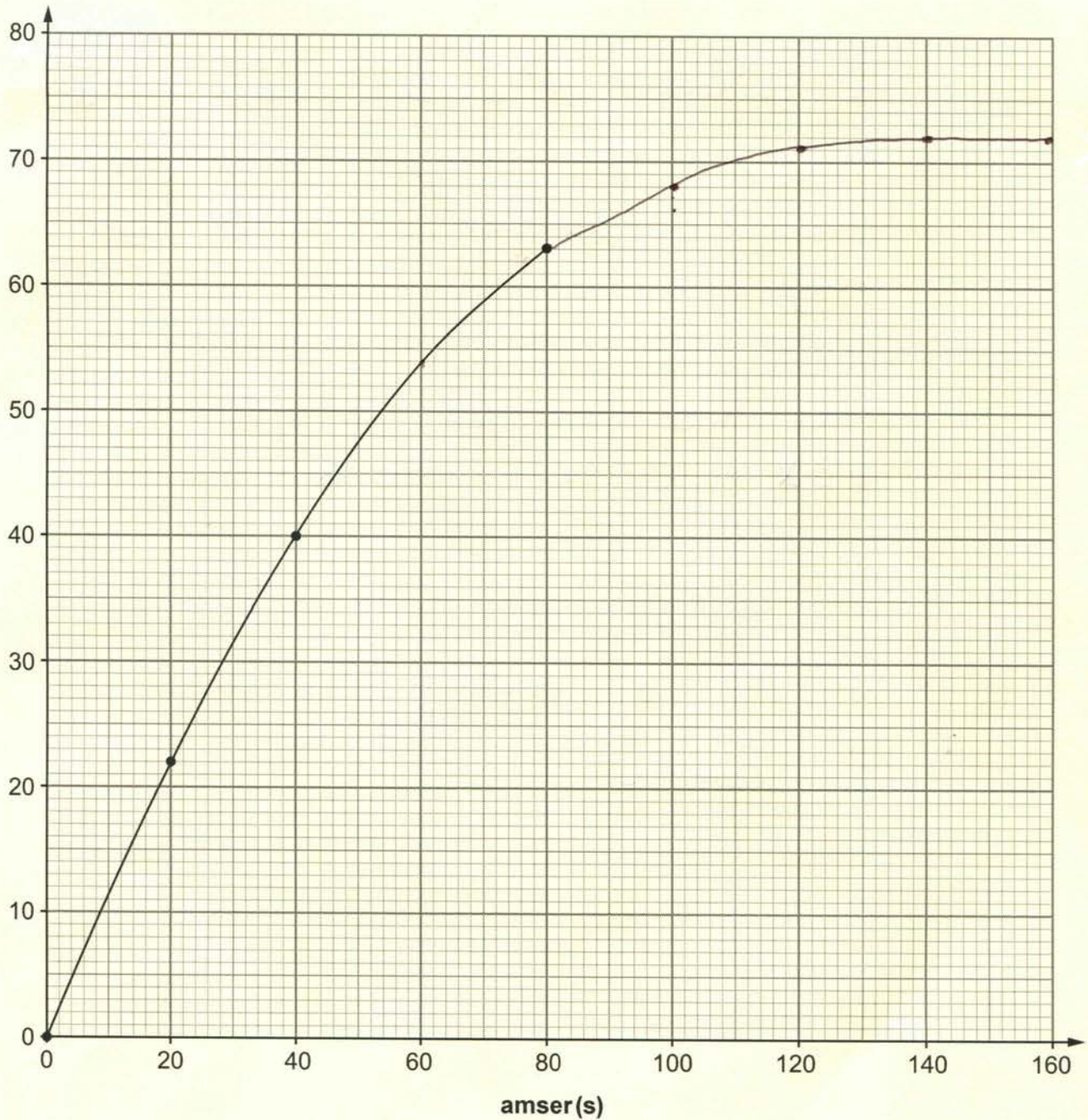
Canlyniadau Kate

Amser (s)	0	20	40	60	80	100	120	140	160
Cyfaint yr hydrogen (cm^3)	0	22	40	54	63	68	71	72	72

(i) Cwblhewch y graff o'i chanlyniadau.

Arholwr
yn unig
[3]

cyfaint yr
hydrogen (cm^3)



- (ii) Mae Kate wedi colli ei chanlyniad ar gyfer 60 s. Defnyddiwch eich graff i amcangyfrif cyfaint y nwy ar 60 s. [1]

54 cm³

- (iii) Nodwch **un** ffordd y gall Kate wella dilysrwydd (*validity*) ei harbrawf. [1]

Cwneud y prawf mwy na gy un waith a gwneud yr amser mwy mwyngadau

- (iv) Eglurwch beth sy'n digwydd i'r pH yn ystod yr adwaith hwn. [2]

Mae'r pH yn cynyddu
trwy'r amser fynd yn
fwy.

- (v) Rhagfynegwch gyfaint yr hydrogen byddech chi'n disgwyl iddo gael ei gasglu ar ôl 200 s. Rhowch **un** rheswm dros eich ateb. [2]

Mae 100 hydrogen = 68 felwy
 $68 \times 2 = 136$. 200 = 136

- (c) Mae Kate eisiau cymharu cyfaint yr hydrogen sy'n cael ei roi allan bob 20 eiliad pe bai hi'n ail-wneud yr arbrawf gyda haearn yn lle magnesiwm. Nodwch **ddau** newidyn y bydd angen eu rheoli i sicrhau prawf teg. [2]

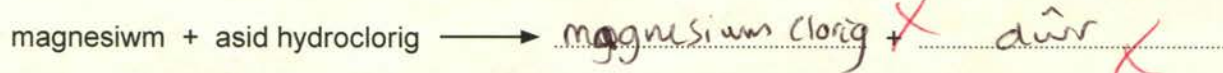
- un peth o pwyau y netel
- yr un amser yn cael eu
Cofnodi

5. Mae adweithiau niwtralu yn digwydd pan fydd asidau ac alcalïau yn adweithio â'i gilydd. Gall metelau niwtralu asidau hefyd. Mae'r hafaliad cyffredinol ar gyfer yr adwaith rhwng metel ac asid yn cael ei roi gan:



- (a) Cwblhewch yr hafaliad geiriau ar gyfer yr adwaith isod.

[2]



- (b) Mae Kate yn astudio'r adwaith rhwng asid hydroclorig a'r metel magnesiwm.

Yn ei harbrawf mae hi'n:



1. mesur 25 cm³ o asid hydroclorig gwanedig ar 20°C gyda silindr mesur;
2. ychwanegu'r asid at fflasg gonigol;
3. ychwanegu 1 g o fagnesiwm at yr asid ac yn cychwyn stopwats;
4. mesur cyfanswm cyfaint y nwy bob 20 eiliad.

