

VJEŽBA 18. : Reakcija benzojeve kiseline s natrijevim hidroksidom

Zadatak: Ispitati topljivost benzojeve kiseline i natrijevog benzoata u vodi.

Pribor i kemikalije: Drveni stalak s epruvetom, kapaljka, univerzalni indikator papir, benzojeva kiselina (C_6H_5COOH), razrijeđena sumporna kiselina, natrijeva lužina

Opis postupka: U epruvetu se stavi oko 20 mg benzojeve kiseline i oko 3 mL vode. Toj smjesi uz stalno miješanje dodava se kap po kap natrijeve lužine. Promatraj i bilježi promjene. Dobivena otopina ispita se indikator papirom. Nakon toga kapaljkom se doda razrijeđena sumporna kiselina do kisele reakcije što se ponovno ispita indikator papirom. Zabilježi nastale promjene.

Skica aparature:

Zapažanja:

Jednadžba kemijske reakcije:

Zaključak: