

Oksyngengass

Hydrogenperoksid spaltes i vann og oksyngengass og med katalysatoren mangandioksid (brunstein) går det fort. Hvordan kan vi påvise oksyngengass?

Innhold

1 mangandioksid
1 hydrogenperoksidløsning i brun
flaske, 3 %
1 fyrstikkeske
1 trepinne
1 modelleire
1 dråpeteller
1 tørkepapir

Sikkerhet

Vær forsiktig med åpen
flamme!

Tiltak

Samle løst hår og løse
klær.



Gjennomføring



1. Sett røret med mangandioksid (brunstein) fast på bordet i klumpen med modelleire. Sug opp litt hydrogenperoksid med dråpetelleren og tøm den i røret med mangandioksid. Observer og noter det du ser.

Tenn på trepinnen og la den brenne en stund med god flamme slik at det blir et godt stykke av pinnen som gløder.



2. Blås ut flammen. "Dypp" den glødende flisen ned i røret. Den skal fort ned og fort opp igjen. Pass på at du ikke stikker den så langt ned at den blir våt.



3. Hva skjer med den glødende flisen når den "dyppes" ned i røret.

Resultat

Forklar det du har observert og beskrevet i punkt 1.

Forklar det du har observert og beskrevet i punkt 3.

Forklar det du har observert og beskrevet i punkt 4.

Konklusjon

Hvordan kan vi påvise oksyngengass?

Rydding

Sorter avfallet og legg det i riktige avfallsdunker:

- gjenbruk: Fyrstikkesken, glassflasken
- plastemballasje: Posen, proppen, tom dråpeteller
- restavfall: Løsninger tømt ut på et tørkepapir, skittent rør, resten av trepinnen og modelleire