

Календарно-тематическое планирование по химии 9 класс (заочная форма обучения)

Учебник: Химия. 8 класс: учебник для общеобразовательных организаций / Г.Е. Рудзитис, Ф.Г.Фельдман

№ занятия	Месяц	Тема	Домашнее задание
1	сентябрь	Повторение и углубление основных разделов курса 8 класса (Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева в свете строения атомов. Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов. Химическая связь. Строение вещества. Основные классы неорганических соединений: оксиды, гидратные соединения оксидов, их состав, классификация, свойства. Химические свойства средних солей. Расчеты по химическим уравнениям)	https://urok.apkpro.ru/
2	октябрь	Основные закономерности химических реакций (Классификация химических реакций по различным признакам Тепловой эффект химических реакций. Экзо - и эндотермические реакции. Скорость химических реакций. Обратимые реакции. Понятие о химическом равновесии. Окислительно-восстановительные реакции)	§1, №№1-6 ,тест №1,2, §§ 2-5, №№2-4 стр.11, тестовые задания стр.15,19 https://urok.apkpro.ru/
3	ноябрь	Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах (Сущность процесса электролитической диссоциации. Электролиты и неэлектролиты. Степень электролитической диссоциации. Электролитическая диссоциация кислот, оснований и солей. Реакции ионного обмена. Кислоты как электролиты. Основания как электролиты. Соли как электролиты. Гидролиз солей)	§§ 6-10, тестовые задания стр. 29,32,37 https://urok.apkpro.ru/
4	декабрь	Общая характеристика элементов VII А- группы. Галогены (Общая характеристика неметаллов. Положение галогенов в периодической	§§ 12-15, тестовые задания стр. 48,53,58

		таблице и строение их атомов. Свойства, получение и применение галогенов. Хлор. Хлороводород: получение и свойства. Соляная кислота и её соли. Качественная реакция на хлорид-ион. Решение задач уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке)	
5	январь	Общая характеристика элементов VI А- группы. Сера и ее соединения (Положение кислорода и серы в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы Сероводород. Сульфиды. Качественная реакция на сульфат-ион. Серная кислота и её соли. Оксиды серы как представители кислотных оксидов. Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Аппараты и протекающие в них процессы (на примере производства серной кислоты). Решение задач на нахождение выхода продукта реакции)	§§ 17-21, тестовые задания стр.64,67,70,73,78 https://urok.apkpro.ru/
6	февраль	Общая характеристика элементов V А- группы. Азот и фосфор и их соединения (Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства. Аммиак. Физические и химические свойства. Получение и применение. Азотная кислота, её физические и химические свойства Соли аммония. Распознавание катионов аммония. Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота. Фосфор. Аллотропия фосфора. Свойства фосфора. Оксид фосфора (V). Фосфорная кислота и её соли. Фосфорные удобрения)	§§ 23,24,26-30, тестовые задания стр.86,91,96,105 https://urok.apkpro.ru/
7	март	Общая характеристика элементов IV А- группы. Углерод и кремний и их соединения	§§ 31-35,37,38, §§ 51-58 тестовые задания

		Положение углерода и кремния в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Углерод, аллотропные модификации, распространение в природе, физические и химические свойства. Адсорбция. Круговорот углерода в природе. Оксиды углерода. Угольная кислота и ее соли. Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода: особенности состава и строения. Понятие о биологически важных веществах: жирах, белках, углеводах. Материальное единство органических и неорганических соединений. Кремний и его соединения. Силикатная промышленность	стр.120,№2 стр.128,№3 стр.134 https://urok.apkpro.ru/
8	апрель	Общие свойства металлов Общая характеристика металлов. Физические свойства. Сплавы металлов. Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов Нахождение металлов в природе и общие способы их получения. Понятие о металлургии. Решение задач на вычисление массы или объёма продукта реакции, если один из реагентов дан в виде водного раствора с известной массовой долей, массе или объёму исходного вещества, содержащего примеси Понятие о коррозии металлов (Металлы главной подгруппы I группы. Соединения щелочных металлов)	§§ 39-43, тестовые задания стр.141,155,158,167,173 https://urok.apkpro.ru/
9	май	Важнейшие металлы и их соединения (Металлы главной подгруппы II группы Соединения щелочноземельных металлов. Алюминий. Нахождение в природе. Свойства алюминия. Соединения алюминия Железо. Нахождение в природе. Свойства железа. Соединения железа. Знакомство с рудами железа)	§§ 44-49, тестовые задания стр. 158,167,173 https://urok.apkpro.ru/