



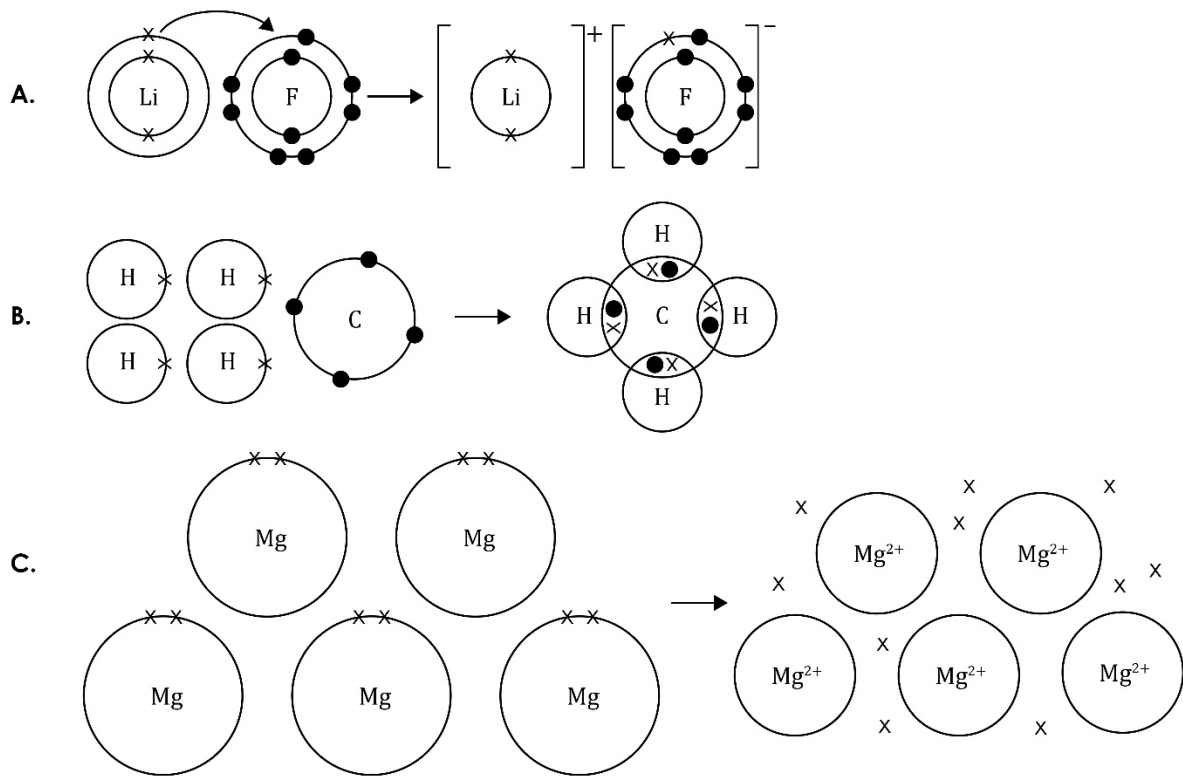
Bondio: gwirio gwybodaeth

1.1 Defnyddiwch y geiriau i gwblhau'r brawddegau:

bondio cofalent

bondio ïonig

bondio metelig



(a) _____ yw'r math o fondio yn ffigur A.

(b) _____ yw'r math o fondio yn ffigur B.

(c) _____ yw'r math o fondio yn ffigur C.



1.2 Defnyddiwch y geiriau i gwblhau'r brawddegau.

grymoedd electrostatig ïonig negatïf
anfetel trosglwyddo

Bondio _____ – mae'r bond hwn yn cael ei ffurfio pan fydd electronau yn cael eu _____ o atom metel i atom _____, gan ffurfio ïonau â gwefr bositif ac ïonau â gwefr _____. Mae _____ cryf yn atynnu'r ïonau â gwefr ddirgroes at ei gilydd.

1.3 Defnyddiwch y geiriau i gwblhau'r brawddegau. Cewch ddefnyddio'r geiriau fwy nag unwaith.

cofalent electron electronau
allanol anfetel

Bondio _____ – mae'r bondio hwn yn digwydd rhwng atomau _____. Mewn bond cofalent sengl, mae pâr o _____ yn cael ei rannu rhwng dau atom.

Mae'r electronau cydranedig hyn ym mhllisg _____ yr atomau. Mae pob atom yn cyfrannu un _____ at y pâr o electronau cydranedig.