Mae canlyniadau ei harbrawf yn cael eu dangos isod.

Canlyniadau Kate

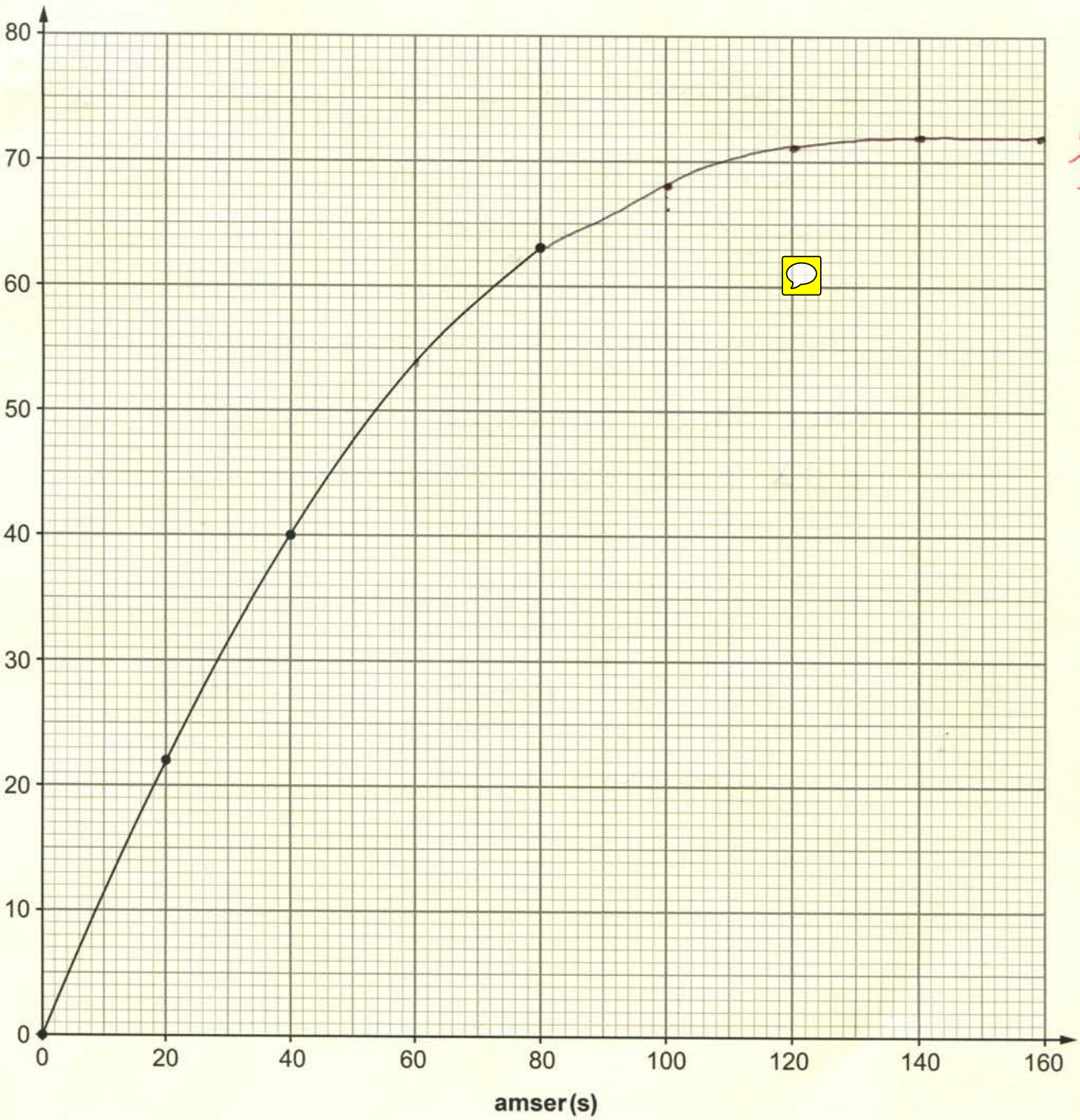
Amser (s)	0	20	40	60	80	100	120	140	160
Cyfaint yr hydrogen (cm ³)	0	22	40	54	63	68	71	72	72

(i) Cwblhewch y graff o'i chanlyniadau.

Arholwr yn unig [3]

3

cyfaint yr hydrogen (cm³)



- (ii) Mae Kate wedi colli ei chanlyniad ar gyfer 60s. Defnyddiwch eich graff i amcangyfrif cyfaint y nwy ar 60s. [1]

54 cm³



- (iii) Nodwch **un** ffordd y gall Kate wella dilysrwydd (*validity*) ei harbrawf. [1]

Cwneud y prawf mwy na y un waith a gwneud yr amser newid mwydai

- (iv) Eglurwch beth sy'n digwydd i'r pH yn ystod y **ddau** adwaith hwn. [2]

Mae'r pH yn cynyddu trwy'r amser fynd yn fwy

- (v) Rhagfynegwch gyfaint yr hydrogen byddech chi'n disgwyl iddo gael ei gasglu ar ôl 200s. Rhowch **un** rheswm dros eich ateb. [2]

Mae 100 hydrogen = 68 felwy
 $68 \times 2 = 136$. $200 \neq 136$



- (c) Mae Kate eisiau cymharu cyfaint yr hydrogen sy'n cael ei roi allan bob 20 eiliad pe bai hi'n ail-wneud yr arbrawf gyda haearn yn lle magnesiwm. Nodwch **ddau** newidyn y bydd angen eu rheoli i sicrhau prawf teg. [2]

- un peth a physau y netel
- yr un amser yn cael eu cofnodi



7

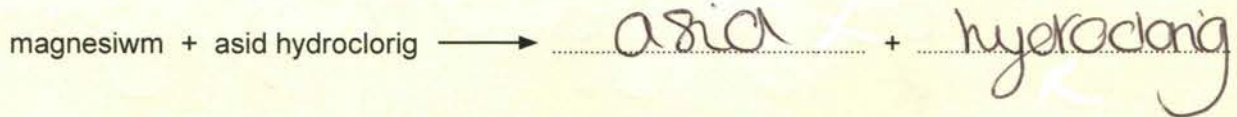
13

5. Mae adweithiau niwtralu yn digwydd pan fydd asidau ac alcalïau yn adweithio â'i gilydd. Gall metelau niwtralu asidau hefyd. Mae'r hafaliad cyffredinol ar gyfer yr adwaith rhwng metel ac asid yn cael ei roi gan:



- (a) Cwblhewch yr hafaliad geiriau ar gyfer yr adwaith isod.

[2]



- (b) Mae Kate yn astudio'r adwaith rhwng asid hydroclorig a'r metel magnesiwm.

