**Перечень практических навыков**

1. Решение ситуационных задач на приготовление растворов различной концентрации. Определять лабораторно массовую долю раствора по относительной плотности, уметь пользоваться химической мерной посудой.
2. Делать расчеты осмотического давления для различных биологических жидкостей.
3. Определять лабораторно осмотическое давление криометрическим методом.
4. Лабораторное определение общей, активной и потенциальной кислотности раствора.
5. Приготовления ряда буферных смесей с заданным значением рН и изучение их свойств.
6. Лабораторное определение буферной емкости сыворотки крови по кислоте и щелочи.
7. Построение графика зависимости lg К скорости от 1/Т и определение энергии активации (Е0)
8. Составлять схемы и уравнения для вычисления рН растворов биологических жидкостей на приборе рН-340.
9. Освоить способы графической обработки данных рН-метрического титрования. Графически обрабатывать результаты анализа.
10. На практике освоить методики получения гидрофобных золей и их очистку с помощью диализа.
11. Научиться определять порог коагуляции и знак заряда золя. Уметь объяснить правило Шульце-Гарди по величине порога коагуляции.
12. На практике освоить методы определения изоэлектрической точки белков.
13. Научиться практически определять изоэлектрические точки ВМС в процессах набухания и желатинирования.
14. На практике освоить выполнение качественных реакций на алкены, алкины, алкадиены.
15. Поучение бензойной кислоты из толуола.
16. На практике подтвердить взаимное влияние атомов в молекуле на примере толуола и хлорбензола.