

JAJČNE LUPINE KOT GASILNI APARAT

Danes poskusi narediti naslednji eksperiment.

| Pribor | Kemikalije |
|---|---|
| pladenj erlenmajerica merilni valj čajna svečka vžigalice | jajčne lupine 3 jajc 100 mL kisa za vlaganje |

DELO:

S pomočjo nalepke na embalaži kisa ugotovi, kaj kis vsebuje?

.....
Kaj je kis? A) Čista snov ali B) zmes.

Kemijska formula očetne kisline je CH_3COOH .

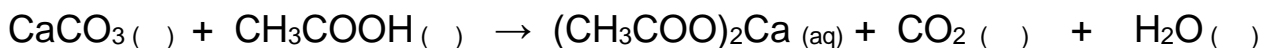
Ali veš kako kis pridobivajo?

V erlenmajerico natresi čim bolj zdrobljene jajčne lupine in nanje nalij kis za vlaganje, da steče reakcija.

Kako veš, da poteka kemijska reakcija?

Kemijsko reakcijo zapišemo s kemijsko enačbo.

Dopolni jo z znaki za agregatna stanja.



Eden od produktov reakcije je ogljikov dioksid, ki je plin. Večina plina je v erlenmajerici nad reakcijsko zmesjo. Plin je brez barve in vonja.

Prižgi čajno svečko, bodi pazljiv.

Erlenmajerico previdno nagni nad svečo in izlij nevidni plin.

Pazi, da sveče ne boš polil s kisom, ker bi sicer zaradi tega ugasnila.

Zakaj je sveča ugasnila?

Zakaj erlenmajerice ne pokrijemo z zamaškom? Zakaj nam plin ne uide iz erlenmajerice?

Kako bi dokazal, da je ogljikov dioksid težji od zraka?.....

POSPRAVLJANJE:

Vsebino erlenmajerice v lijaku stresi na papirnato brisačo. Tako boš ulovil nezreagirane lupine, ki jih odvrzi v smeti.