

Laboratorijas darbs 8.klasei

Ķīmisko reakciju veidi**1.stacija**

Dots: Spirta lampiņa, magnija plāksnītes, mēģeņu turētājs.

Uzdevums: Mēģeņu turētājā iestipriniet Mg plāksnīti, aizdedziniet to spirta lampiņas liesmā.

Novērojums:

Reakcijas vienādojums:

Reakcijas veids:

2.stacija

Dots: HCl šķīdums, vara un cinka granulas, mēģenes.

Uzdevums: Divās mēģenēs ielejiet nedaudz sālsskābes šķīduma, vienā ielieciet cinka, otrā vara gabaliņu.

Novērojumi:.....

Reakcijas vienādojums:

Reakcijas veids un izskaidrojums novērotajam:

3.stacija

Dots: CuCO_3 , spirta lampiņa, mēģeņu turētājs, skaliņš, mēģenes.

Uzdevums: Mēģenē karsējiet vara karbonātu. Mēģenes vaļējam galam pielieciet degošu skaliņu.

Novērojumi:

Reakcijas vienādojums:

Reakcijas veids:

4.stacija

Dots: CuCl_2 un KOH šķīdumi, mēģenes.

Uzdevums: Mēģenē ielejiet nedaudz vara hlorīda šķīduma, pielejiet kālija hidroksīdu.

Novērojums:

Reakcijas vienādojums:

Reakcijas veids:

5.stacija

Dots: Fe_2O_3 , FeCl_3 šķīdums, NaOH šķīdums, HCl šķīdums, mēģenes.

Izmantojot vajadzīgās vielas, iegūt $\text{Fe}(\text{OH})_3$.

Novērojums:

Reakcijas vienādojums:

Reakcijas veids:

*) Skolēni darbu veic grupās, apmeklējot pēc kārtas visas stacijas. Vajadzīgie reaģenti, darba apraksts, trauki un piederumi atrodas uz galda katrā stacijā. Šāda veida darbs skolēniem patīk, rosina sadarboties, spriest, domāt un secināt. Tas atvieglo arī darba sagatavošanu.