

Рассмотрено:  
на заседании  
методического  
объединения учителей  
естественных дисциплин  
Протокол № 2  
от "30" 09 2022 г.  
Заведующая методическим  
объединением  
Е.В.Белоусова

Проверено:  
Заместитель директора по  
УВР

А.Е.Зубкова

"1" сентября 2022 г.

Утверждаю:  
Директор ГБОУ лицей  
г. Сызрани Н.В.Любачева  
для документов  
"1" сентября 2022 г.  
ОГРН 116325000111

**Вопросы для проведения промежуточной аттестации  
по химии  
в 8 классе  
на 2022-2023 учебный год**



## **Вопросы по химии для 8 класса.**

**(по учебнику О.С.Габриелян)**

1. Предмет химии. Вещества. Простые и сложные вещества.
2. Реакции разложения и соединения. Тепловой эффект этих реакций. Катализаторы.
3. Превращения веществ. Роль химии в жизни человека.
4. Реакции замещения. Ряд активности металлов.
5. Строение периодической системы элементов Д.И.Менделеева.
- 6.Реакции обмена. Условия протекания реакций обмена до конца.
- 7.Элементы. Знаки химических элементов.
8. Типы химических реакций на примере химических свойств воды.
9. Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная массы.
10. Растворы. Растворимость веществ в воде. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Кристаллогидраты.
- 11.Атомы. Строение атома. Состав ядра. Строение электронных слоев.
12. Вещества электролиты и неэлектролиты. Электролитическая диссоциация. Степень диссоциации. Сильные и слабые электролиты.
13. Изменения в составе ядер атомов химических элементов. Изотопы.
14. Кислоты, соли, основания с точки зрения электролитической диссоциации. Ступенчатая диссоциация.
15. Строение электронных оболочек атомов.
16. Реакции ионного обмена. Полное ионное и сокращенное ионное уравнения.
17. Ионная химическая связь.
18. Кислоты. Типичные реакции кислот с точки зрения электролитической диссоциации.
19. Ковалентная полярная и неполярная химическая связь. Электроотрицательность.
- 20.Щелочи. Типичные реакции щелочей с точки зрения электролитической диссоциации.
21. Металлы. . Нахождение в периодической системе элементов Д. И. Менделеева. Кристаллическая решетка и физические свойства металлов. Металлическая химическая связь.
22. Нерастворимые основания. Типичные реакции нерастворимых оснований.



23. Простые вещества неметаллы. Нахождение в периодической системе элементов Д. И. Менделеева. Аллотропия. Аллотропные видоизменения углерода и кислорода.
24. Соли. Типичные реакции солей с точки зрения электролитической диссоциации.
25. Количество вещества. Моль. Молярная масса.
26. Основные оксиды. Типичные реакции основных оксидов.
27. Молярный объём газов.
28. . Кислотные оксиды. Типичные реакции кислотных оксидов.
29. Степень окисления. Определение степени окисления элементов по формуле. Составление формул бинарных соединений по степени окисления элементов.
30. Генетическая связь между классами веществ. Генетический ряд металлов.
31. Оксиды. Составление формул оксидов. Получение. Классификация.
32. Изменение свойств элементов в периоде и в главной подгруппе таблицы Д.И.Менделеева ( заряд ядра, число электронных слоёв, число электронов на внешнем слое, радиус атома, окислительные и восстановительные свойства, высшая положительная степень окисления, низшая степень окисления, металлические свойства простого вещества, неметаллические свойства простого вещества, основные и кислотные свойства оксидов и гидроксидов).
33. Основания. Составление формул. Классификация.
34. Окислительно-восстановительные реакции (на примере реакции кислоты с металлом).
- 35 Физические явления в химии: дистилляция, фильтрование, кристаллизация, сублимация, отстаивание, центрифугирование. Привести примеры их использования.
36. Окислительно-восстановительные реакции (на примере реакции соли с металлом).
37. Аморфные и кристаллические вещества. Типы кристаллических решеток. Закон постоянства состава вещества.
38. Чистые вещества и смеси. Примеры жидких и газообразных смесей. Способы разделения смесей и очистки веществ.
39. Реакции горения. Экзотермические и эндотермические реакции. Привести примеры.
40. Химические реакции. Признаки. Условия прохождения.
- 41 Соли. Составление формул. Классификация
42. Кислоты. Составление формул. Классификация.

