

Календарь занятий *на январь-апрель* Самарской Менделеевской школы в 2017/18 уч. г. со школьниками 9 класса г. Самары



1 группа (профильный уровень)

Дата проведения занятия	Урок	Тема занятия	Вид занятия
13.01.2018	1) $15^{\underline{20}} - 16^{\underline{00}}$ 2) $16^{\underline{10}} - 16^{\underline{50}}$ 3) $17^{\underline{00}} - 17^{\underline{40}}$ 4) $17^{\underline{50}} - 18^{\underline{30}}$	Строение атома. Установление структуры атома. Состав и заряд атомных ядер. Изотопы и изобары. Квантовые числа. Правило Клечковского, принцип Паули, правило Гунда. Химическая связь. Типы химических связей и их образование	Лекционно- практическое занятие
20.01.2018	1) $15^{\underline{20}} - 16^{\underline{00}}$ 2) $16^{\underline{10}} - 16^{\underline{50}}$ 3) $17^{\underline{00}} - 17^{\underline{40}}$ 4) $17^{\underline{50}} - 18^{\underline{30}}$	Понятие эквивалента, фактора эквивалентности и молярной массы эквивалента. Закон эквивалентов. Определения молярной массы эквивалента металла. Растворы. Способы выражения концентрации растворенного вещества в растворе. Приготовление растворов веществ с заданной концентрацией.	Лабораторно- практическое занятие
27.01.2018	1) 15 ²⁰ - 16 ⁰⁰	Проверка усвоенных знаний по пройденному материалу (Блок №3). Проверяемые темы: 1) Исследование химических свойств соединений хрома и марганца; 2) Химические свойства меди, серебра и их соединений; 3) Химия соединений цинка, кадмия и ртути; 4) Химические свойства водорода и кислорода; 5) Строение атома. Химическая связь; 6) Эквивалент. Растворы.	Тест по блоку №3
	$ \begin{array}{c} 2) \ 16^{\underline{10}} - 16^{\underline{50}} \\ 3) \ 17^{\underline{00}} - 17^{\underline{40}} \\ 4) \ 17^{\underline{50}} - 18^{\underline{30}} \end{array} $	Решение задач по пройденным Блокам №1-3, в том числе повышенной сложности!	Практическое занятие
03.02.2018	1) $15^{20} - 16^{00}$ 2) $16^{10} - 16^{50}$ 3) $17^{00} - 17^{40}$ 4) $17^{50} - 18^{30}$	Способы получения и химические свойства галогенов и их соединений. Качественные реакции на анионы F ⁻ , Cl ⁻ , Br ⁻ , I ⁻ , ClO ⁻ .	Лабораторно- практическое занятие

Дата проведения занятия	Урок	Тема занятия	Вид занятия
	1) 15 ²⁰ - 16 ⁰⁰	Стандартный водородный электрод. Стандартный электродный потенциал металла (электрохимический ряд напряженности металлов). Потенциалы полуреакций.	Лекционное за- нятие
10.02.2018	2) $16^{10} - 16^{50}$	Гальванический элемент. Гальванический элемент Вольта и Даниэля-Якоби. Составление схемы гальванического элемента и уравнений полуреакций, протекающих на аноде и катоде.	Лабораторно-
	3) $17^{\underline{00}} - 17^{\underline{40}}$	Коррозия металлов. Основные виды коррозии металлов. Способы защиты металлов от коррозии.	практическое занятие
	4) $17^{\underline{50}} - 18^{\underline{30}}$	Электролиз расплавов и растворов солей. Практическое применение электролиза. Гальваностегия и гальванопластика. Электрохимическое рафинирование металлов.	
17.02.2018	1) $15^{\underline{20}} - 16^{\underline{00}}$ 2) $16^{\underline{10}} - 16^{\underline{50}}$ 3) $17^{\underline{00}} - 17^{\underline{40}}$ 4) $17^{\underline{50}} - 18^{\underline{30}}$	Сера. Физические и химические свойства серы. Сульфиды. Получение и химические свойства оксидов серы. История открытия серной кислоты. Получение серной кислоты. Физические и химические свойства серной кислоты. Качественные реакции на ионы S^{2-} , SO_3^{2-} , SO_4^{2-} .	Лабораторно- практическое занятие
24.02.2018	1) 15 ²⁰ - 16 ⁰⁰	Проверка усвоенных знаний по пройденному материалу (Блок №4) по темам: 1) Галогены; 2) Потенциалы полуреакций; 3) Гальванический элемент; 4) Коррозия металлов; 5) Электролиз расплавов и растворов солей; 6) Сера.	Тест по блоку №4
	2) $16^{10} - 16^{50}$ 3) $17^{00} - 17^{40}$ 4) $17^{50} - 18^{30}$	Комплексные соединения (соли). Структура и виды комплексных соединений. Диссоциация и выражения константы нестойкости. Способы получения и химические свойства комплексных солей.	Лабораторно- практическое занятие
03.03.2018	1) $15^{\underline{20}} - 16^{\underline{00}}$ 2) $16^{\underline{10}} - 16^{\underline{50}}$ 3) $17^{\underline{00}} - 17^{\underline{40}}$ 4) $17^{\underline{50}} - 18^{\underline{30}}$	Физические и химические свойства азота. Получение азота. Аммиак: химические свойства и способы получения аммиака. Оксиды азота и азотная кислота. Физические и химические свойства азотной кислоты. Окислительно-восстановительные реакции с участием азотной кислоты и нитратов. Качественные реакции на ионы NH_4^+ , NO_2^- , NO_3^- .	Лабораторно- практическое занятие

Занятия проводятся с 15^{20} до 18^{30} (4 академических часа) в **334** аудитории 1-ого учебного корпуса СамГТУ, расположенного по адресу: г. Самара, ул. Первомайская, 18. Преподаватель **Фролов Евгений Игоревич**. Вход в корпус осуществляется по пропуску, паспорту или копии паспорта.

Декан химико-технологического факультета

В.В. Сафронов