Yn ei harbrawf mae hi'n:

1. mesur 25 cm^3 o asid hydroclorig gwanedig ar 20°C gyda silindr mesur;
2. ychwanegu'r asid at fflasg gonigol;
3. ychwanegu 1 g o fagnesiwm at yr asid ac yn cychwyn stopwats;
4. mesur cyfanswm cyfaint y nwy bob 20 eiliad.

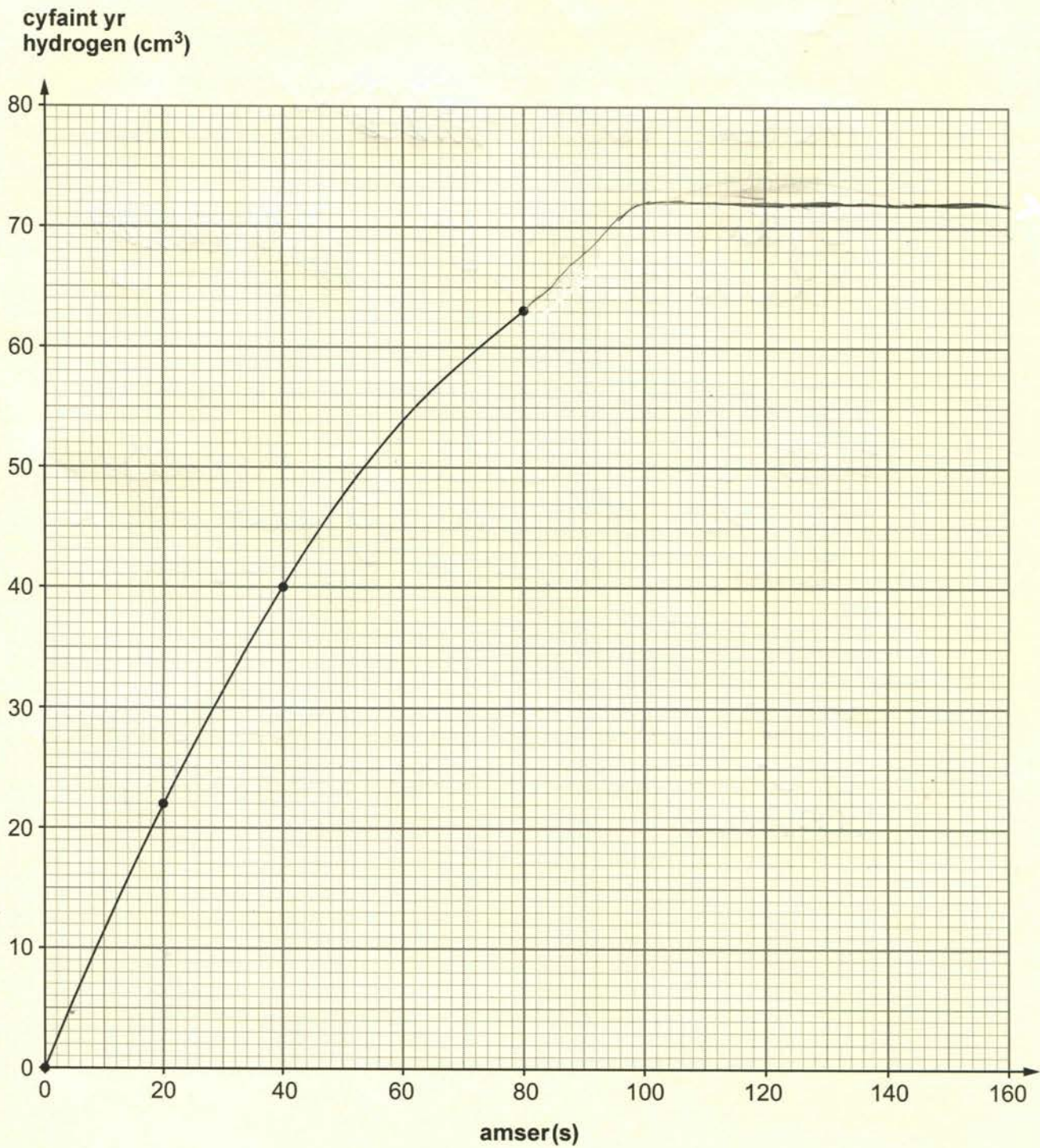
Mae canlyniadau ei harbrawf yn cael eu dangos isod.

Canlyniadau Kate

Amser (s)	0	20	40	60	80	100	120	140	160
Cyfaint yr hydrogen (cm^3)	0	22	40		63	68	71	72	72

(i) Cwblhewch y graff o'i chanlyniadau.

Arholwr
yn unig
[3]



- (ii) Mae Kate wedi colli ei chanlyniad ar gyfer 60 s. Defnyddiwch eich graff i amcangyfrif cyfaint y nwy ar 60 s. [1]

54 cm³

- (iii) Nodwch **un** ffordd y gall Kate wella dilysrwydd (*validity*) ei harbrawf. [1]

Mesur Chodi ~~amser~~ yngweu

- (iv) Eglurwch beth sy'n digwydd i'r pH yn ystod yr adwaith hwn. [2]

Bydd y pH yn ~~gynyddu~~
restrau

- (v) Rhagfynegwch gyfaint yr hydrogen byddech chi'n disgwyl iddo gael ei gasglu ar ôl 200 s. Rhowch **un** rheswm dros eich ateb. [2]

Bydd y gyfaint yr hydrogen yn
Cynyddu oherwydd y mwy o haul
Mawr, y mwy yn Cynhyddu.

- (c) Mae Kate eisiau cymharu cyfaint yr hydrogen sy'n cael ei roi allan bob 20 eiliad pe bai hi'n ail-wneud yr arbrawf gyda haearn yn lle magnesiwm. Nodwch **ddau** newidyn y bydd angen eu rheoli i sicrhau prawf teg. [2]

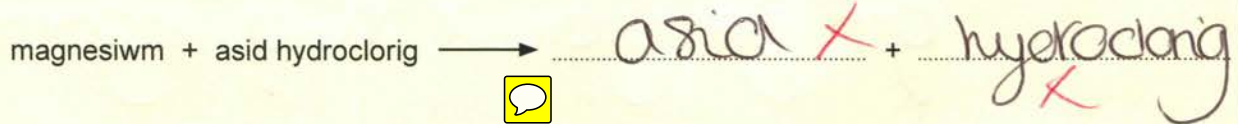
1. Yn un amser pob prawf mae'n dechrau
2. Yn un maint haearn a hydrogen
pob prawf

5. Mae adweithiau niwtralu yn digwydd pan fydd asidau ac alcalïau yn adweithio â'i gilydd. Gall metelau niwtralu asidau hefyd. Mae'r hafaliad cyffredinol ar gyfer yr adwaith rhwng metel ac asid yn cael ei roi gan:



- (a) Cwblhewch yr hafaliad geiriau ar gyfer yr adwaith isod.

