

Chemia kosmetyków i farmaceutyków z elementami biznesu (Chemia analityczna D)

II rok

studia I stopnia

Program pracowni

Wstęp do ćwiczeń

- Zasady BHP i pierwsza pomoc
- Podstawy techniki laboratoryjnej

Alkacymetria

1. Przygotowanie i nastawianie roztworu kwasu solnego o stężeniu 0,1 mol/l (nastawianie miana roztworu na odważki czystego węgla sodu)
2. Oznaczanie $NaOH$ i Na_2CO_3 obok siebie (metodą Wardera)
3. Przygotowanie i nastawianie roztworu $NaOH$ o stężeniu 0,1 mol/l (na mianowany roztwór HCl)
4. Oznaczanie HCl
5. Oznaczanie CH_3COOH

Redoksymetria

Manganometria:

6. Przygotowanie i nastawianie roztworu manganianu(VII) potasu o stężeniu $c_{KMnO_4} = 0,02$ mol/l ($c_{1/5 KMnO_4} = 0,1$ mol/l) (nastawianie miana na odważki czystego szczawianu sodu)
7. Oznaczanie azotanów(III)

Jodometria:

8. Pośrednie oznaczanie miedzi(II) (roztwór tiosiarczanu sodu o stężeniu $c_{Na_2S_2O_3} = 0,1$ mol/l przygotowany przez pracowników)

Kompleksometria

9. Przygotowanie roztworu wersenianu sodu o stężeniu $c_{EDTA} = 0,02$ mol/l (z odważki czystej soli)
10. Oznaczanie miedzi(II)
11. Oznaczanie wapnia i magnezu obok siebie

Argentometria

12. Oznaczanie chlorków metodą Mohra

Oznaczenia wagowe

13. Oznaczanie siarczanów(VI) w postaci $BaSO_4$