



Kīmija | Eksperimenti

Savdabīgā čūska E

Cukura oksidēšanās gaitā dzeramās sodas klātbūtnē veidojas "savdabīgā čūska".

Eksperimenta parāda, ka ogļhidrātu oksidēšanās var notikt ne tikai stipru oksidētāju (piem., konc. sērskābes) klātbūtnē. Cukuram degot rodas ogļskābā gāze un ogleklis, kas veido irdeni struktūru ("čūsku").

Nepieciešams:


1

- Nātrija karbonāts, 1 g;
- saharoze, 4 g;
- etilspirts, 95%, 10 ml;
- smiltis;
- porcelāna bļodiņa;
- piesta un piestala;
- šķiltavas.

Darba gaita:

2

1. Ieber piestā 4 g cukura un 1 g sodas un saberž rūpīgi.
2. Ieber porcelāna bļodiņā smiltis.
3. Saslapina smiltis ar 10 mL etilspirta.
4. Izber no piestas sodas un cukura maisījumu uz smiltīm.
5. Aizdedzina spirtu.
6. Novēro pēc 5-8 min cukura oksidēšanās produktu veidotā izauguma rašanos.



Metodiskās norādes: **3**

Eksperimentu pievienoja: Ilze Seglāre, ilzuxse@inbox.lv



[Iesniegt savu eksperimentu](#)

Latvijas Ķīmijas un farmācijas
uzņēmēju asociācija

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