[2]



- (b) Mae Kate yn astudio'r adwaith rhwng asid hydroclorig a'r metel magnesiwm.

Yn ei harbrawf mae hi'n:

1. mesur 25 cm^3 o asid hydroclorig gwanedig ar 20°C gyda silindr mesur;
2. ychwanegu'r asid at fflasg gonigol;
3. ychwanegu 1 g o fagnesiwm at yr asid ac yn cychwyn stopwats;
4. mesur cyfanswm cyfaint y nwy bob 20 eiliad.

Mae canlyniadau ei harbrawf yn cael eu dangos isod.

Canlyniadau Kate

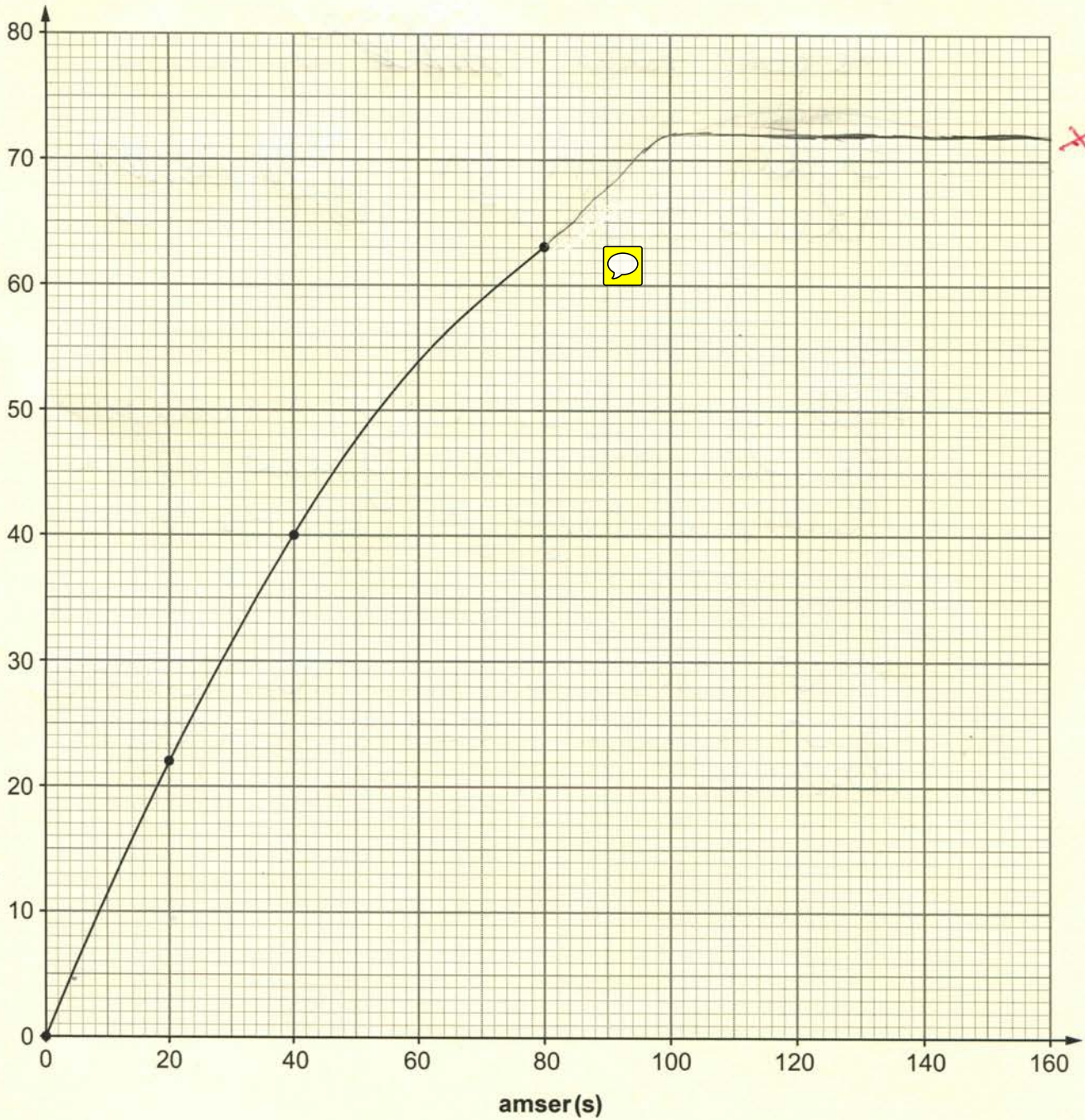
Amser (s)	0	20	40	60	80	100	120	140	160
Cyfaint yr hydrogen (cm^3)	0	22	40		63	68	71	72	72

(i) Cwblhewch y graff o'i chanlyniadau.

[3]

Arholwr yn unig

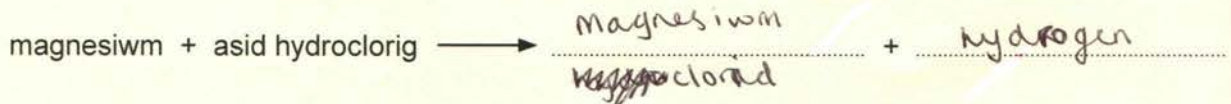
cyfaint yr hydrogen (cm^3)



5. Mae adweithiau niwtralu yn digwydd pan fydd asidau ac alcalïau yn adweithio â'i gilydd. Gall metelau niwtralu asidau hefyd. Mae'r hafaliad cyffredinol ar gyfer yr adwaith rhwng metel ac asid yn cael ei roi gan:



- (a) Cwblhewch yr hafaliad geiriau ar gyfer yr adwaith isod. [2]



- (b) Mae Kate yn astudio'r adwaith rhwng asid hydroclorig a'r metel magnesiwm.

Yn ei harbrawf mae hi'n:

1. mesur 25cm^3 o asid hydroclorig gwanedig ar 20°C gyda silindr mesur;
2. ychwanegu'r asid at fflasg gonigol;
3. ychwanegu 1 g o fagnesiwm at yr asid ac yn cychwyn stopwats;
4. mesur cyfanswm cyfaint y nwy bob 20 eiliad.

Mae canlyniadau ei harbrawf yn cael eu dangos isod.

Canlyniadau Kate

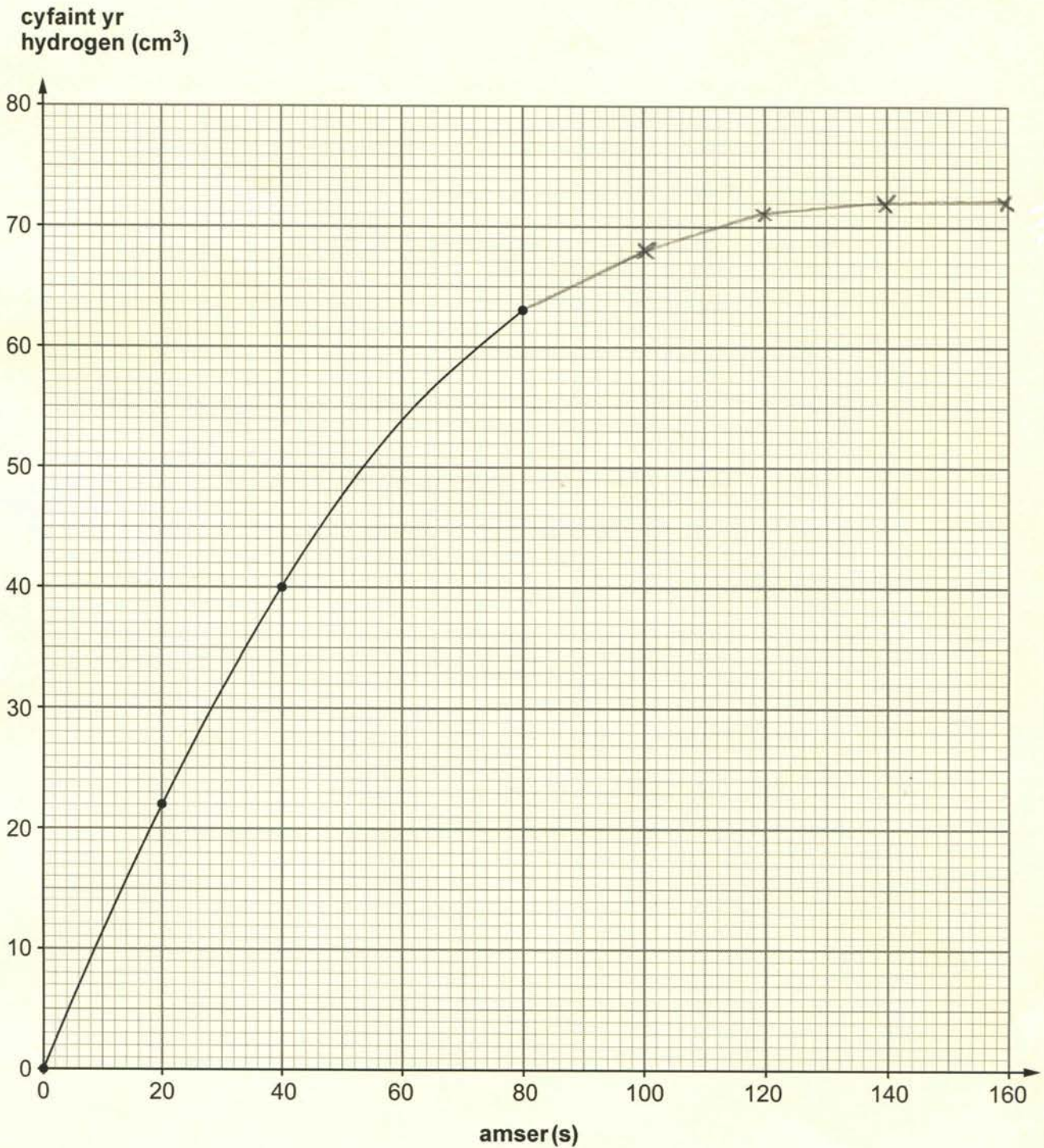
Amser (s)	0	20	40	60	80	100	120	140	160
Cyfaint yr hydrogen (cm^3)	0	22	40		63	68	71	72	72

(i) Cwblhewch y graff o'i chanlyniadau.

[3]

Arholwr
yn unig

3



- (ii) Mae Kate wedi colli ei chanlyniad ar gyfer 60 s. Defnyddiwch eich graff i amcangyfrif cyfaint y nwy ar 60 s. [1]

54 cm³

- (iii) Nodwch **un** ffordd y gall Kate wella dilysrwydd (*validity*) ei harbrawf. [1]

ail gwneud yr arbrawf

- (iv) Eglurwch beth sy'n digwydd i'r pH yn ystod yr adwaith hwn. [2]

Matr pH yn cynhyddu o Asid i Alcalai

- (v) Rhagfynegwch gyfaint yr hydrogen byddech chi'n disgwyl iddo gael ei gasglu ar ôl 200 s. Rhowch **un** rheswm dros eich ateb. [2]

tud ~~72~~ 72° o hydrogen oherwydd does

dim digon ~~o~~ o fagnesiwm neu asid

arol

- (c) Mae Kate eisiau cymharu cyfaint yr hydrogen sy'n cael ei roi allan bob 20 eiliad pe bai hi'n ail-wneud yr arbrawf gyda haearn yn lle magnesiwm. Nodwch **ddau** newidyn y bydd angen eu rheoli i sicrhau prawf teg. [2]

1. Bydd angen yr un cm³ o hydrogen

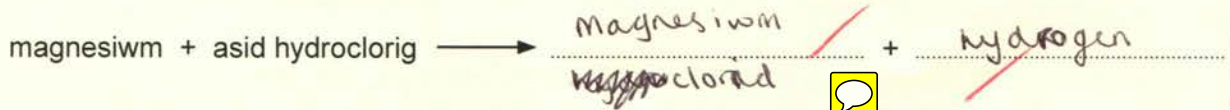
2. Bydd angen amser y prawf yn union fel oedd yn atseru prawf dwythab

5. Mae adweithiau niwtralu yn digwydd pan fydd asidau ac alcalïau yn adweithio â'i gilydd. Gall metelau niwtralu asidau hefyd. Mae'r hafaliad cyffredinol ar gyfer yr adwaith rhwng metel ac asid yn cael ei roi gan:



- (a) Cwblhewch yr hafaliad geiriau ar gyfer yr adwaith isod.

[2]



- (b) Mae Kate yn astudio'r adwaith rhwng asid hydroclorig a'r metel magnesiwm.

Yn ei harbrawf mae hi'n:

1. mesur 25cm^3 o asid hydroclorig gwanedig ar 20°C gyda silindr mesur;
2. ychwanegu'r asid at fflasg gonigol;
3. ychwanegu 1 g o fagnesiwm at yr asid ac yn cychwyn stopwats;
4. mesur cyfanswm cyfaint y nwy bob 20 eiliad.

Mae canlyniadau ei harbrawf yn cael eu dangos isod.

