

## ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЕ БИЛЕТЫ ПО ХИМИИ 8 КЛАСС

### Билет №1

1. Предмет химии. Вещества и их свойства.
2. Типы химических реакций и их признаки.
3. Задача на вычисление массы продукта реакции, если известна масса одного из реагирующих веществ.

### Билет №2

1. Чистые вещества и смеси. Разделение и очистка смесей. Выделение растворимых в воде веществ из однородных смесей.
2. Растворы, виды растворов.
3. Задача на вычисления, связанные с объемными отношениями газов при химических реакциях.

### Билет №3

1. Физические и химические явления. Признаки химических реакций.
2. Классификация солей.
3. Задача на вычисление количества вещества по известному объему газа при нормальных условиях.

### Билет №4

1. Атомы и молекулы. Простые и сложные вещества: различие в их составе.
2. Способы получения оксидов, их классификация
3. Задача на вычисления, связанные с объемными отношениями газов при химических реакциях.

### Билет №5

1. Химические элементы и их знаки. Относительные атомные массы химических элементов. Химические формулы. Относительные молекулярные массы химических веществ.
2. Способы получения солей и их классификация
3. Задача на вычисление массовых долей элементов в сложном веществе.

### Билет №6

1. Кислоты. Классификация кислот, их названия и способы получения. Свойства и применение кислот.
2. Вода, растворы их значение.
3. Задача на вычисление относительной молекулярной массы вещества по химической формуле.

### Билет №7

1. Соли. Классификация солей, их названия и способы получения. Свойства и применение солей.
2. Моль, количество вещества.
3. Осуществить превращения.

### Билет №8

1. Генетическая связь между классами неорганических соединений.
2. Физические и химические явления.
3. Задача на вывод простейшей химической формулы вещества по массовым долям элементов, входящих в его состав.

### Билет №9

1. Уравнения химических реакций. Классификация химических реакций по различным признакам
2. Кислоты, их классификация и свойства.
3. Задача на вычисление количества вещества по известному объему газа при нормальных условиях.

### Билет №10

1. Водород. Распространение в природе и получение.
2. Основания, состав, классификация, способы получения.
3. Задача на вычисление массовых отношений элементов в составе сложного вещества.

### Билет №11

1. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.
2. Кислород и его аллотропные видоизменения.
3. Осуществить превращения.

### Билет №12

1. Строение атомов химических элементов. Состав атомного ядра.
2. Валентность химических элементов.
3. Задача на вычисление количество и массу вещества по известному числу его атомов.

### Билет №13

1. Общая характеристика кислорода. Распространение кислорода в природе. Получение. Физические и химические свойства кислорода Горение.
2. Соли, состав классификация, способы получения.
3. Задача на вычисление массы одного вещества по известной массе другого вещества.

### Билет №14

1. Характеристика химических элементов и их соединений на основе положения элементов в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева.
2. Кислоты- состав, способы получения, классификация.
3. Задача на вычисление массы вещества по известному объему.

### Билет №15

1. Оксиды. Классификация оксидов, их названия, способы получения. Свойства и применение оксидов.
2. Растворы, виды растворов
3. Задача на составление характеристики элемента по строению его атома

### Билет №16

1. Электро-отрицательность химических элементов. Основные типы химической связи.
2. Соли-состав, классификация, способы получения.
3. Задача на составление характеристики элемента по положению его в ПСХЭ Д.И. Менделеева.

### Билет №17

1. Виды химической связи: ковалентная (полярная и неполярная), ионная; их сходство и различие. Типы кристаллических решеток. Примеры веществ с разными типами решеток.
2. Основания-состав, классификация, способы получения.
3. Задача на составление реакции нейтрализации.

### **Билет №18**

1. Вода в жизни человека. Вода в природе. Применение, получение и свойства воды. Значение воды.
2. Типы химических реакций и их признаки
3. Задача на составление окислительно - восстановительной реакции.

### **Билет №19**

1. Вода – растворитель. Вода: ее состав, строение молекул, физические свойства. Химические свойства воды: разложение, отношение к оксиду натрия, оксиду серы.
2. Кислоты- состав, классификация, свойства.
3. Задача на вычисление массы растворителя и растворенного вещества по известной массе раствора и массовой доле растворенного вещества.

### **Билет №20**

1. Основания. Классификация оснований, их названия и способы получения. Свойства и применение оснований.
2. Заслуги Д.И .Менделеева.
3. Задача на нахождение объема галогеноводорода, участвовавшего в реакции нейтрализации, по известной массе основания