



Kīmija | Eksperimenti

K[CrO₃Cl] sintēze NP

Eksperimenta laikā tiek sintezēts K[CrO₃Cl]. Eksperimentu var izmantot kā laboratorijas darbu vidusskolā.

Nepieciešams:

1

- Kālija dihromāts, 25 g;
- konc. sālsskābe, 27,5 mL;
- destilēts ūdens, 27,5 mL;
- vārglāze, 100 mL, 2 gab.;
- stikla nūjiņa;
- mērcilindrs, 50 mL;
- elektriskie svāri;
- elektriskā plītiņa;
- termometrs;
- piltuve;
- filtrpapīrs.

Darba gaita:

2

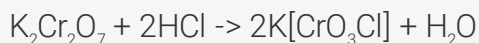
1. Nosver 25 g kālija dihromātu.
2. Ieber nosvērto kālija dihromātu pirmajā vārglāzē.
3. Ielej 27,5 mL koncentrējas sālsskābes otrajā vārglāzē.
4. Pielej 27,5 mL destilēta ūdens otrajā vārglāzē un samaisa iegūto šķīdumu ar stikla nūjiņu.
5. Pielej iegūto sālsskābes šķīdumu no otrās vārglāzes pirmajā vārglāzē ar kālija dihromātu.
6. Uzsilda iegūto šķīdumu uz elektriskās plītiņas līdz 70 °C temperatūrai.

7. Atstāj iegūto šķīdumu uz 30 – 60 minūtēm nostāvēties.
8. Filtrē karsto šķīdumu.
9. Nosusina iegūtās nogulsnes starp divām filtrpapīra loksnēm.

Metodiskās norādes:

3

Eksperimenta laikā tiek sintezēts $K[CrO_3Cl]$.



Doto eksperimentu ir ieteicams izmantot praktiskā iznākuma aprēķināšanā.

Sagatavoja: Kristīne Juhņeviča, e-pasts kristine.juhnevica@lu.lv

Adaptēts no: Eiropas Sociālā fonda projekts "Nozaru kvalifikācijas sistēmas izveide un profesionālās

izglītības efektivitātes un kvalitātes paaugstināšana, pieejams

"https://visc.gov.lv/profizglitiba/eksameni/dokumenti/projekts/kim_pke/prakse.pdf

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