

Hydrogengass

Magnesium reagerer med en sur løsning og det dannes hydrogengass. Hvordan kan vi vite at det er hydrogengass som dannes? Hva kan vi bruke som påvisningsreaksjon på hydrogengass?

Innhold

1 sitronsyreløsning
1 bit magnesium
1 fyrstikkeske
1 tørkepapir

Sikkerhet.

Vær forsiktig med åpen flamme!

Magnesium:



Ved kontakt med vann utvikles brannfarlige gasser som kan selvantenne.

Tiltak

Samle løst hår og løse klær.

La rester av magnesiumbiter reagere med sitronsyreløsningen.



Gjennomføring



1. Putt biten med magnesium opp i røret. Hva skjer?
2. Det er best å jobbe to sammen i resten av forsøket. Når det bruser godt i røret, skal en av dere holde tommeltotten fast og tett mot røråpningen.

Den andre tenner en fyrstikk og holder den brennende fyrstikken klar ved siden av røret.



3. Når det kjennes et tydelig trykk i røret under tommelen, føres flammen bort til røråpningen med det samme tommelen tas vekk. Beskriv og noter det dere observerer.

5. Nevn andre sure løsninger vi kunne brukt i dette forsøket.

Resultat

Skriv en ordligning for det du observerer i punkt 2

Forklar det du har observert og beskrevet i punkt 3.

Hvilke sure løsninger reagerer med magnesium og gir hydrogengass?

Konklusjon

Hva kan vi bruke som påvisningsreaksjon på hydrogengass?

Rydding

Sorter avfallet og legg det i riktige avfallsdunker:

- gjenbruk: Fyrstikkesken
- plastemballasje: Pose, propp og tomt rør
- restavfall: Løsninger som er sugd opp i tørkepapir og brente fyrstikker