

VJEŽBA

Zadatak: Proizvesti eten, dokazati da se radi o nezasićenom spoju koji je zapaljiv.

Pribor: stalak s dvije epruvete, plamenik, stalak s hvataljkom, epruveta od teško taljivog stakla, staklene i gumene cijevi, čepovi, pjesak

Kemikalije: etanol, konc. sumporna kiselina, bromna voda, otopina KMnO_4 (0,02 M), otopina Na_2CO_3 (0,1 M)

Postupak: U epruvetu od teško taljivog stakla ulij 4 mL etanola i 10 mL konc. sumporne kiseline. Dodaj malo pjeska, promiješaj i začepi čepom kroz koji je provedena staklena cijevčica. Lagano i vrlo oprezno zagrijavaj (OPREZ: smjesa zraka i etena je eksplozivna!). Razvijeni eten uvodi u epruvetu s 2 mL otopine KMnO_4 i 5 mL otopine Na_2CO_3 . Eten koji izlazi na kraju cijevi može se zapaliti. Zabilježi sve uočene pojave.

Opažanja:

Crtež aparature:

Jednadžbe reakcija:

Zaključak: