POKYNY PRE PRAKTICKÉ ÚLOHY Z ANALYTICKEJ CHÉMIE

Chemická olympiáda – kategória B – 50. ročník – školský rok 2013/14

Študijné kolo

Pavel Májek

Príprava roztokov

- *500 cm^3 0,1 mol dm^{-3} odmerného roztoku hydroxidu sodného:*

  navážime presne 2,0 g NaOH (M = 39.9971 $g \cdot mol^{-1}$), rozpustíme a kvantitatívne prenesieme do 500 cm^3 odmernej banky, doplníme deionizovanou vodou a premiešame.

- *Indikátor fenolftalein:* 0,1 g fenolftaleinu sa rozpustí v etanole (96 %) a doplní v 100 cm^3 odmernej banke po značku a premiešame.

Poznámky

(i) 0,1 mol dm^{-3} odmerný roztok NaOH netreba štandardizovať.

(ii) Celková kyslosť limetkového koncentrátu sa mení a závisí od šarže výrobku i od doby skladovania a otvorenia pôvodného balenia.