

Protokół z przeprowadzonych doświadczeń		
Temat laboratorium:	Równowagi jonowe w roztworach wodnych. Bufory.	
Data:	Grupa:	Imię i nazwisko:

1.1. Dysocjacja elektrolityczna.

Roztwór badany	Przewodność
woda destylowana	
roztwór 0,1 M mocznika	
roztwór 0,1 M $\text{NH}_3(\text{aq})$	
roztwór 0,1 M CH_3COOH	
roztwór 0,1 M KCl	
roztwór 0,1 M NaOH	
roztwór 0,1 M HCl	

Proszę wpisać zmierzone wartości przewodnictwa, proszę podać jednostki.

Wnioski:

1.2. Wpływ stężenia słabego elektrolitu na stopień dysocjacji.

Stężenie kwasu	zmierzona wartość pH	obliczony stopień dysocjacji na podstawie wyników pomiaru i stężenia kwasu	teoretyczny stopień dysocjacji obliczony na podstawie prawa rozcieńczeń Ostwalda
0,10 M			
0,01 M			
0,001 M			

Wnioski:

1.3. Badanie reakcji hydrolizy.

Roztwór	Barwa roztworu po dodaniu błękitu bromotymolowego	Odczyn roztworu
$\text{NH}_4\text{Cl}_{(\text{aq})}$		
$\text{CH}_3\text{COONH}_4(\text{aq})$		
$\text{CH}_3\text{COONa}_{(\text{aq})}$		
Bufor fosforanowy o $\text{pH} \approx 7$		

Wnioski:

1.4. Badanie właściwości roztworów buforowych.

Probówka	Roztwór	Barwa roztworu po dodaniu błękitu bromotymolowego	Dodawany odczynnik	Ilość dodanych kropli odczynnika do zmiany barwy roztworu
<i>a</i>	bufor fosforanowy		$\text{HCl}_{(\text{aq})}$	
<i>b</i>			$\text{NaOH}_{(\text{aq})}$	
<i>c</i>	woda destylowana		$\text{HCl}_{(\text{aq})}$	
<i>d</i>			$\text{NaOH}_{(\text{aq})}$	

Wnioski: