

Data .....

.....  
Imię i nazwisko

.....  
kierunek studiów/ nr grupy

## Sprawozdanie z potencjometrii

### Ćw. 1. Pomiar pH elektrodą szklaną.

#### Cz.I. Wyznaczanie charakterystyki elektrody szklanej.

*Aparatura i odczynniki:* Wielofunkcyjny przyrząd komputerowy CX-721 lub CX-731  
Zespolona elektroda szklana  
Komplet 6 wzorców pH (wzorce NBS)

Ćwiczenie zostało wykonane zgodnie z zamieszczoną na stanowisku pracy instrukcją.

Tabela 1. (tytuł) .....

Lp.	Nazwa buforu	pH buforu	E(mV)	$\Delta$ pH	$\Delta$ mV	$S = \frac{ \Delta E }{\Delta pH}$
1.	szczawianowy	1,67	.....	2,33	.....	.....
2.	ftalanowy	4,00	.....	2,88	.....	.....
3.	fosforanowy	6,88	.....	2,34	.....	.....
4.	boraksowy	9,22	.....	0,78	.....	.....
5.	węglanowy	10,00	.....	2,63	.....	.....
6.	nasycony Ca(OH) <sub>2</sub>	12,63	.....			
						$S_{\text{śr.}} = \dots\dots\dots$

Wykres 1( w załączeniu) (tytuł) .....

Wniosek: .....  
.....  
.....

**Cz.II. Pomiar pH roztworów kontrolnych.**

Kalibracja elektrody szklanej na roztwory buforowe:

1)....., pH.....

2)....., pH.....

3)....., pH.....

Rodzaj analizy kontrolnej .....

Wartość pH roztworu analizowanego .....