



ПРОТОКОЛ №..... /
(дата)

Лабораторно упражнение № 33

**КОЕФИЦИЕНТ НА ЕЛЕКТРОПРОВОДИМОСТ НА СИЛНИ
ЕЛЕКТРОЛИТИ**

Студент:..... Фак. №.....

Специалност:.....

Курс:..... Група:.....

Ръководител на упражнението:.....

Мнение на ръководителя на упражнението:

Заверка:

ТЕОРЕТИЧНА ЧАСТ

I закон на Колрауш:

Коефициент на електропроводимост f_{λ}

Електрофоретичен ефект:

Реалаксационен ефект:

ЦЕЛИ И ЗАДАЧИ

**НАЧИН НА РАБОТА**

Използват се същата апаратура и начин на работа, както в упражнението за определяне електропроводимостта на оцетна киселина. Изследват се серия от разтвори с намаляваща концентрация на HCl. Те се получават чрез разреждане с дестилирана вода до 0,1M; 0,01M; 0,001M и 0,0001M HCl. Отмерват се с пипета 100 cm³ 0,1M HCl и с помощта на кондуктометър се измерва електропроводимостта на този разтвор. След това в мерителна колба от 100 cm³ се поставят 10 cm³ 0,1M HCl и се разрежда до марката с дестилирана вода. Измерва се електропроводимостта на получения 0,01M разтвор на HCl. След това се вземат 10 cm³ от 0,01M HCl и в мерителна колба се разреждат до 100 cm³. Измерва се електропроводимостта на получения 0,001M разтвор на HCl. Процедурата се повтаря за получаване на 0,0001M разтвор на HCl, на който също се измерва електропроводимостта.

РЕЗУЛТАТИ

№	C, mol.dm ⁻³	χ , S.cm ⁻¹	\sqrt{C} , mol ^{1/2} .dm ^{-3/2}	λ_c , S.cm ² .mol ⁻¹	f_{λ}