Canlyniadau Kate

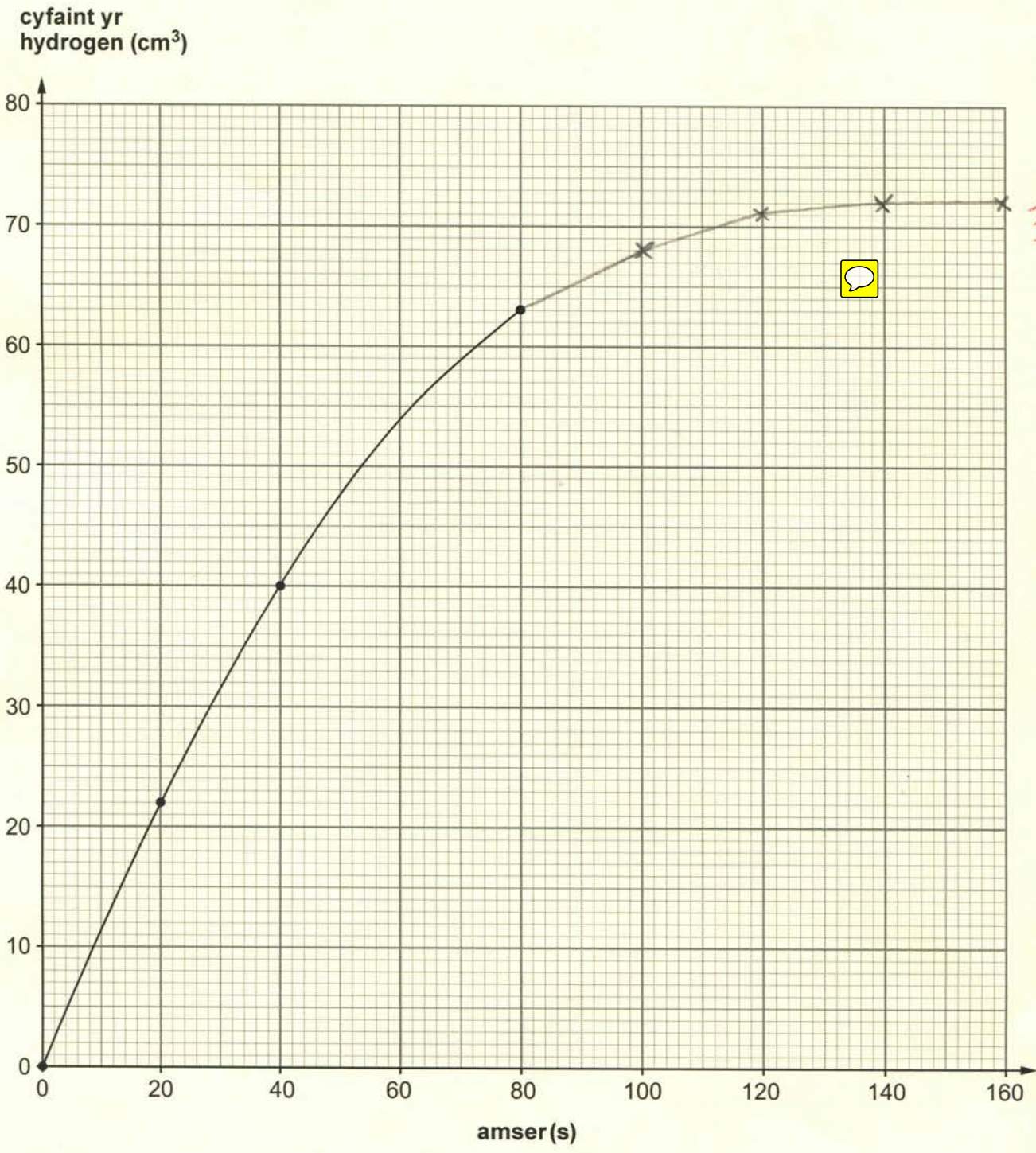
Amser (s)	0	20	40	60	80	100	120	140	160
Cyfaint yr hydrogen (cm^3)	0	22	40		63	68	71	72	72







(i) Cwblhewch y graff o'i chanlyniadau.

Arholwr yn unig [3]

3

///



- (ii) Mae Kate wedi colli ei chanlyniad ar gyfer 60 s. Defnyddiwch eich graff i amcangyfrif cyfaint y nwy ar 60 s. [1]
- 54 cm³ 
- (iii) Nodwch **un** ffordd y gall Kate wella dilysrwydd (*validity*) ei harbrawf. [1]
- ail gwneud yr arbrawf
- (iv) Eglurwch beth sy'n digwydd i'r pH yn ystod yr adwaith hwn. [2]
- Matr pH yn cynhyddu o Asid i Alcalai 
- (v) Rhagfynegwch gyfaint yr hydrogen byddech chi'n disgwyl iddo gael ei gasglu ar ôl 200 s. Rhowch **un** rheswm dros eich ateb. [2]
- tud ~~72~~ 72° o hydrogen oherwydd does
dim digon o fagnesiwm neu asid
arol 
- (c) Mae Kate eisiau cymharu cyfaint yr hydrogen sy'n cael ei roi allan bob 20 eiliad pe bai hi'n ail-wneud yr arbrawf gyda haearn yn lle magnesiwm. Nodwch **ddau** newidyn y bydd angen eu rheoli i sicrhau prawf teg. [2]
- Bydd angen yr un cm³ o hydrogen 
 - Bydd angen amser y prawf yn union fel oedd yn atseru prawf dwythab  

Arholwr
yn unig

2

0

10

13

6. (b) Mae'r tabl isod yn dangos gwybodaeth am y defnyddiau sydd eu hangen i gynhyrchu **un dunnell fetrig** o haearn.

Cwblhewch y tabl i gyfrifo cyfanswm y gost o gynhyrchu **un** dunnell fetrig o haearn. [2]

Defnydd crai	Màs sydd ei angen (tunelli metrig)	Cost am bob tunnell fetrig o ddefnydd crai (£)	Cost cynhyrchu un dunnell fetrig o haearn (£)
mwyn haearn	1.75	60	105
golosg	0.25	120	30
calchfaen	0.25	80	20
aer poeth	4.0	2
		Cyfanswm y gost	£

- (c) Mae alwminiwm hefyd yn cael ei echdynnu o'i fwyn. Eglurwch pam nad yw alwminiwm yn gallu cael ei echdynnu mewn ffwrnais chwyth gan ddefnyddio golosg (carbon). [2]

.....

.....

.....

6. (b) Mae'r tabl isod yn dangos gwybodaeth am y defnyddiau sydd eu hangen i gynhyrchu **un dunnell fetrig** o haearn.

