

SPRAWOZDANIE

<b>Temat ćwiczenia:</b>  POTENCJOMETRYCZNE OZNACZANIE KWASU ORTOFOSFOROWEGO(V)		<b>Data wykonania ćwiczenia</b>	
		<b>Data oddania sprawozdania</b>	
<b>Grupa</b>	<b>Imię i nazwisko</b>	<b>Nazwisko sprawdzającego</b>	
		<b>Punktacja</b>	
<b>Uwagi</b>	<b>Sprawozdanie</b>		<b>Wynik</b>
	<b>Suma</b>		

**Zasada oznaczenia**

**Równania zachodzących reakcji:**

**Aparatura**

**Odczynniki**



	Objętość titranta wyznaczona z zależności: $\text{pH} = f(v)$ [ml]		Objętość titranta wyznaczona z zależności: $\frac{\Delta \text{pH}}{\Delta V} = f(v)$ [ml]	
	PK I	PK II	PK I	PK II
Miareczkowanie I	V =	V =	V =	V =
Miareczkowanie II	V =	V =	V =	V =

$V_{\text{sr}}$  (PK I) =

$V_{\text{sr}}$  (PK II) =

**Obliczenia :**  
Dla PK I

Dla PK II

**Wyniki:**

PK I       $c \text{H}_3\text{PO}_4 =$

PK II       $c \text{H}_3\text{PO}_4 =$

Średnie stężenie  $\text{H}_3\text{PO}_4$  z obu skoków       $c_{\text{sr}} =$

**Sprawdzanie kompetencji społecznych:**

Umiejętność formułowania wniosków z własnych pomiarów lub obserwacji

Umiejętność korzystania z obiektywnych źródeł informacji

Umiejętność współpracy w grupie