



Kīmija | Eksperimenti

Vai visi sāļi šķīst vienādi? E

Demonstrējums/laboratorijas darbs ar vienkāršu, bet uzskatāmu piemēru tam, ka ne visas vielas ir ūdenī šķīstošas vielas.

Nepieciešams:

1

Vielas:

- nātrija karbonāts, 2 g;
- kalcija karbonāts, 2 g;
- ūdens, 30 ml

Piederumi:

- vārglāzes, 50ml, 4 gab.
- stikla nūjiņa;
- svāri.

Darba gaita:

2

1. Nosver 2g nātrija karbonāta un 2g kalcija karbonāta.
2. Atzīmē, kurā no vārglāzēm atrodas katra no vielām.
3. Ielej vārglāzēs 15 ml ūdens.
4. Vārglāzēs, kurās atrodas sāļi pievieno ūdeni, maisījumu samaisa.
5. Novēro šķīšanas procesu atšķirības.

Metodiskās norādes:

3

Sagaidāmais rezultāts: kalcija karbonāts, atšķirībā no nātrija karbonāta nešķīst ūdenī.

Sagatavoja: Lidiya Ēce-Gvozdicika

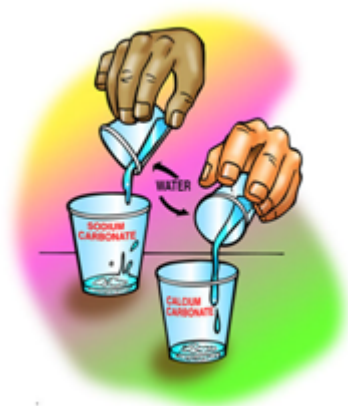
Adaptēts pēc: Middle school chemistry www.middleschoolchemistry.com 417.lpp



Papildu resursi:

- Video

Galerija:



iesniegt savu eksperimentu

Latvijas Ķīmijas un farmācijas
uzņēmēju asociācija

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