Cwblhewch y tabl i gyfrifo cyfanswm y gost o gynhyrchu **un** dunnell fetrig o haearn. [2]

Defnydd crai	Màs sydd ei angen (tunelli metrig)	Cost am bob tunnell fetrig o ddefnydd crai (£)	Cost cynhyrchu un dunnell fetrig o haearn (£)
mwyn haearn	1.75	60	105
golosg	0.25	120	30
calchfaen	0.25	80	20
aer poeth	4.0	2	8
		Cyfanswm y gost	£ 163

- (c) Mae alwminiwm hefyd yn cael ei echdynnu o'i fwyn. Eglurwch pam nad yw alwminiwm yn gallu cael ei echdynnu mewn ffwrnais chwyth gan ddefnyddio golosg (carbon). [2]

Mae broses hon yn rhy beryglus ac byddaf
methu gwyrnedu hyn.

4
7

6. (b) Mae'r tabl isod yn dangos gwybodaeth am y defnyddiau sydd eu hangen i gynhyrchu **un dunnell fetrig** o haearn.

Cwblhewch y tabl i gyfrifo cyfanswm y gost o gynhyrchu **un** dunnell fetrig o haearn. [2]

2

Defnydd crai	Màs sydd ei angen (tunelli metrig)	Cost am bob tunnell fetrig o ddefnydd crai (£)	Cost cynhyrchu un dunnell fetrig o haearn (£)
mwyn haearn	1.75	60	105
golosg	0.25	120	30
calchfaen	0.25	80	20
aer poeth	4.0	2	8
		Cyfanswm y gost	£ 163

- (c) Mae alwminiwm hefyd yn cael ei echdynnu o'i fwyn. Eglurwch pam nad yw alwminiwm yn gallu cael ei echdynnu mewn ffrwnais chwyth gan ddefnyddio golosg (carbon). [2]

Mae broses hon yn rhy beryglus ac byddaf
methu gwyrned hyn.

4
7

6. (b) Mae'r tabl isod yn dangos gwybodaeth am y defnyddiau sydd eu hangen i gynhyrchu **un dunnell fetrig** o haearn.

Cwblhewch y tabl i gyfrifo cyfanswm y gost o gynhyrchu **un** dunnell fetrig o haearn. [2]

Defnydd crai	Màs sydd ei angen (tunelli metrig)	Cost am bob tunnell fetrig o ddefnydd crai (£)	Cost cynhyrchu un dunnell fetrig o haearn (£)
mwyn haearn	1.75	60	105
golosg	0.25	120	30
calchfaen	0.25	80	20
aer poeth	4.0	2	80
		Cyfanswm y gost	£ 235

- (c) Mae alwminiwm hefyd yn cael ei echdynnu o'i fwyn. Eglurwch pam nad yw alwminiwm yn gallu cael ei echdynnu mewn ffwrnais chwyth gan ddefnyddio golosg (carbon). [2]

Oherpdd mae yn fwy garwtaoch
ac yn anodd i ymddolli

6. (b) Mae'r tabl isod yn dangos gwybodaeth am y defnyddiau sydd eu hangen i gynhyrchu **un dunnell fetrig** o haearn.

Cwblhewch y tabl i gyfrifo cyfanswm y gost o gynhyrchu **un** dunnell fetrig o haearn. [2]

Defnydd crai	Màs sydd ei angen (tunelli metrig)	Cost am bob tunnell fetrig o ddefnydd crai (£)	Cost cynhyrchu un dunnell fetrig o haearn (£)
mwyn haearn	1.75	60	105
golosg	0.25	120	30
calchfaen	0.25	80	20
aer poeth	4.0	2	80 x
		Cyfanswm y gost	£ 235 ect

- (c) Mae alwminiwm hefyd yn cael ei echdynnu o'i fwyn. Eglurwch pam nad yw alwminiwm yn gallu cael ei echdynnu mewn ffwrnais chwyth gan ddefnyddio golosg (carbon). [2]

Oherudd mae yn fwy garataoch ac yn ardd i ymddolli x

Arholwr
yn unig

4
7

6. (b) Mae'r tabl isod yn dangos gwybodaeth am y defnyddiau sydd eu hangen i gynhyrchu **un dunnell fetrig** o haearn.

Cwblhewch y tabl i gyfrifo cyfanswm y gost o gynhyrchu **un** dunnell fetrig o haearn. [2]

Defnydd crai	Màs sydd ei angen (tunelli metrig)	Cost am bob tunnell fetrig o ddefnydd crai (£)	Cost cynhyrchu un dunnell fetrig o haearn (£)
mwyn haearn	1.75	x 60	105
golosg	0.25	x 120	30
calchfaen	0.25	x 80	20
aer poeth	4.0	x 2	8
		Cyfanswm y gost	£ 163

- (c) Mae alwminiwm hefyd yn cael ei echdynnu o'i fwyn. Eglurwch pam nad yw alwminiwm yn gallu cael ei echdynnu mewn ffwrnais chwyth gan ddefnyddio golosg (carbon). [2]

mae ganddo dargluedyddel trydanol.
mae ym doddbynt fer isel hefyd
efo alwminiwm.

6. (b) Mae'r tabl isod yn dangos gwybodaeth am y defnyddiau sydd eu hangen i gynhyrchu **un dunnell fetrig** o haearn.

Cwblhewch y tabl i gyfrifo cyfanswm y gost o gynhyrchu **un** dunnell fetrig o haearn. [2]

Defnydd crai	Màs sydd ei angen (tunelli metrig)	Cost am bob tunnell fetrig o ddefnydd crai (£)	Cost cynhyrchu un dunnell fetrig o haearn (£)
mwyn haearn	1.75	60	105
golosg	0.25	120	30
calchfaen	0.25	80	20
aer poeth	4.0	2	8
		Cyfanswm y gost	£ 163

- (c) Mae alwminiwm hefyd yn cael ei echdynnu o'i fwyn. Eglurwch pam nad yw alwminiwm yn gallu cael ei echdynnu mewn ffwrnais chwyth gan ddefnyddio golosg (carbon). [2]

mae ganddo dargluedd trydanol.
mae ynddoddbwynt ~~fer~~ isel hefyd
efo alwminiwm.

Arholwr
yn unig

2

0

3

7

7. (b) Eglurwch fanteision defnyddio llai o blastig.

Dylai eich ateb gyfeirio at:

- y defnydd o adnoddau
- yr effaith economaidd
- yr effaith amgylcheddol.

[6 ACY]

Mae defnyddio llai o blastig yn manteisio gan ei fod yn niweidiol i'r amgylchedd. Mae plastig yn polymer ac yn adnewyddadwy, sy'n meddwl ddydd a ddim yn ei pwynt, felly os mae ~~an~~ ^{an} cor ei allwng mae fydd ~~an~~ ^{an} ar os yf un fath.

