

1. Розрахуйте потенціал металевого електроду зануреного в розчин солі відносно водневого електроду в наступних умовах:

Варіант	Металевий електрод	Розчин солі і його концентрація	Температура розчину °С
1.	Мідний	0,01 М $\text{CuCl}_2$	20
2.	Мідний	0,01 М $\text{CuCl}_2$	18
3.	Мідний	0,01 М $\text{CuSO}_4$	25
4.	Цинковий	0,05 М $\text{ZnCl}_2$	25
5.	Цинковий	0,05 М $\text{ZnCl}_2$	18
6.	Цинковий	0,01 М $\text{ZnCl}_2$	30
7.	Цинковий	0,01 М $\text{ZnSO}_4$	18
8.	Алюмінієвий	0,01 М $\text{AlCl}_3$	18
9.	Алюмінієвий	0,01 М $\text{AlCl}_3$	30
10.	Алюмінієвий	0,05 М $\text{AlCl}_3$	20
11.	Кадмієвий	0,01 М $\text{Cd}(\text{NO}_3)_2$	20
12.	Кадмієвий	0,01 М $\text{Cd}(\text{NO}_3)_2$	18