



Ķīmija | Eksperimenti

# Skābju ķīmiskās īpašības E

Labaratorijas darbs – skābju ķīmiskās īpašības, sniegs ieskatu par organisko un neorganisko skābju kopīgajām ķīmiskajām īpašībām. Eksperimentu ieteicams veikt skolēniem (psk, vsk) skolotāja vadībā.

## Nepieciešams:

1

- Mg pulveris vai skaidiņas, ~  $\frac{2}{3}$  karotīte;
- Nātrija karbonāts, ~ 1 karotīte;
- Citronskābe, 3ml;
- Sērskābe, 0.1M , 3ml;
- Nātrija hidroksīds, 0,1M, 4ml;
- Metiloranža šķīdums;
- 6 mēģenes;
- mēģeņu statīvs;
- Karotīte vielu pārnešanai.

## Darba gaita:

2

1. Izveido datu reģistrēšanas tabulu.
2. Pirmajā mēģenē ielej 1ml 0.1M H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, otrajā mēģenē 1ml citronskābi – abās mēģenēs piepilina dažus pilienus metiloranžā un saskalina.
3. Pirmajā un otrajā mēģenē pievieno 2ml NaOH un saskalina.
4. Trešajā un ceturtajā mēģenē ieber  $\frac{1}{3}$  karotīti Mg pulvera.
5. Trešajā mēģenē lēnām ielej 1ml H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>.
6. Ceturtajā mēģenē pievieno 1ml citronskābi.
7. Piektajā un sestajā mēģenē ieber  $\frac{1}{2}$  karotīti Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> .
8. Piektajā mēģenē lēnām ielej 1ml H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>.
9. Sestajā mēģenē pievieno 1ml citronskābi.

## Metodiskās norādes:

**3**

Pirms laboratorijas darba izstrādes jāiepazīstina skolēni ar neorganisko un organisko skābju ķīmiskajām īpašībām un jāmudina izdarīt pieņēmumu par šo skābju kopīgajām ķīmiskajām īpašībām. Instruē skolēnus par darba drošību strādājot ar skābēm.

Adaptēts

pēc: <https://www.siic.lu.lv/mat/atbalsts1/Kimija9/PDF/5Temats/LabDarbsOrganiskoSkolenam.pdf>

Sagatavoja – Vika Viktorija Kreitāle, [vika.kreitale@gmail.com](mailto:vika.kreitale@gmail.com)



**Iesniegt savu eksperimentu**

Latvijas Ķīmijas un farmācijas  
uzņēmēju asociācija

Dzirnavu iela 93-27, Rīga, LV-1011

(+371) 67298683

[lakifa@lakifa.lv](mailto:lakifa@lakifa.lv)