



Календарь занятий *на январь-апрель* Самарской Менделеевской школы  
в 2017/18 уч. г. со школьниками 8 класса г. Самары



Дата проведения занятия	Урок	Тема занятия	Вид занятия
13.01.2018	1) 15 <sup>20</sup> - 16 <sup>00</sup>	Химические свойства амфигенов, амфотерных оксидов и гидроксидов. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	Лабораторно-практическое занятие
	2) 16 <sup>10</sup> - 16 <sup>50</sup>		
	3) 17 <sup>00</sup> - 17 <sup>40</sup>		
	4) 17 <sup>50</sup> - 18 <sup>30</sup>		
27.01.2018	1) 15 <sup>20</sup> - 16 <sup>00</sup>	Количественные отношения в химии. Вычисление количества реагентов и продуктов реакции по химическим уравнениям. Растворы. Массовая доля растворенного вещества. Приготовление раствора гидроксида калия и определение концентрации полученного раствора методом кислотно-основного титрования.	Лабораторно-практическое занятие
	2) 16 <sup>10</sup> - 16 <sup>50</sup>		
	3) 17 <sup>00</sup> - 17 <sup>40</sup>		
	4) 17 <sup>50</sup> - 18 <sup>30</sup>		
10.02.2018	1) 15 <sup>20</sup> - 16 <sup>00</sup>	Проверка усвоенных знаний по пройденному материалу (Блок №2). Проверяемые темы: 1) Определение массовой доли химического элемента в соединении; 2) Установление формулы химического соединения; 3) Номенклатура, способы получения и химические свойства основных классов неорганических соединений.	Тест по блоку №2
	2) 16 <sup>10</sup> - 16 <sup>50</sup>		
	3) 17 <sup>00</sup> - 17 <sup>40</sup>		
	4) 17 <sup>50</sup> - 18 <sup>30</sup>		

Дата проведения занятия	Урок	Тема занятия	Вид занятия
24.02.2018	1) 15 <sup>20</sup> - 16 <sup>00</sup>	Решение расчетных задач «Нахождение массовой доли растворенного вещества в растворе. Вычисление массы растворенного вещества и воды для приготовления раствора определенной концентрации. Вычисление количества реагентов и продуктов реакции по химическим уравнениям». Понятие о скорости химической реакции. Факторы, влияющие на скорость химической реакции. Катализаторы и ингибиторы.	Лабораторно-практическое занятие
	2) 16 <sup>10</sup> - 16 <sup>50</sup>		
	3) 17 <sup>00</sup> - 17 <sup>40</sup>		
	4) 17 <sup>50</sup> - 18 <sup>30</sup>		
10.03.2018	1) 15 <sup>20</sup> - 16 <sup>00</sup>	Проверка усвоенных знаний по пройденному материалу (Блок №3). Проверяемые темы: 1) Определение массовой доли растворенного вещества; 2) Количественные вычисления по уравнениям химических реакций. 3) Скорость химической реакции	Тест по блоку №3
	2) 16 <sup>10</sup> - 16 <sup>50</sup>	Теория электролитической диссоциации Сванте Аррениуса. Процесс растворения вещества. Диссоциация кислот, оснований и солей в воде. Реакции ионного обмена. Составление реакций ионного обмена. Условия протекания реакций ионного обмена.	Лабораторно-практическое занятие
	3) 17 <sup>00</sup> - 17 <sup>40</sup>		
	4) 17 <sup>50</sup> - 18 <sup>30</sup>		
24.03.2018	1) 15 <sup>20</sup> - 16 <sup>00</sup>	Теория электролитической диссоциации. Составление реакций ионного обмена. Химические свойства основных классов неорганических соединений в свете теории электролитической диссоциации. Решение экспериментальной задачи по теме качественного определения неорганических веществ с использованием качественных реакций.	Лабораторно-практическое занятие
	2) 16 <sup>10</sup> - 16 <sup>50</sup>		
	3) 17 <sup>00</sup> - 17 <sup>40</sup>		
	4) 17 <sup>50</sup> - 18 <sup>30</sup>		
07.04.2018	1) 15 <sup>20</sup> - 16 <sup>00</sup>	Проверка усвоенных знаний по пройденному материалу (Блок №4). Проверяемые темы: 1) Диссоциация кислот, оснований и солей в воде; 2) Химические свойства основных классов неорганических соединений. 3) Составление реакций ионного обмена.	Тест по блоку №4
	2) 16 <sup>10</sup> - 16 <sup>50</sup>	Образование молекул и степень окисления элементов. Определение степени окисления элементов. Окислительно-восстановительные реакции. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса.	Лабораторно-практическое занятие
	3) 17 <sup>00</sup> - 17 <sup>40</sup>		
	4) 17 <sup>50</sup> - 18 <sup>30</sup>		

Дата проведения занятия	Урок	Тема занятия	Вид занятия
21.04.2018	1) 15 <sup>20</sup> - 16 <sup>00</sup>	Окислительно-восстановительные реакции. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса. Решение расчетных задач на вычисление количества реагентов и продуктов реакции по уравнениям окислительно-восстановительных реакций.	Лабораторно-практическое занятие
	2) 16 <sup>10</sup> - 16 <sup>50</sup>		
	3) 17 <sup>00</sup> - 17 <sup>40</sup>		
	4) 17 <sup>50</sup> - 18 <sup>30</sup>		
28.04.2018	1) 15 <sup>20</sup> - 16 <sup>00</sup>	Решение задач повышенной сложности. Применение математических методов при решении некоторых задач повышенной сложности по химии.	Практическое занятие
	2) 16 <sup>10</sup> - 16 <sup>50</sup>		
	3) 17 <sup>00</sup> - 17 <sup>40</sup>		
	4) 17 <sup>50</sup> - 18 <sup>30</sup>		

Занятия проводятся с 15<sup>20</sup> до 18<sup>30</sup> (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