

Sprawozdanie z ćwiczenia nr 1- Sporządzanie roztworów i buforów. Oznaczanie pH

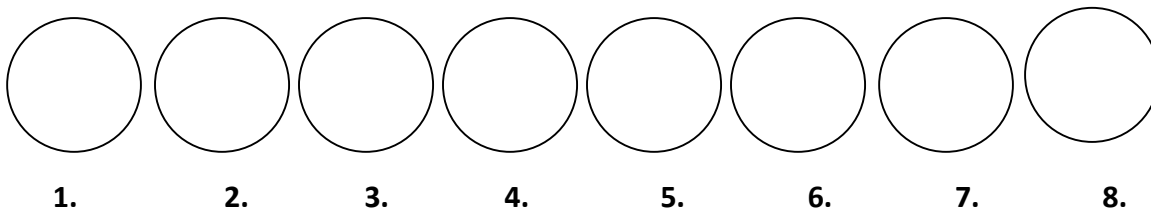
Imię i nazwisko studenta

Podpis asystenta.....

Data.....

I. Przygotowywanie seryjnych rozcieńczeń

Przedstaw wartości absorbancji uzyskane w zadaniu nr.1.



II. Sporządzanie roztworów buforowych

Po wykonaniu ćwiczenia uzupełnij otrzymane wyniki w tabelach

Nr	ml kwasu octowego	ml octanu sody	Uzyskana wartość pH
1.	9,5	0,5	
2.	9,0	1,0	
3.	7,0	3,0	
4.	5,0	5,0	
5.	3,0	7,0	
6.	1,0	9,0	

	BUFOR 1	BUFOR 2	H ₂ O	
Wyjściowe odczynniki				Wartość pomiaru
				Wartość obliczona
+ 1 ml 0.1 M NaOH	1	3	5	Wartość pomiaru
				Wartość obliczona
				ΔpH (pH 1, 3 i 5 – pH odczynników wyjściowych)
+ 1 ml 0.1 M HCl	2	4	6	Wartość pomiaru
				Wartość obliczona
				ΔpH (pH 2, 4 i 6 – pH odczynników wyjściowych)