

Студент:

Группа:

Дата сдачи работы:

Лабораторная работа №

**РАВНОВЕСИЯ В РАСТВОРАХ ЭЛЕКТРОЛИТОВ.
ИЗМЕРЕНИЕ ВОДОРОДНОГО ПОКАЗАТЕЛЯ СРЕДЫ
РАСТВОРА**

Цель работы:

Опыт 1 Зависимость скорости реакции от концентрации реагирующих веществ

Реактивы: 0,01 М растворы соляной кислоты, уксусной кислоты, хлорида аммония, карбоната аммония, хлорид натрия, гидроксида аммония, карбоната натрия, гидроксида натрия; дистиллированная вода

Молекулярные или ионные уравнения реакций химических процессов, протекающих в изучаемых растворах:

Экспериментальные наблюдения: зависимость скорости реакции от концентрации

№	Электролит 0,01 моль/л	pH приб.	pH инд.	C _{H+}
1.	H ₂ O			
2.	HCl			
3.	CH ₃ COOH			
4.	NH ₄ Cl			
5.	(NH ₄) ₂ CO ₃			
6.	NaCl			
7.	NH ₄ OH			
8.	Na ₂ CO ₃			
9.	NaOH			

Выражения констант равновесия обратимых процессов в изучаемых растворах:

Выводы:(Объясните изменения pH в изучаемых растворах):