

SPRAWOZDANIE

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

Zasada oznaczenia**Równania zachodzących reakcji:****Aparatura****Odczynniki**

Wyniki :

Objętość NaOH [ml]	Wartość pH miareczkowanie I	$\frac{\Delta\text{pH}}{\Delta V}$ Miareczkowanie I	Wartość pH miareczkowanie II	$\frac{\Delta\text{pH}}{\Delta V}$ Miareczkowanie II

	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_{sr} (PK I) =

V_{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 H_3PO_4 z obu skoków $c_{\text{sr}} =$