

Protokół pomiarów: ćwiczenie 1

Wykonujący ćwiczenie:

Data:

Nr roztworu	Miareczkowanie początkowe		Miareczkowanie końcowe	
	$V_{\text{NaOH}} [\text{cm}^3]$	$C_{\text{kwasu}} [\text{mol}/\text{dm}^3]$	$V_{\text{NaOH}} [\text{cm}^3]$	$C_{\text{kwasu}} [\text{mol}/\text{dm}^3]$
1.				
2.				
3.				
4.				
5.				
6.				

.....
podpis prowadzącego

Protokół pomiarów: ćwiczenie 3

Wykonujący ćwiczenie:

Data:

t [min]	0	15	30	45	60	75	90	105
$V_{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3} [\text{cm}^3]$								

.....
podpis prowadzącego

Protokół pomiarów: ćwiczenie 5

Wykonujący ćwiczenie:

Data:

Temperatura:

t [min]	α [stopnie]	
	$C_{\text{HCl}} =$	$C_{\text{HCl}} =$
0		
5		
10		
15		
20		
25		
30		
40		
50		
60		
80		

.....
podpis prowadzącego

Protokół pomiarów: ćwiczenie 2

Wykonujący ćwiczenie:
Wersja:

Data:

L.p	C [mol/dm ³] [AgNO ₃ , KCl]	SEM [V]
1.		
2.		
3.		
4.		
5.		
6.		

.....
podpis prowadzącego

Protokół pomiarów: ćwiczenie 4

Wykonujący ćwiczenie:
Badany kwas:

Data:

$\kappa_{\text{wody}} =$

Nr roztw.	C [mol/dm ³]	κ_{HCl} [mScm ⁻¹]	κ_{NaCl} [mScm ⁻¹]	$\kappa_{\text{sl. kwasu}}$ [mScm ⁻¹]	κ_{soli} [mScm ⁻¹]
1.					
2.					
3.					
4.					
5.					
6.					

.....
podpis prowadzącego

Protokół pomiarów: ćwiczenie 6

Wykonujący ćwiczenie:

Data:

Nr roztworu	Czas opadania kulki [s]			Wartość średnia
	1	2	3	
1.				
2.				
3.				
4.				
5.				

.....
podpis prowadzącego

Protokół pomiarów: ćwiczenie 7

Wykonujący ćwiczenie:
temperatura –

Data:

Masa 50 kropeł [g]	1.	2.	3.	Średnia masa kropli [g]
Woda				

.....
podpis prowadzącego

Protokół pomiarów: ćwiczenie 8

Wykonujący ćwiczenie:

Data:

Nr roztworu	pH roztworu	Zmierzona absorbancja
1.		
2.		
3.		
4.		
5.		
6.		
7.		

Długość fali =

.....
podpis prowadzącego