

Рекомендации по изучению химии в 9 классе на 2021-2022 учебный год.

Учебник: Г. Е. Рудзитис, Ф. Е. Фельдман «Химия 9», М.: «Просвещение», 2017

| № | Дата | Раздел (тема) | Рекомендуемые учебные и вспомогательные материалы для самостоятельной работы, содержание учебного материала |
|---|----------|--|--|
| 1 | 15.09.21 | КЛАССИФИКАЦИЯ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ. ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКАЯ ДИССОЦИАЦИЯ. ГИДРОЛИЗ. | П. 1-10. Окислительно-восстановительные реакции (ОВР). Составление уравнений ОВР. Тепловые эффекты химических реакций. Обратимые реакции. Понятие о скорости химической реакции и химическом равновесии. Сущность процесса электролитической диссоциации. Реакции ионного обмена. Гидролиз солей. |
| 2 | 1.12.21 | ГАЛОГЕНЫ. ПОДГРУППА КИСЛОРОДА. | П. 12-21. Характеристика галогенов. Хлор, хлороводород, соляная кислота и ее соли. Положение химических элементов подгруппы кислорода в ПСХЭ. Строение простых веществ. Аллотропия. Сера и ее соединения: физические и химические свойства, применение, получение. |
| Подготовка к АТТЕСТАЦИИ за 1 полугодие: повторить п. 1-21 | | | |
| 3 | 12.01.22 | ПОДГРУППА АЗОТА. ПОДГРУППА УГЛЕРОДА. | П. 23-38. Положение элементов подгруппы азота в ПСХЭ. Азот и его соединения: строение молекулы, получение, физические и химические свойства, применение. Фосфор, оксид фосфора, фосфорная кислота и ее соли. Положение элементов подгруппы углерода в ПСХЭ. Углерод, строение, физические и хим. свойства. Аллотропия углерода. Оксид углерода II и IV. Угольная кислота и ее соли: получение, химические и физические свойства. Кремний и его соединения. |
| 4 | 16.03.22 | ОБЩИЕ СВОЙСТВА МЕТАЛЛОВ. ПОНЯТИЕ ОБ ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЯХ. | П. 39-58. Положение металлов в периодической таблице и особенности строения атомов. Нахождение металлов в природе и общие способы их получения. Общие физические и химические свойства металлов. Щелочные и щелочноземельные металлы. Жесткость воды. Алюминий, железо и их соединения. Первоначальные сведения о строении органических веществ. Углеводороды: метан, этан, этилен, ацетилен. Кислородсодержащие органические вещества: спирты, карбоновые кислоты, сложные эфиры. Жиры, белки, углеводы. |
| Подготовка к АТТЕСТАЦИИ за 2 полугодие: повторить п. 23-58 | | | |

Для самоконтроля выборочно выполняются задания по данному разделу курса химии из <https://resh.edu.ru/>

По всем предметам:

Для 5-11 классов <https://vpr.sdangia.ru/>

Для 5-11 классов <https://school.yandex.ru/>