



Džins, kas paslēpies pudelē E

Nepieciešams:

1

- Ūdeņraža peroksīds, 30% šķīdums, 50ml;
- Ūdeņraža peroksīds, 6% šķīdums, 25ml;
- Kālija permanganāts, 1,5g;
- Stikla pudele
- Tējkarote;
- Mērcilindrs, 25ml;
- Tējas maisiņš;
- Rieksts;
- Skavotājs;
- Šķēres;
- 2 vārglāzes.

Darba gaita:

2

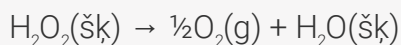
1. Ieber divās vārglāzēs 0,5g kālija permanganāta.
2. Pievieno 5 ml 6% ūdeņraža peroksīda trešajā vārglāzē.
3. Pievieno 5 ml 30% ūdeņraža peroksīda ceturtajā vārglāzē.
4. Atgriez ar šķērēm tējas maisiņu un izber tēju ārā. Tējas vietā maisiņā ieber 0,5g kālija permanganāta un maisiņā ieliek riekstu.
5. Aizloka tējas maisiņu un aizskavo to ciet ar skavotāju.
6. Ielej stikla pudelē 25ml 30% ūdeņraža peroksīda.
7. Ievieto tējasmaisīņu stikla pudelē un nostiprina ar pudeles korķi tā, lai tas karātos pudeles kakliņā.
8. Nogriez tējas maisiņa aukliņu, kas karājas ārpus pudeles.

9. Atskrūvē pudeles korķi, lai maisiņš iekristu šķīdumā.

Metodiskās norādes:

3

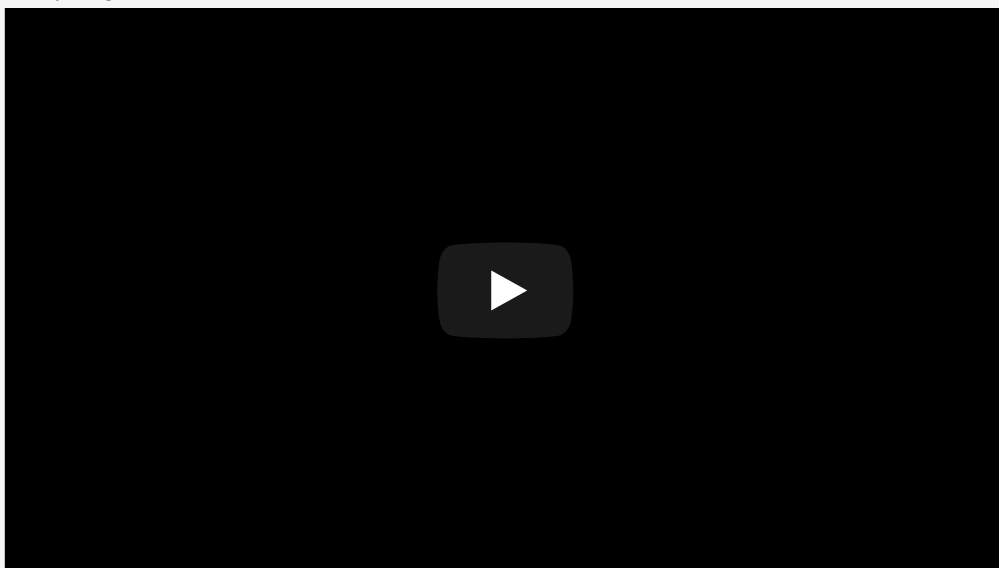
Reakcija uzskatāmi attēlo ūdeņraža peroksīda katalītisko sadalīšanos.



Veicot eksperimentu, ir nepieciešams apakšā novietot aizsargmateriālu, lai netiktu bojāta virsma, uz kuras notiek darbība.

Eksperiments ir izmantojams kā demonstrējums, jo tam ir augsta bīstamība, jo izdalās daudz siltuma.

Lai veiktu demonstrējumu nepieciešams izmantot bieza stikla traukus, ja tiks izmantoti trauki, kas gatavoti no plāna stikla pastāv iespēja, ka pudeles kakls var uzsprāgt.



Papildu resursi:

- <https://www.youtube.com/watch?v=bOEgBVvhL0E>

Galerija:



iesniegt savu eksperimentu

Latvijas Ķīmijas un farmācijas
uzņēmēju asociācija

Dzirnavu iela 93-27, Rīga, LV-1011
(+371) 67298683
lakifa@lakifa.lv