



Kīmija | Eksperimenti

Molibdēndzeltenā sentēze

Eksperimenta laikā tiek sintezēta dzeltenā krāsviela. Darbs var tikt izmantots kā laboratorijas darbs vidusskolā.

Nepieciešams:

1

- Amonija molibdāta šķīdums, 30 mL, 5%;
- nātrija fosfāta šķīdums, 10 mL, 15%;
- koncentrēta slāpekļskābe, 1 – 2 mL;
- amonija nitrāts, 0,5 – 1 g;
- vārglāzes, 100 mL, 2 gab.;
- mērcilindrs, 50 mL;
- elektriskā plītiņa;
- piltuve;
- filtrpapīrs.

Darba gaita:

2

1. Ielej 100 mL vārglāzē 30 mL 5 % amonija molibdāta šķīduma.
2. Pievieno amonija molibdāta šķīdumam 10 mL 15% nātrija fosfāta šķīdumu.
3. Piepilina 1-2 mL konc. slāpekļskābes šķīdumu.
4. Pievieno 0,5-1 g amonija nitrāta.
5. Karsē šķīdumu uz elektriskās plītiņas 10–15 minūtes.
6. Novēro dzeltenu nogulšņu veidošanos.
7. Filtrē iegūto šķīdumu.

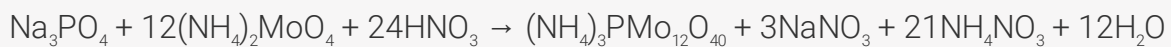
Darba drošība: eksperiments jāveic velkmes skapī.

Metodiskās norādes:

3

Sintēzes laikā tiek iegūta ūdenī mazšķīstošā viela, kuru var izmantot kā krāsvielu.

Reakcijas vienādojums:



Pilnveidoja: Marija Marika Šķestere, marikaskestere@gmail.com



iesniegt savu eksperimentu

Latvijas Ķīmijas un farmācijas
uzņēmēju asociācija

Dzirnavu iela 93-27, Rīga, LV-1011

(+371) 67298683

lakifa@lakifa.lv