

## VJEŽBA:

### Dobivanje i svojstva etina

Zadatak: Proizvesti etin, ispitati topljivost etina u vodi i acetonu, dokazati da se radi o nezasićenom spoju, ispitati reakciju s Tollensovim reagensom

Pribor: stalak s epruvetama, epruveta za odsisavanje, čep, kapalica, čaša

Kemikalije: kalcijev karbid, bromna voda, otopina kalijevog permanganata,  $c(\text{KMnO}_4) = 0,02 \text{ M}$ , aceton, Tollensov reagens

Postupak: Na kalcijev karbid (karabit) u epruveti za odsisavanje kapalicom dodaj vodu. razvijeni plin uvodi u otopinu bromne vode i kalijevog permanganata. Nakon toga plin uvodi u otopinu Tollensovog reagensa. Jednu epruvetu s plinom napuni pod vodom i pod vodom je začepi. Tako napunjenoj epruveti ukloni čep ispod razine acetona u čaši i promatraj promjene. Još jednu epruvetu s plinom napuni ispod vode. Izvadi je, preokreni s otvorom naopako i pokušaj zapaliti plin u epruveti.

Opažanja:

Crtež aparature:

Jednadžbe reakcija:

Zaključak: