



INSTRUKCJA DO ZAJĘĆ LABORATORYJNYCH

Ćw. 6. SPORZĄDZANIE ROZTWORÓW O OKREŚLONYM STĘŻENIU

UWAGA!

Do dyspozycji Uczniów są:

<ul style="list-style-type: none"> kolby miarowe o pojemności: 200,00 cm³ 100,00 cm³ lub 50,00 cm³ 	
<ul style="list-style-type: none"> pipety szklane, wielomiarowe, o pojemności 10,0 cm³ 	
<ul style="list-style-type: none"> pompki do pipet zlewki (naczynka wagowe) pipetki plastikowe tryskawki na wodę destylowaną 	

W sprawozdaniu opisz sposób sporządzania przez Ciebie zadanych roztworów, przedstawiając w punktach kolejne wykonywane czynności.

W opisie wykorzystaj określenia:

- odważyć ... g soli; odmierzyć pipetą ... cm³ roztworu; pobrać pipetą ... cm³ roztworu; wprowadzić roztwór do kolby o pojemności ... cm³; uzupełnić kolbę wodą destylowaną do kreski (do objętości ...cm³); ustalić menisk wklęsły...; wymieszać zawartość kolby w poziomie; kolbę zamknąć korkiem; wymieszać zawartość kolby

Doświadczenie 1

Sporządź 200,0 cm³ roztworu kwasu solnego o stężeniu 0,100 mol/dm³ mając do dyspozycji roztworu tego kwasu o stężeniu 8,00% i gęstości 1,0376 g/cm³.

Dane:

Szukane:

Rozwiązanie:

Doświadczenie 2 (wykonać dla wybranego punktu: a, b lub c)

- a) Sporządź 100,0 cm³ (lub 50,0 cm³) roztworu Na₂SO₄ o stężeniu 0,0500 mol/dm³ mając do dyspozycji stały dziesięciowodny siarczan(VI) sodu (Na₂SO₄·10H₂O).
- b) Sporządź 100,0 cm³ (lub 50,0 cm³) roztworu Na₃PO₄ o stężeniu 0,0500 mol/dm³ mając do dyspozycji stały dwunastowodny fosforan(V) sodu (Na₃PO₄·12H₂O).
- c) Sporządź 100,0 cm³ (lub 50,0 cm³) roztworu Zn(NO₃)₂ o stężeniu 0,0500 mol/dm³ mając do dyspozycji stały sześciowodny azotan(V) cynku (Zn(NO₃)₂·6H₂O).

Dane:

Szukane:

Rozwiązanie: