



Kīmija | Eksperimenti

Sulfāta kvalitatīvā noteikšana mazgāšanas līdzeklī

Eksperimentā tiek iegūts nešķīstošais bārija sulfāts, lai noteiku sulfātjonus mazgāšanas līdzeklī. Eksperimentu var veikt vidusskolā kā laboratorijas darbu.

Nepieciešams:

1

- Destilēts vai dejonizēts ūdens;
- sālsskābe, 6M;
- BaCl₂ šķīdums;
- veļas mazgāšanas pulvera paraugs;
- vārglāze, 50 mL;
- mērcilindrs, 50 mL;
- svāri;
- stikla nūjiņa;
- mēģene;
- pilināmā pipete;
- piltuve;
- filtrpapīrs;
- universālindikatora papīrs.

Darba gaita:

2

1. Pagatavo vārglāze 5% veļas mazgāšanas pulvera šķīdumu.
2. Pievieno sālsskābi tā, lai šķīduma pH vērtība ir 1.
3. Filtrē pagatavoto šķīdumu, ja šķīdumā ir nogulsnes.
4. Ielej mēģenē pagatavoto šķīdumu.

5. Pielej mēģenē 1 mL piesātinātā BaCl_2 šķīdumu.

6. Novēro nogulšņu veidošanos.

Metodiskās norādes:

3

Tiek novērota bārija sulfāta rašanās – veidojas balts koloīds šķīdums. Pēc 10-15 minūtēm novēro nogulšņu rašanos.

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

Adaptēts no: "Uz praktisko dzīvi orientētas izpratnes veidošanās ķīmijā".

Tālākizglītības kursu materiāls ķīmijas skolotājiem. LU ĶF ķīmijas didaktikas centrs

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