**Вопрос с id- 364704**

/Основные принципы кулонометрических исследований. Описать процесс электрохимического превращения вещества на электроде с использованием закона Фарадея.

**Вопрос с id- 364709**

/Охарактеризовать метод кондуктометрических исследований. Объяснить сущность процесса электропроводимости растворов электролитов. Показать связь величины электропроводности раствора электролита и его сопротивления.

**Вопрос с id- 364726**

/Описать метод молекулярно-абсорбционной фотометрии. Характеристика молекулярных спектров поглощения. ИК и УФ спектроскопия (количественный и качественный анализ этими методами).

**Вопрос с id- 364730**

/Описать метод атомно - абсорбционной спектроскопии. Перечислить способы атомизации вещества. Электротермическая атомизация. Пламенноэмиссионная спектроскопия. Различие между атомно – абсорбционной и пламенно-эмиссионной. Преимущества и недостатки методов.

**Вопрос с id- 364734**

/Колоночная адсорбционная хроматография. Опыты М.С.Цвета. Качественная и количественная идентификация разделяемых веществ.

**Вопрос с id- 364737**

/Влияние концентрации сильных и слабых электролитов на электропроводность. Представить графики зависимости удельной и эквивалентной электропроводности от концентрации сильных и слабых электролитов.

**Вопрос с id- 364741**

/Описать способ определения содержания тиосульфата натрия методом кулонометрического титрования. Написать реакции, описывающие электрохимическое получение реагента и его взаимодействие с определяемым веществом при определении тиосульфата натрия.

**Вопрос с id- 364744**

/Кривые титрования солей слабых кислот и солей слабых оснований. Кривые титрования многоосновных кислот. Кривые титрования смесей кислот и смесей оснований. Правило выбора индикатора. Индикаторные ошибки титрования.

**Вопрос с id- 364748**

/Буферные растворы, их состав и свойства. Расчет рН протолитических систем на основе теории Бренстеда-Лоури. Применение реакций кислотно-основного взаимодействия в аналитической химии. Значение буферных систем в химическом анализе.

**Вопрос с id- 364751**

/Константа равновесия окислительно-восстановительной реакции. Её расчет и использование в окислительно-восстановительном титровании.

**Вопрос с id- 364755**

/Индикаторы комплексонометрического титрования: состав и свойства. Причины изменения окраски индикатора в точке эквивалентности.

**Вопрос с id- 364758**

/Индикаторы. Как выбрать индикатор? Что такое погрешность индикатора?

**Вопрос с id- 364762**

/Метод кислотно-основного титрования. Сущность метода, общая характеристика. Аналитические возможности, достоинства и недостатки метода. Стандартные растворы, их приготовление, стандартизация и условия хранения.

**Вопрос с id- 364765**

/В какой последовательности проводятся какие операции при методе осаждения?

**Вопрос с id- 364767**

/Типы потенциалов. Уравнение Нернста. Классификация электродов..

**Вопрос с id- 364770**

/Основы реологии: вязкость, упругость, пластичность. Реологические свойства дисперсных систем, причины аномалии вязкости дисперсных систем. Явление ползучести, предел текучести, прочность дисперсных структур, предельное напряжение сдвига, понятие о физико-химической механике. Адсорбционное влияние среды на механические свойства (прочность и пластичность) твердых тел. Эффект Ребиндера.

**Вопрос с id- 364772**

/Оптические методы исследования дисперсных систем, основанные на рассеянии и поглощении света в дисперсных системах: ультрамикроскопия нефелометрия, спектрофотометрия турбидометрия, динамическое светорассеяние. Определение распределения дисперсных частиц по размерам.

**Вопрос с id- 364775**

/Агрегативная устойчивость и коагуляция коллоидных систем

**Вопрос с id- 364778**

/Коллоидные растворы ПАВ, критическая концентрация мицелообразования (ККМ).

**Вопрос с id- 364780**

/Какие вещества называются ПАВ? Особенности их строения на границе раздела жидкость-газ

**Вопрос с id- 364783**

/Молекулярные взаимодействия и особые свойства поверхности раздела фаз