

CWESTIYNAU CWIS:
Cemeg - Metelau ac Anfetelau: L5-7

Elfen, a lliw yr elfen pan yw'n lân	Llosgi'r elfen mewn ocsigen	Adwaith gyda dŵr	Adwaith gydag asid sylffwrig gwanedig
Elfen A Nwy di-liw	Mae'r nwy hwn yn llosgi gyda sŵn 'pop' uchel ac yn cynhyrchu ocsid niwtral.	Dim	Dim
Elfen B Solid gloyw, lliw arian	Goleuni gwyn llachar wrth iddo losgi, gan adael ocsid sydd ychydig yn alcalïaidd.	Swigod yn ffurfio yn araf iawn, wrth ryddhau hydrogen. Adweithio yn rhwydd gyda stem.	Ffisian yn uchel ac yn hydoddi. Adwaith ecothermig. Ffurfir hydrogen.
Elfen C Solid gloyw, lliw arian	Dim	Dim	Dim
Elfen D Solid melyn	Mae'n llosgi gyda fflam las gan gynhyrchu ocsid asidig.	Dim	Dim
Elfen E Solid gloyw, lliw arian	Mae'n llosgi yn rhesymol rhwydd ar ffurf gwlân, gan gynhyrchu ocsid coch. Niwtral.	Adwaith araf iawn. Yn y diwedd, mae solid lliw oren yn ffurfio.	Adweithio yn araf. Rhyddheir rhywfaint o hydrogen pan gynhesir ef. Hydoddiant gwyrdd golau ar ôl diwrnod neu ddau.

1: Pa elfennau, a ddengys yn y tabl, sy'n fetelau?

☐ A, B ac C

☐ B, C ac E

☐ C, D ac E

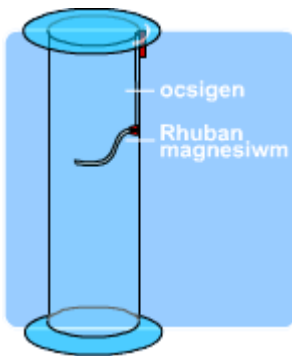


2: Wrth edrych ar y tabl, pa un o'r elfennau hyn yw hydrogen?

3: Enwa'r sylwedd a ffurfir pan fo A yn adweithio gydag ocsigen.

4: Pa elfen gallai B fod?

Ysgrifenna'r hafaliadau mewn geiriau ar gyfer tri adwaith yr elfen magnesiwm.



5: Adwaith gydag ocsigen:

magnesiwm + ocsigen ->

6: Adwaith gyda dŵr:

magnesiwm + dŵr ->

a



7: Adwaith gydag asid sylffyrig gwanedig:

magnesiwm + asid sylffyrig ->

a

8: Pa dystiolaeth sy'n profi mai elfen anfetelig yw D?

Mae'n cynhyrchu:

9: Gosododd Hywel strïbed o ruban magnesiwm mewn hydoddiant copr sylffad glas. Mae magnesiwm yn fwy adweithiol na chopr.

Ysgrifenna hafaliad yr adwaith mewn geiriau:

magnesiwm + copr sylffad ->

a



Elfen, a lliw yr elfen pan yw'n lân	Llosgi'r elfen mewn ocsigen	Adwaith gyda dŵr	Adwaith gydag asid sylffwrig gwanedig
Elfen A Nwy di-liw	Mae'r nwy hwn yn llosgi gyda sŵn 'pop' uchel ac yn cynhyrchu ocsid niwtral.	Dim	Dim
Elfen B Solid gloyw, lliw arian	Goleuni gwyn llachar wrth iddo losgi, gan adael ocsid sydd ychydig yn alcalïaidd.	Swigod yn ffurfio yn araf iawn, wrth ryddhau hydrogen. Adweithio yn rhwydd gyda stem.	Ffisian yn uchel ac yn hydoddi. Adwaith ecothermig. Ffurfir hydrogen.
Elfen C Solid gloyw, lliw arian	Dim	Dim	Dim
Elfen D Solid melyn	Mae'n llosgi gyda fflam las gan gynhyrchu ocsid asidig.	Dim	Dim
Elfen E Solid gloyw, lliw arian	Mae'n llosgi yn rhesymol rhwydd ar ffurf gwlân, gan gynhyrchu ocsid coch. Niwtral.	Adwaith araf iawn. Yn y diwedd, mae solid lliw oren yn ffurfio.	Adweithio yn araf. Rhyddheir rhywfaint o hydrogen pan gynhesir ef. Hydoddiant gwyrdd golau ar ôl diwrnod neu ddau.

1: Pa elfennau, a ddengys yn y tabl, sy'n fetelau?

☐ A, B ac C

☒ B, C ac E

☐ C, D ac E



2: Wrth edrych ar y tabl, pa un o'r elfennau hyn yw hydrogen?

A

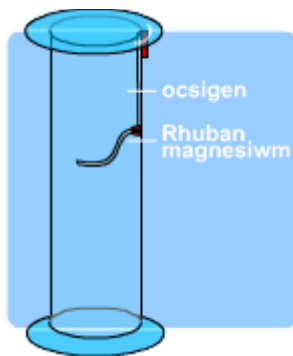
3: Enwa'r sylwedd a ffurfir pan fo A yn adweithio gydag ocsigen.

dŵr

4: Pa elfen gallai B fod?

magnesiwm neu sinc

Ysgrifenna'r hafaliadau mewn geiriau ar gyfer tri adwaith yr elfen magnesiwm.



5: Adwaith gydag ocsigen:

magnesiwm + ocsigen ->

magnesiwm ocsid

6: Adwaith gyda dŵr:

magnesiwm + dŵr ->

magnesiwm hydrocsid

a

hydrogen



7: Adwaith gydag asid sylffyrig gwanedig:

magnesiwm + asid sylffyrig ->

magnesiwm sylffad

a

hydrogen

8: Pa dystiolaeth sy'n profi mai elfen anfetelig yw D?

Mae'n cynhyrchu:

ocsid asidig

9: Gosododd Hywel strîbed o ruban magnesiwm mewn hydoddiant copr sylffad glas. Mae magnesiwm yn fwy adweithiol na copr.

Ysgrifenna hafaliad yr adwaith mewn geiriau:

magnesiwm + copr sylffad ->

magnesiwm sylffad

a

copr