

Vježba 8. Magnezij i njegovi spojevi

Vježba 8.1.: GORENJE MAGNEZIJA

PRIBOR I KEMIKALIJE: smeđa boca za prah, pinceta satno staklo, kapalica s gumicom stakleni štapić, komadić magnezijeve vrpce, otopina fenolftaleina

OPASNOSTI! Zaštitite oči tamnim naočalama kakve se rabe pri autegenom zavarivanju!

POSTUPAK:

1. Stavite zatamnjene naočale. Uхватite pincetom komadić magnezijeve vrpce, zapalite na plinskom plameniku i odmah prenesite u smeđu bocu. Tako ćete zaštititi oči od prejake svjetlosti.
2. Dobiveni prah prenesite na satno staklo, dodajte oko 1 mL vode, promiješajte staklenim štapićem i dodajte kap otopine fenolftaleina.

SKICA POKUSA

OPAŽANJA:

JEDNADŽBA KEMIJSKE REAKCIJE:

ZAKLJUČAK:

Vježba 8.2.: REAKCIJA MAGNEZIJA S VODOM

PRIBOR I KEMIKALIJE: plinski plamenik, brusni papir, stalak s dvije epruvete, destilirana voda, magnezijeva vrpca i otopina fenolftaleina

UPOZORENJE: RAD S PLAMENIKOM! PAZI OPEKOTINE! OBAVEZNO KORISTI ZAŠTITNE NAOČALE!

POSTUPAK:

1. Komadiće magnezijeve vrpce dugačake oko 1 cm očisti brusnim papirom.
2. U prvu epruvetu ulij oko 2 mL destilirane vode, dodaj kap otopine fenolftaleina i u nju ubaci magnezijevu vrpca. Zabilježi opažanja.
3. U drugu epruvetu ulij oko 2 mL destilirane vode i u nju ubaci magnezijevu vrpca. Zagrijavaj sadržaj epruvete gotovo do vrenja. Nakon zagrijavanja u sadržaj epruvete dodaj kap otopine fenolftaleina. Zabilježi opažanja.
4. Ostatak magnezijeve vrpce isperi s vodom, obriši krpom i spremi za novi pokus.

SKICA POKUSA

OPAŽANJA:

JEDNADŽBA KEMIJSKE REAKCIJE:

ZAKLJUČAK: