

Перечень вопросов на промежуточную аттестацию по химии в 8 классе  
за 2021-2022 уч.год.

1. Предмет химии. Вещества и их свойства. Методы познания в химии. Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей.
2. Атомы, молекулы и ионы. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Типы кристаллических решеток.
3. Атомно-молекулярное учение. Простые и сложные вещества. Химические элементы. Относительная атомная масса химических элементов.
4. Закон постоянства состава веществ. Химические формулы. Относительная молекулярная масса.
5. Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формулам их соединений. Составление химических формул по валентности.
6. Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения.
7. Физические и химические явления. Химические реакции. Типы химических реакций.
8. Воздух и его состав. Кислород, его общая характеристика, нахождение в природе. Химические свойства кислорода. Получение, применение. Круговорот кислорода в природе.
9. Водород, его общая характеристика, нахождение в природе. Химические свойства кислорода. Получение, применение.
10. Вода. Растворы. Физические и химические свойства воды. Вода в природе. Способы ее очистки.
11. Оксиды. Классификация оксидов. Способы получения оксидов.
12. Химические свойства оксидов.
13. Амфотерные оксиды и гидроксиды.
14. Основания. Состав. Классификация. Способы получения.
15. Химические свойства оснований.
16. Кислоты. Состав. Классификация. Способы получения.
17. Химические свойства кислот. Ряд Бекетова.
18. Соли. Состав. Классификация. Способы получения и химические свойства солей.
19. Периодический закон Д.И.Менделеева. Периодическая система химических элементов.
20. Электроотрицательность химических элементов. Основные виды химической связи.
21. Задачи на вычисление массы (объёма, количества вещества) по известной массе (объёму, количеству вещества) продукта реакции, и наоборот; определение массовой доли элемента в веществе; определение массовой доли соли в растворе; определение относительной плотности одного газа по другому; отношения газов при химических реакциях.