

Vježba 13: Natrijev etoksid. Alkoholno vrenje. Samozapaljenje glicerola.

Pokus 13.1 : Pripremanje natrijeva etoksida

Pribor i kemikalije: drveni stalak s epruветom, filter papir, pinceta, nož, rukavice, kapaljka, plamenik, natrij (Na), apsolutni alkohol (pripremljen u prethodnoj vježbi), univerzalni indikator papir, fenolftalein, voda, satno stakalce

OPREZ: Natrij nagriza kožu zbog burne reakcije s vodom pa prilikom rada s njime potrebno je koristiti rukavice, naočale i ostalu potrebnu zaštitnu opremu. Nakon pokusa nož, pinceta i filter papir se spale u plamenu plamenika, a radna površina se opere etanolom.

Opis postupka: U epruветu se ulije 5 mL bezvodnog etanola pripremljenog u prethodnoj vježbi. Iz boce u kojoj se čuva Na u petroleju pincetom se izvadi natrij, očisti nožem površinski sloj, osuši filter papirom i odreže suhim nožem komadić veličine graška. Nakon toga natrij se vrati u bocu, a odrezani komadić stavi se u epruветu s apsolutnim alkoholom. Nakon završene reakcije kapaljkom se prenese na satno stakalce 2 mL otopine iz epruветe i ispita univerzalnim indikator papirom. Sadržaj na satnom stakalcu pažljivo se zagrijava plamenikom ili električnim grijačem, ohladi se, te doda malo vode i otopine fenolftaleina.

Skica aparature:

Jednadžba kemijske reakcije:

Zapažanja:

Zaključak:

Pokus 13.2. : *Alkoholno vrenje*

Pribor i kemikalije: tikvica, plastična vrećica, gumica, glukoza, kvasac, voda

Opis postupka: u tikvici u 20 mL vode otopi se žličica glukoze. Doda se kvasac i na grlo tikvice stavi se plastična vrećica i učvrsti gumicom.

Skica aparature:

Jednadžba kemijske reakcije:

Zapažanja:

Zaključak:

Pokus 13.3 : *Samozapaljenje glicerola*

Pribor i kemikalije: porculanska zdjelica, žličica, kalijev permanganat , glicerol

Opis postupka: U porculansku zdjelicu stavi kalijev permanganat i na njega glicerol. Pričekaj nekoliko minuta i zabilježi opaženo.

Skica aparature:

Zapažanja:

Zaključak: