

Wyniki pomiarów laboratoryjnych dla różnych stężeń NaCl

Lp.	Komora 1	Komora 2	Potencjał asymetrii [mV]	Pomiar 1 [mV]	Pomiar 2 [mV]	Pomiar 3 [mV]	Potencjał asymetrii [mV]	Temperatura [K]
1	0,01 M NaCl	0,001 M NaCl	-0,80	48,5	53,4	54,8	-0,70	296,0
2	0,1 M NaCl	0,001 M NaCl	-0,60	-111	-112,6	-116,8	-0,70	296,0
3	0,1 M NaCl	0,01 M NaCl	-0,60	-59,1	-59,5	-59,1	-0,40	296,1
4	1 M NaCl	0,01 M NaCl	-0,70	-108,7	-107,7	-108,7	1,00	296,0
5	1 M NaCl	0,1 M NaCl	0,20	-54,7	-52,4	-52,4	1,00	296,1

Zadania do wykonania:

- 1) Wyznaczyć wartość potencjału dyfuzyjnego dla danych eksperymentalnych wraz z niepewnościami.
- 2) Obliczyć wartość teoretyczną dla różnych stężeń roztworów NaCl i KCl.
- 3) Porównać (o ile się da) wartości otrzymane w punktach 1 i 2 z wynikami uzyskanymi z symulatora.
- 4) Wyznaczyć za pomocą symulatora dla dowolnie wybranej różnicy stężeń zależność potencjału dyfuzyjnego od temperatury.