



Vielu šķīšanas siltuma konstatēšana NP

Nepieciešams:

1

- Kalcija hlorīds CaCl_2
- kalcija hlorīda kristālhidrāts $\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ vai nātrija karbonāts Na_2CO_3 un nātrija karbonāta kristālhidrāts $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$;
- vārglāzes, 2.gab. (200 . . . 300 ml),
- 2 termometri vai termoskopi vai sensori;
- 2 Bunzena statīvi;
- stikla nūjiņas;
- tehniskie sviri.

Darba gaita:

2

1. Iestiprina abos statīvos termometrus (termoskopus) tā, lai termometru dzīvsudraba rezervuārs atrastos vārglāzes vidū divus centimetrus no trauka dibena.
2. Ielej vārglāzēs vienādus tilpumus (apmēram 150 ml) ūdens.
3. Nosaka ūdens temperatūru.
4. Ieber vienā vārglāzē 30... 40 g bezūdens kalcija hlorīda vai nātrija karbonāta un, uzmanīgi maisot, šķīdina to.
5. Novēro šķīduma sasilšanu.
6. Ieber otrā vārglāzē tādu pašu masu dotā sāls kristālhidrāta un šķīdina to. Šajā gadījumā novērojama šķīduma atdzišana.

Metodiskās norādes:

3

Eksperiments ņemts no : V.Drinks, grāmatas "360 eksperimenti ķīmijā"

Darbu sagatavoja: Marta Zedina, martazedina@gmail.com



iesniegt savu eksperimentu

Latvijas Ķīmijas un farmācijas
uzņēmēju asociācija

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