

CWESTIYNAU CWIS:

Cemeg - Metelau ac Anfetelau: L5-6

1: Mae'r elfen x yn elfen fetelig nodweddiadol.

Dewisa DAIR o'r priodweddau canlynol a fyddai fel rheol yn briodweddau metel fel yr elfen x.

- ☐ nwy
- ☐ ynysydd
- ☐ dargludydd gwres da
- ☐ hydrin
- ☐ solid
- ☐ dwysedd isel

Nodwch yr hafaliadau geiriol pan fo'r elfennau canlynol yn adweithio gydag aer (ocsigen).

Cofiwch eu bod i gyd yn ffurfio ocsidau.

2: sinc + ocsigen ->

3: copr + ocsigen ->

4: haearn + ocsigen ->

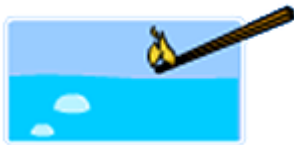


5: Mae sodiwm yn adweithio gyda dŵr gan roi hydoddiant alcalïaidd. Nodwch yr hafaliad geiriol ar gyfer yr adwaith hwn.

sodiwm + dŵr ->

a

6: Gorffena'r frawddeg ar gyfer y nwy hydrogen a gynhyrchir yn yr adwaith hwn. Ar ôl tanio sbilsen a'i rhoi yn y nwy:-



- ☐ os hydrogen yw'r nwy, clywir swn pop
- ☐ os hydrogen yw'r nwy, mae swigod yn ffurfio
- ☐ os hydrogen yw'r nwy, cynhyrchir fflam las

7: Nodwch yr hafaliad geiriol ar gyfer yr adwaith rhwng magnesiwm ac asid hydroclorig gwanedig.

magnesiwm + asid hydroclorid ->

a



8: Noda'r metelau NAD ydynt yn adweithio gydag asid hydroclorig gwanedig.

☐ K

☐ Na

☐ C

☐ Pb

☐ (H)

☐ Cu

☐ Ag

☐ Au

☐ Al



ATEBION CWIS:

Cemeg - Metelau ac Anfetelau: L5-6



1: Mae'r elfen x yn elfen fetelig nodweddiadol.

Dewisa DAIR o'r priodweddau canlynol a fyddai fel rheol yn briodweddau metel fel yr elfen x.

- ☐ nwy
- ☐ ynysydd
- ☒ dargludydd gwres da
- ☒ hydrin
- ☒ solid
- ☐ dwysedd isel

Nodwch yr hafaliadau geiriol pan fo'r elfennau canlynol yn adweithio gydag aer (ocsigen).
Cofiwch eu bod i gyd yn ffurfio ocsidau.

2: sinc + ocsigen ->

sinc ocsid

3: copr + ocsigen ->

copr ocsid

4: haearn + ocsigen ->

haearn ocsid



5: Mae sodiwm yn adweithio gyda dŵr gan roi hydoddiant alcalïaidd. Nodwch yr hafaliad geiriol ar gyfer yr adwaith hwn.

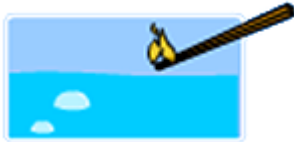
sodiwm + dŵr ->

sodiwm hydrocsid

a

hydrogen

6: Gorffena'r frawddeg ar gyfer y nwy hydrogen a gynhyrchir yn yr adwaith hwn. Ar ôl tanio sbilsen a'i rhoi yn y nwy:-



- ☒ os hydrogen yw'r nwy, clywir swn pop
- ☐ os hydrogen yw'r nwy, mae swigod yn ffurfio
- ☐ os hydrogen yw'r nwy, cynhyrchir fflam las

7: Nodwch yr hafaliad geiriol ar gyfer yr adwaith rhwng magnesiwm ac asid hydroclorig gwanedig.

magnesiwm + asid hydroclorid ->

magnesiwm clorid

a

hydrogen



8: Noda'r metelau NAD ydynt yn adweithio gydag asid hydroclorig gwanedig.

☐ K

☐ Na

☒ C

☒ Pb

☒ (H)

☒ Cu

☒ Ag

☒ Au

☐ Al