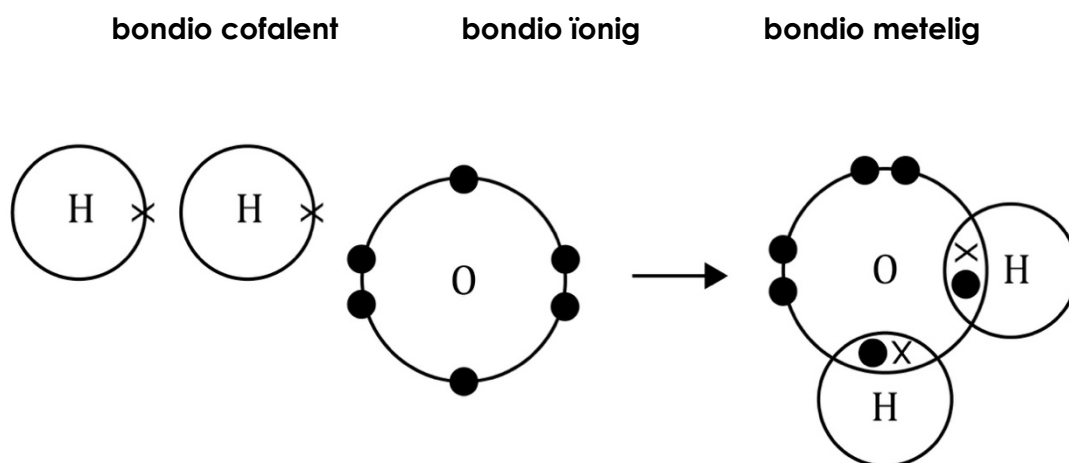




Bondio cofalent: gwirio gwybodaeth

1.1 Pa fath o fondio mae'r diagram hwn yn ei gynrychioli? Rhewch gylch o amgylch yr ateb.



1.2 Defnyddiwch y geiriau i gwblhau'r brawddegau.

cofalent

electron

electronau

anfetel

allanol

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 mhlisg _____ yr atomau. Mae pob atom yn cyfrannu un _____ at y pâr o electronau cydranedig.



Bondio cofalent: profi fy hun

2.1 Pa fathau o elfennau sy'n rhan o fondio cofalent?

Rhowch gylch o amgylch yr ateb cywir.

metelau ac anfetelau

metelau yn unig

anfetelau yn unig

2.2 Ydy bondiau cofalent yn gryf ynteu'n wan? Defnyddiwch y gair cywir i gwblhau'r frawddeg.

cryf

gwan

Mae bondiau cofalent yn rhai _____.

2.3 Pa un o'r rhain sy'n foleciwl cofalent? Defnyddiwch y gair cywir i gwblhau'r frawddeg.

carbon deuocsid

sodiwm clorid

alwminiwm

_____ yw'r moleciwl cofalent.

2.4 Sawl electron sydd mewn bond cofalent sengl? Defnyddiwch y gair cywir i gwblhau'r frawddeg.

pedwar

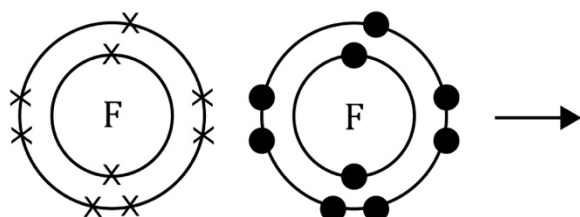
un

dau

Mae _____ electron mewn bond cofalent sengl.

Bondio cofalent: teimlo'n hyderus? Rhowch gynnig ar hyn!

3.1 Cwblhewch y diagram bondio i gynrychioli'r bondio mewn fflworin.





Bondio cofalent: beth ydw i'n ei ddeall?

Meddylwch am eich atebion a lefel eich hyder ar gyfer pob pwnc bach. Penderfynwch a 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 dehongli diagramau sy'n cynrychioli bondiau cofalent.			
Rydw i'n gwybod bod electronau'n cael eu rhannu mewn bondiau cofalent.			
Rydw i'n gwybod am y mathau o elfennau sy'n rhan o fondiau cofalent.			
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 cwblhau diagram i gynrychioli ffurfiant bond cofalent.			