

ORGANISKO UN NEORGANISKO SKĀBJU ĶĪMISKĀS ĪPAŠĪBAS

Darba uzdevumi

- Izteikt pieņēmumu par neorganisko un organisko skābju ķīmiskajām īpašībām.
- Salīdzināt neorganisko un organisko skābju ķīmiskās īpašības.

Pieņēmums

Darba piederumi, vielas

Mg pulveris (vai skaidiņas), nātrija karbonāts Na_2CO_3 , citronskābe, metiloranža šķīdums, 0,1M šķīdumi H_2SO_4 , NaOH, 6 mēģenes, mēģeņu statīvs, karotīte vielu ņemšanai, atomu modeļu komplekts.

Darba gaita

1. Vienā mēģenē ielej 1ml H_2SO_4 šķīduma, otrā mēģenē ielej 1ml citronskābes šķīduma – abiem šķīdumiem piepilini dažus pilienus metiloranža, saskalini!
2. Abās mēģenēs pievieno 2 ml NaOH šķīdumu, saskalini!
3. Divās tīrās mēģenēs ieber 1/3 karotīti Mg pulvera! Vienā mēģenē lēnām ielej 1ml H_2SO_4 šķīdumu, otrā mēģenē ielej 1ml citronskābes šķīdumu! **Esi uzmanīgs!**
4. Divās tīrās mēģenēs ieber 1/2 karotīti nātrija karbonāta Na_2CO_3 ! Vienā mēģenē lēnām ielej 1ml H_2SO_4 šķīdumu, otrā mēģenē ielej 1ml citronskābes šķīdumu!

Rezultātu analīze, izvērtēšana

Secini, vai izvirzītais pieņēmums ir apstiprinājies!