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

2 группа (базовый уровень)

Дата проведения занятия	Урок	Тема занятия	Вид занятия
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) $17^{\underline{50}}$ – $18^{\underline{30}}$	Растворы. Способы выражения концентрации растворенного вещества в растворе. Приготовление растворов веществ с заданной концентрацией. Гидролиз солей. Составление уравнений гидролиза соли. Совместный гидролиз солей.	Лабораторно-практическое занятие
03.02.2018	1) $15^{\underline{20}}$ - $16^{\underline{00}}$	Проверка усвоенных знаний по пройденному материалу (Блок №2). Проверяемые темы: 1) Способы выражения концентрации растворенного вещества; 2) Получение и химические свойства водорода; 3) Получение и химические свойства кислорода; 4) Реакции ионного обмена; 5) Гидролиз солей; 6) Классы неорганических соединений.	Тест по блоку №2
	2) $16^{\underline{10}}$ – $16^{\underline{50}}$ 3) $17^{\underline{00}}$ – $17^{\underline{40}}$ 4) $17^{\underline{50}}$ – $18^{\underline{30}}$	Способы получения и химические свойства галогенов и их соединений. Качественные реакции на анионы F^-, Cl^-, Br^-, I^-, ClO^-.	Лабораторно-практическое занятие
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-}, $S_2O_3^{2-}$, SO_4^{2-}.	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

Дата проведения занятия	Урок	Тема занятия	Вид занятия
17.03.2018	1) $15^{\underline{20}}$ - $16^{\underline{00}}$	Проверка усвоенных знаний по пройденному материалу (Блок №3). Проверяемые темы: 1) Химические свойства галогенов и их соединений; 2) Химические свойства серы и её соединений; 3) Получение и химические свойства аммиака, оксидов азота, азотной кислоты и нитратов. 4) Составление уравнений ОВР методом электронного баланса.	Тест по блоку №3
	2) $16^{\underline{10}}$ – $16^{\underline{50}}$	Химические свойства фосфора и его соединения. Качественные реакции на фосфат-анион PO_4^{3-}. Минеральные удобрения. Виды минеральных удобрения и их свойства. Химическая мелиорация почв. Определение минеральных удобрений, содержащих азот, фосфор и калий.	Лабораторно-практическое занятие
	3) $17^{\underline{00}}$ – $17^{\underline{40}}$		
	4) $17^{\underline{50}}$ – $18^{\underline{30}}$		
31.03.2018	1) $15^{\underline{20}}$ - $16^{\underline{00}}$	Углерод. Особенности строения электронной оболочки атома углерода. Аллотропные видоизменения углерода. Явление адсорбции. Химические свойства углерода. Оксиды углерода, угольная кислота и соли угольной кислоты. Круговорот углерода в природе. Физические и химические свойства кремния. Кислородные соединения кремния. Силикатная промышленность. Экспериментальное решение задач на определение веществ с помощью качественных реакций.	Лабораторно-практическое занятие
	2) $16^{\underline{10}}$ – $16^{\underline{50}}$		
	3) $17^{\underline{00}}$ – $17^{\underline{40}}$		
	4) $17^{\underline{50}}$ – $18^{\underline{30}}$		
14.04.2018	1) $15^{\underline{20}}$ - $16^{\underline{00}}$	Электрохимический ряд напряжений металлов. Гальванический элемент. Гальванический элемент Вольта и Даниэля-Якоби. Составление схемы гальванического элемента и уравнений полуреакций, протекающих на аноде и катоде. Коррозия металлов. Основные виды коррозии металлов. Способы защиты металлов от коррозии. Электролиз расплавов и растворов солей. Практическое применение электролиза. Гальваностегия и гальванопластика. Электрохимическое рафинирование металлов.	Лабораторно-практическое занятие
	2) $16^{\underline{10}}$ – $16^{\underline{50}}$		
	3) $17^{\underline{00}}$ – $17^{\underline{40}}$		
	4) $17^{\underline{50}}$ – $18^{\underline{30}}$		

Дата проведения занятия	Урок	Тема занятия	Вид занятия
28.04.2018	1) $15^{\underline{20}}$ - $16^{\underline{00}}$	Решение задач повышенной сложности. Применение математических методов при решении некоторых задач повышенной сложности по химии.	Практическое занятие
	2) $16^{\underline{10}}$ – $16^{\underline{50}}$		
	3) $17^{\underline{00}}$ – $17^{\underline{40}}$		
	4) $17^{\underline{50}}$ – $18^{\underline{30}}$		

Занятия проводятся с $15^{\underline{20}}$ до $18^{\underline{30}}$ (4 академических часа) в **340** аудитории 1-ого учебного корпуса СамГТУ, расположенного по адресу: г. Самара, ул. Первомайская, 18. Преподаватель **Колядо Александр Владимирович**. Вход в корпус осуществляется по пропуску, паспорту или копии паспорта.

Декан химико-технологического факультета В.В. Сафронов