Sydd yn niweidiol i'r pridd ac felly pŵerhigion ac hefyd, anjeriadau. Mae adar yn trio ei byta, ac weithiau os mae'n cael ei ~~ang~~ ^{ang} chwythu i fewn i'r môr bydd erobonod yn gallu trio ei byta a fyddau yn tagu.

Mae plastig hefyd yn costio llawer i uned gar ei fod ddim yn niweiddau erai, ac ddydd a ddim yn adnewyddadwy, felly un dydd fe fyddau yn rhedeg allan o'r awn.

Mae mai trethu ar y bagiau plastig hefyd yn rhai arian i'r llywodraeth.

bagiau
plastig

7. (b) Eglurwch fanteision defnyddio llai o blastig.

[6 ACY]

2

Dylai eich ateb gyfeirio at:

- y defnydd o adnoddau
- yr effaith economaidd
- yr effaith amgylcheddol.

Mae defnyddio llai o blastig yn manteisio gan ei fod yn niweiddio i'r amgylchedd. Mae plastig yn polymer ac yn adnewyddadwy, sy'n meddwl dydd a ddim yn ei pyrsu, felly os mae ~~o'n~~ ^{o'n} cael ei ollwng ~~o'n~~ ^{o'n} ffordd yn araf yf un fath.

Sydd yn niweiddio i'r pridd ac felly plantigion ac hefyd, anjeriaid. Mae adar yn trio ei byta, ac weithiau os mae'n cael ei ~~eng~~ ^{eng} chwythu i fewn i'r môr bydd erwbannod yn efallai trio ei byta a fyddau yn tagu. Mae plastig hefyd yn costio

Mawr i eneid gan ei fod ddim yn niwyddau Erai, ac dydy o ddim yn adnewyddadwy, felly un dydd fe fyddau yn rhedeg allan ohono.

Mae mai trethu ar yr bagiau plastig hefyd yn rhai arian i'r llywodraeth.

bagiau
plastig

4

9

BIWEDD Y PAPUR

7. (b) Eglurwch fanteision defnyddio llai o blastig.

Dylai eich ateb gyfeirio at:

- y defnydd o adnoddau
- yr effaith economaidd
- yr effaith amgylcheddol.

[6 ACY]

Ffanteision am defnyddio llai
 o blastig yw fydd yd lleihau
 y economïaidd. Cherydd does dim
 rhaid talu am defnyddio defnyddiau
 am y bagiau. Ac does dim rhaid
 dalu llawer am defnyddio adnoddau
 pob tro, ac gellu gwario ar defnydd
 i gwneud y bagiau fwy cryf.
 Ffanteis arall yw ~~be~~ fydd yn
 hysbysu yn effeithio amgylchedd
 cherydd fydd dim 'land waste'
 o'n fwy o'r ffordd yn defnyddio bagiau
 fwy sefydlog dim cemegion yn
 mynd i'r atmosffer. Fydd y rhod
 defnydd heryd yn rhod onion newn
 i'r economïaidd cherydd porion
 talu am y bagiau. Ffanteis orau
 does dim o'r defnyddio olew a
 fydd defnyddio llai blastig gwneud
 blonddod cherydd fydd llai 'landfills'
 o gwastraff plastig. Fydd ~~llai~~
 heryd llai plastig fydd newn
 y ddolur, newn smud plastig
 yn cael ei tofio ar y llawr.

7. (b) Eglurwch fanteision defnyddio llai o blastig.

Dylai eich ateb gyfeirio at:

- y defnydd o adnoddau
- yr effaith economaidd
- yr effaith amgylcheddol.

[6 ACY]

3

Ffanteision am defnyddio llai
 o blastig yw fydd yd lleihau
 y economïdd. Cherydd does dim
 rhaid taw am defnyddio defnyddiau
 am y bagiau. Ac does dim rhaid
 ddiwyllwys am defnyddio adnoddau
 pob tro, ac gellu gwario ar defnydd
 i gwneud y bagiau fwy cryf.
 Ffanteis arall yw ~~be~~ fydd yn
 hysbysu yn effeithio amgylchedd
 cherydd fydd dim 'land waste'
 o'n fwy o'r ffordd yn defnyddio bagiau
 fwy sefydlog dim cemegion yn
 mynd i'r atmosffer. Fydd y rhed
 defnydd hetyd yn rhad orion newn
 i'r economïdd cherydd porion
 taw am y bagiau. Ffanteis orau
 does dim angen defnyddio o'r
 ffordd defnyddio llai blastig gwneud
 blonod cherydd fydd llai 'plastig'
 o gwastraff-~~plastig~~. Fydd ~~llai~~ hetyd
 hetyd llai plastic a mynd newn
 y ddiwyllwys newn ~~plastig~~ ~~landfills~~.
 yn cael ei torw. ar y llaw.

5

9

DIWEDD Y PAPUR



7. (b) Eglurwch fanteision defnyddio llai o blastig.

Dylai eich ateb gyfeirio at:

[6 ACY]

- y defnydd o adnoddau
- yr effaith economaidd
- yr effaith amgylcheddol.

Mae bagiau plastig yn cymru dilynnyddoedd i cael gwared o. Mae plastig yn cymru gormod o amser i deliplanu ac yna yn gwastrafu plastig sydd yn cael effaith economaidd ar y llywodraeth gan fod yn costio llawer.

Mae llawer ers i'r llywodraeth dechrau eisiau arian am bagiau, Mae llawer mwy o amgylchu yn digwydd yng Nghymru sydd yn dda i'r amgylchedd er bod e ddim yn creu mwy o CO₂ yn yr atmosphere.

Mae bagiau plastig sydd wedi cael eu tablu hefyd yn cael effaith ar natur a byd naturid.

DIWEDD Y PAPUR

7. (b) Eglurwch fanteision defnyddio llai o blastig.


Dylai eich ateb gyfeirio at:

- y defnydd o adnoddau
- yr effaith economaidd
- yr effaith amgylcheddol.

[6 ACY]

Mae bagiau ~~plastig~~ yn cymru blynyddoedd i cael gwared o. Mae plastig yn cymru gormod o amser i deliplanu ac yna yn gwastrafu plastig sydd yn cael effaith economaidd ar y llywodraeth gan fod yn costio llawer.

Mae ~~llawer~~ Ers ir llywodraeth dechrau eisiau arian am bagiau, Mae llawer mwy o amgylchu yn digwydd yng Nghymru sydd yn dda ir amgylchedd er bod e ddim yn creu mwy o CO₂ yn yr atmosphere.

Mae bagiau plastig sydd wedi cael eu tala hefyd yn cael effaith ar natur a byd naturid. 

DIWEDD Y PAPUR

3

9