

Nazwisko i imię:

Grupa:

Data:

Sprawozdanie z ćwiczenia 2: Sposoby określania odczynu roztworów wodnych kwasów i zasad stosowanych w stomatologii

1. Barwa wskaźników w środowisku kwaśnym i zasadowym

Numer próbówki	1	2	3	4	5	6
1 M HCl	1 ml		1 ml		1 ml	
1 M NaOH		1 ml		1 ml		1 ml
liczba kropli						
oranż metylowy	2	2				
czerwień metylowa			2	2		
fenoloftaleina					2	2
barwa roztworu						

2. Badanie odczynu i pH wybranych roztworów

Lp.	Badana substancja	Barwa roztworu		pH roztworu (papierek uniwersalny)	pH roztworu (pH-metr)
		oranż metylowy	fenoloftaleina		
1	0,1 M kwas solny				
2	0,1 M kwas ortofosforowy(V)				
3	0,1 M kwas winowy				
4	0,1 M kwas octowy				
5	0,1 M kwas itakonowy				
6	0,1 M kwas akrylowy				
7	0,1 M NaOH				
8	~0,01 M Ca(OH) ₂				
9	woda wodociągowa				
10	woda destylowana				
11	woda mineralna				

3. Na podstawie zmierzonej wartości pH oblicz stopień i stałą dysocjacji 0,1 M kwasu octowego

4. Wnioski końcowe