

**Календарно-тематическое планирование занятий обучающихся 8 класса
дистанционной школы. Профиль «Химия».**

Дата	Тема	Количество часов
05.10.14	Состав атомных ядер. Характеристика атома (радиус, электроотрицательность, энергия ионизации, сродство к электрону). Валентность. Степени окисления атомов	2
12.10.14	Вычисление относительной молекулярной массы вещества по формуле вещества Определение массовой доли элемента в соединении. Определение формулы вещества по известным массовым долям элементов	2
19.10.14	Вычисление количества вещества, вычисление массы (или количества) химического элемента (составной части) в данной массе (или количестве)	2
26.10.14	Общая характеристика элемента на основе его положения в периодической системе Д.И.Менделеева.	2
02.11.14	Электронные и структурные формулы веществ. Природа химической связи и её основные характеристики (энергия, кратность, длина, направленность).	2
09.11.14	Чистые вещества и смеси. Степень чистоты и виды загрязнения веществ. Понятие о гомогенных и гетерогенных смесях.	2
16.11.14	Определение состава растворов (массовая доля, молярная концентрация).	2
23.11.14	Вычисление массовой доли растворенного вещества. Вычисление молярной концентрации раствора.	2
30.11.14	Вычисление массы, объема, количества растворенного вещества и растворителя по данной концентрации раствора.	2
07.12.14	Использование графиков растворимости для расчетов коэффициентов растворимости веществ. Расчеты по приготовлению растворов с использованием солей, взятых в виде кристаллогидратов	2
14.12.14	Типы химических реакций.	3
21.12.14	Расчеты по химическим уравнениям количеств и масс исходных веществ или продуктов реакции. Вычисление массы вещества – продукта реакции – по известной массе одного из исходных веществ, взятого в виде раствора, содержащего определенную долю растворенного вещества (ω, C).	3
28.12.14	Определение относительной плотности газов. Определение относительной молекулярной массы вещества по известной относительной плотности. Расчеты по термохимическим уравнениям. Расчеты объемных отношений газов по химическим уравнениям.	3
11.01.15	Оксиды. Классификация, физические и химические свойства. Кислоты: состав, номенклатура, классификация, строение, нахождение в природе. Физические и химические свойства кислот. Получение.	2
18.01.15	Основания: состав, номенклатура, классификация, строение. Физические и химические свойства. Получение.	2

25.01.15	Соли: состав, номенклатура, строение, классификация (кислые, средние, основные, смешанные, двойные). Физические и химические свойства.	2
01.01.15	Генетическая связь классов неорганических веществ. Амфотерность. Классификация неорганических веществ.	3
03.02.15	Электролиты и неэлектролиты. Электролитическая диссоциация. Механизм диссоциации веществ с различными видами химической связи. Кристаллогидраты. Сильные и слабые электролиты. Свойства ионов. Степень диссоциации, константа диссоциации.	4
15.02.15	Основы химической кинетики. Сущность химических реакций. Скорость химических реакций. Зависимость скорости от природы реагирующих веществ, концентрации, температуры, площади соприкосновения.	3
22.02.15	Расчеты по химическим уравнениям с применением законов химической кинетики Вычисление массы продукта реакции по известной массовой (объемной) доле (%) выхода его от теоретически возможного.	3
29.02.15	Определение массовой (объемной) доли (%) выхода продукта реакции по известной массе (объему) исходного вещества и продукта реакции.	3
08.03.15	Процессы окисления, восстановления. Окислитель, восстановитель. Классификация ОВР. Закономерности их протекания в различных средах с участием перманганатов, дихроматов и пероксида водорода. Метод электронного баланса и ионно-электронный метод. Электролиз. Законы Фарадея.	3
15.03.15	Химические расчеты по уравнениям электролиза расплавов и растворов веществ.	2
	Итого	56