



Kīmija | Eksperimenti

Bārija karbonāta sintēze NP

Eksperimenta laikā tiek sintezēts nešķīstošais bārija karbonāts. Eksperimentu var izmantot kā laboratorijas darbu pamatskolā un vidusskolā.

Nepieciešams:

1

- Bārija nitrāta piesātinātais šķīdums;
- destilētais ūdens;
- amonija karbonāts;
- elektriskā plītiņa;
- mērcilindrs, 50 mL;
- vārglāze, 100 mL;
- Bihnera piltuve;
- Bunzena kolba;
- filtrpapīrs.

Darba gaita:

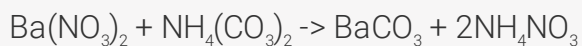
2

1. Karsē destilēto ūdeni.
2. Pievieno karsto destilēto ūdeni piesātinātajam bārija nitrāta šķīdumam, tā lai destilētā ūdens un bārija nitrāta attiecība būtu 1:1.
3. Filtrē iegūto silto šķīdumu.
4. Pievieno filtrātam nelielu amonija karbonāta šķīduma daudzumu.
5. Filtrē iegūtās nogulsnes caur Bihnera piltuvi.
6. Mazgā iegūtās nogulsnes ar destilētu ūdeni.
7. Žāvē iegūtās nogulsne 120 – 150°C temperatūrā.

Metodiskās norādes:

3

Eksperimenta laikā tiek sintezēts nešķīstošais bārija karbonāts.



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

Dzīnavu iela 93-27, Rīga, LV-1011

(+371) 67298683

lakifa@lakifa.lv