1.4 Defnyddiwch y geiriau i gwblhau'r brawddegau. Cewch ddefnyddio'r geiriau fwy nag unwaith.

electronau**grymoedd****electrostatig ïonau****metelig**

Bondio _____ – mae'r electronau'n gadael plisg allanol atomau metel, gan ffurfio ïonau metel positif a 'môr' o _____ dadleoedig sy'n rhydd i symud. Mae'r bond hwn yn cael ei greu o ganlyniad i'r _____ atyniad _____ cryf rhwng yr _____ metel positif a'r _____ dadleoedig negatif.



Bondio: profi fy hun

Defnyddiwch y geiriau i gwblhau'r brawddegau. Cewch ddefnyddio'r geiriau fwy nag unwaith.

2.1 Pa fathau o elfennau sy'n rhan o'r bondiau canlynol?

metelau ac anfetelau

metelau yn unig

anfetelau yn unig

- (a) bondio ïonig _____.
- (b) bondio cofalent _____.
- (c) bondio metelig _____.

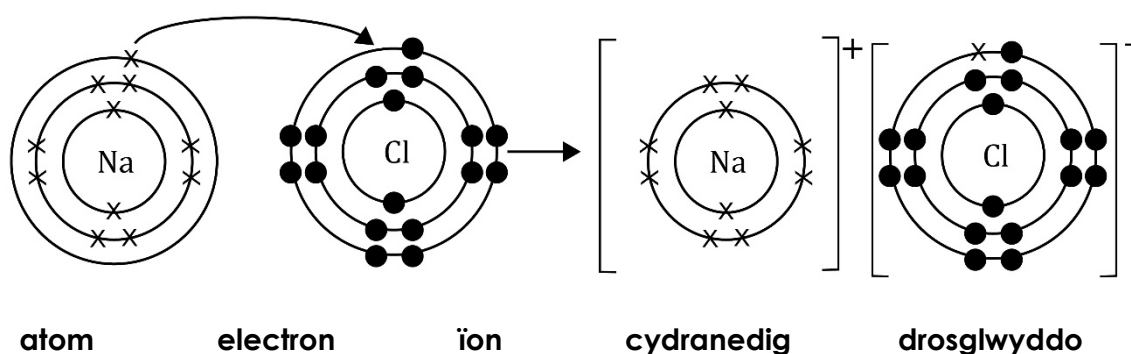
2.2 Ym mha fath o fondio mae electronau'n cael eu rhannu?

cofalent ïonig metelig

Mae electronau'n cael eu rhannu mewn bondio

_____.

2.3 Beth mae'r saeth grom yn ei gynrychioli yn y diagram hwn?



Mae'r saeth yn cynrychioli _____ yn cael ei
_____ o un atom i'r llall.

2.4 Pa fath o rymoedd sy'n dal y gronynnau at ei gilydd mewn bond ïonig?

cofalent

electrostatig

ïonig



Grymoedd atyniad _____ sy'n dal y
gronynnau at ei gilydd mewn bond ïonig.

2.5 Beth mae 'dadleoedig' yn ei olygu?

cael eu galluogi hawdd rhydd cael eu cynhyrchu

Mae dadleoedig yn golygu bod yr electronau'n _____ i
symud o gwmpas.

2.6 Beth yw enw'r gronynnau wedi'u gwefru mewn cyfansoddyn ïonig?

electronau ïonau atomau protonau

_____ yw enw'r gronynnau wedi'u gwefru mewn
cyfansoddyn ïonig.

2.7 Pa fath o fondiau sydd mewn cyfansoddyn?

cofalent electronig ïonig metelig

Gall y bondiau mewn cyfansoddyn fod yn fondiau _____
neu'n fondiau _____.

2.8 Pam mae metelau'n dargludo trydan yn dda?

dadleoedig electronau ïonau metelig symud

Mae metelau'n dargludo trydan yn dda oherwydd eu bod yn cynnwys
_____ sy'n rhydd i _____ ac sy'n
cario'r wefr.



- 2.9** Sut mae cyfansoddion ïonig yn dargludo trydan pan maent yn solid, yn hylif ac mewn hydoddiant? Eglurwch eich ateb.

nwy ïonau hylif symud

solid hydoddiant

Nid yw cyfansoddion ïonig yn gallu dargludo trydan pan fyddant yn y cyflwr

_____ oherwydd nad yw'r ïonau'n rhydd i symud.

Maent yn gallu dargludo trydan pan fyddant mewn

_____ neu pan fyddant yn

_____ oherwydd bod yr _____ yn gallu

_____ a chario'r wefr.

- 2.10** Pam nad yw'r rhan fwyaf o sylweddau cofalent yn dargludo trydan?

