

Календарно-тематическое планирование учебного материала

2023-2024 учебный год

Предмет: химия

Класс: 8

Учитель: Потапова Ирина Александровна

Учебник: Химия. 8 класс. Автор: Г.Е. Рудзитис и др. Просвещение, 2018

№ темы	Дата	Тема	Задания для самостоятельной работы
1.	16.01	Предмет химии. Роль химии в жизни человека Тела и вещества. Физические свойства веществ. Агрегатное состояние веществ. Химический эксперимент. Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. Атомы и молекулы. Химические элементы. Символы химических элементов Простые и сложные вещества. Атомно-молекулярное учение.	П.1-2, 4, 6-10, 18, вопросы с.28 Знать химические символы первых 20 химических элементов
2.	23.01	Химическая формула. Валентность атомов химических элементов. Закон постоянства состава веществ. Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса. Массовая доля химического элемента в соединении	П.11-17, учить валентности элементов, №3-5 с.58, №1-4 с.60 письм.
3.	30.01	Количество вещества. Моль. Молярная масса. Взаимосвязь количества, массы и числа структурных единиц вещества. Расчёты по формулам химических соединений. Физические и химические явления. Химическая реакция и её признаки. Закон сохранения	Глава 5, П.18-20

		массы веществ. Химические уравнения. Расчёты по химическим уравнениям.	
4.	06.02	Классификация химических реакций. Тепловой эффект химической реакции.	Теория по учебнику. п.21, вопр. 1-3 после параграфа
5.	13.02	Важнейшие представители неорганических веществ. Воздух – смесь газов. Состав воздуха. Кислород – элемент и простое вещество. Оксиды. Применение кислорода. Топливо: уголь и метан. Водород – элемент и простое вещество. Молярный объём газов.	Глава 2,3, знать состав воздуха, свойства кислорода и водорода.
6.	<u>20.02</u>	Зачет за 2 триместр	
7.	27.02	Массовая доля вещества в растворе. Химические свойства воды. Роль растворов в природе и в жизни человека	Глава 4 учебника, №3-9 с.116-117
8.	05.03	Классификация неорганических соединений. Оксиды. Классификация оксидов: солеобразующие (основные, кислотные, амфотерные) и несолеобразующие. Номенклатура оксидов.	П.40, вопр. 1,2, знать классификацию оксидов
9.	12.03	Основания. Классификация оснований: щёлочи и нерастворимые основания. Номенклатура оснований. Физические и химические свойства оснований. Получение оснований.	П.41-43

10.	19.03	Кислоты. Классификация кислот. Номенклатура кислот. Физические и химические свойства кислот. Ряд активности металлов Н. Н. Бекетова. Получение кислот.	П.44-45, знать названия кислот и кислотных остатков
11.	26.03	Соли. Номенклатура солей. Физические и химические свойства солей. Получение солей. Генетическая связь между классами неорганических соединений.	П.46-47, вопр. 1-3
12.	02.04	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов (щелочные и щелочноземельные металлы, галогены, инертные газы). Элементы, которые образуют амфотерные оксиды и гидроксиды. Периодический закон	П.49-50
13.	09.04	Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Периоды и группы. Физический смысл порядкового номера, номеров периода и группы элемента.	П.51, вопр.1,2
14.	16.04	Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы. Электроны. Строение электронных оболочек атомов первых 20 химических элементов Периодической системы Д. И. Менделеева. Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева	П.52-53
15.	23.04	Химическая связь. Ковалентная (полярная и неполярная) связь. Электроотрицательность химических элементов. Ионная связь.	П.55-57, №2-4 с.202

16.	07.05	Степень окисления. Окислительно-восстановительные реакции. Процессы окисления и восстановления. Окислители и восстановители	
17.	<u>14.05</u>	Зачет за 3 триместр	
18.	21.05	Индивидуальная консультация	Рекомендации на лето