atomau wefr wedi'u gwefru

electronau ïonau

Nid yw'r rhan fwyaf o gyfansoddion cofalent yn dargludo trydan oherwydd

nad oes ganddynt ronynnau _____

(_____

neu _____) sy'n gallu symud a chario'r

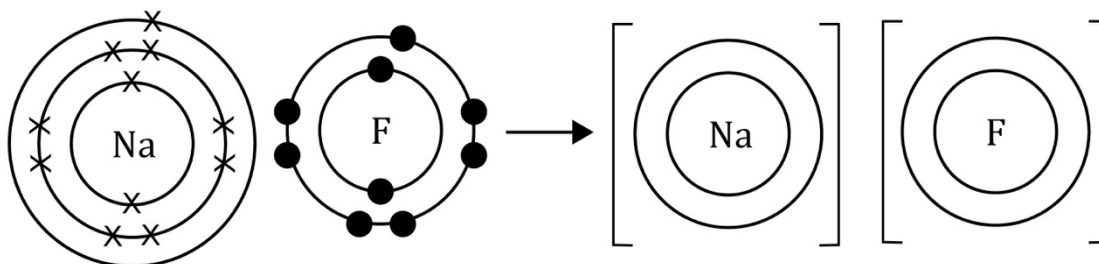
_____.



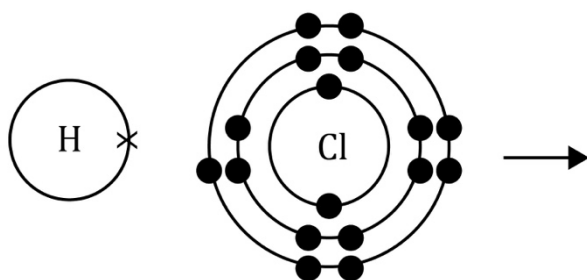
Bondio: teimlo'n hyderus?

Cwblhewch y diagramau bondio ar gyfer cwestiynau 3.1 a 3.2.

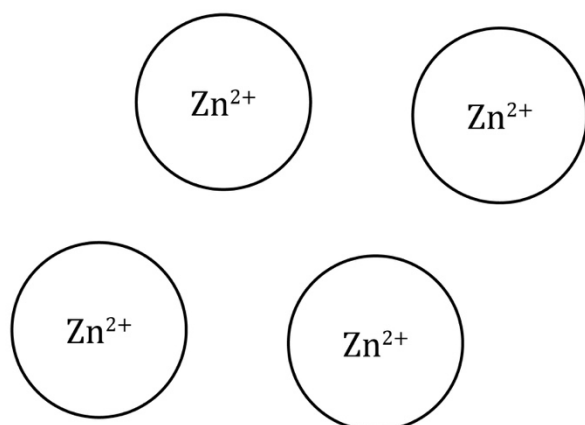
3.1 Yr adwaith rhwng sodiwm a fflworin.



3.2 Yr adwaith rhwng hydrogen a chlorin.



3.3 Ychwanegwch electronau at y diagram i ddangos y bondio metelig mewn sinc.





Bondio: beth ydw i'n ei ddeall?

Meddyliwch am eich atebion a lefel eich hyder ar gyfer pob pwnc bach. Penderfynwch ydych chi'n ei ddeall yn dda, yn ansicr neu angen rhagor o help. Ticiwch y golofn briodol.

Pwnc bach	Rydw i'n deall hyn yn dda	Rydw i'n meddwl fy mod i'n deall hyn	Rydw i angen rhagor o help
Rydw i'n gallu adnabod bondiau ÷ionig, cofalent a metelig o ddiagramau.			
Rydw i'n gwybod bod ÷ionau mewn bondiau ÷ionig.			
Rydw i'n gwybod am y grymoedd electrostatig mewn bondiau ÷ionig.			
Rydw i'n gwybod bod electronau'n cael eu rhannu mewn bondiau cofalent.			
Rydw i'n gwybod bod ÷ionau metel positif ac electronau dadleoedig negatif mewn bondiau metelig.			
Rydw i'n gwybod am y mathau o elfennau sy'n rhan o: • bondiau ÷ionig • bondiau cofalent • bondiau metelig.			
Rydw i'n gallu egluro pam mae metelau'n dargludo trydan.			
Rydw i'n gallu egluro'r amodau sydd eu hangen i gyfansoddion ÷ionig ddargludo trydan.			
Rydw i'n gallu egluro pam nad yw sylweddau cofalent yn dargludo trydan.			
Pynciau Teimlo'n hyderus?	Rydw i'n deall hyn yn dda	Rydw i'n meddwl fy mod i'n deall hyn	Rydw i angen rhagor o help
Rydw i'n gallu lluniadu diagramau i gynrychioli bondiau ÷ionig a bondiau cofalent.			