

Билеты для экзамена по химии, 8 класс

Билет № 1

1. Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты.
2. Расчетная задача по теме количество вещества.

Билет № 2

1. Физические и химические явления.
2. Из приведенного перечня веществ выбрать те, которые взаимодействуют с соляной кислотой. Привести уравнения реакций. Правила безопасной работы с кислотами.

Билет № 3

1. Кислоты, их классификация и химические свойства.
2. Расчетная задача по теме количество вещества.

Билет № 4

1. Оксиды, их классификация и химические свойства.
2. Расчетная задача: вычисление объема газообразного вещества по известной массе этого вещества.

Билет № 5

1. Основания, их классификация и химические свойства.
2. Расчетная задача: вычисление массовых долей элементов по химической формуле вещества.

Билет № 6

1. Соли, их классификация и химические свойства.
2. Расчетная задача: вычисление массы вещества по известному объему этого вещества.

Билет № 7

1. Простые и сложные вещества. Химическая формула.
2. Из приведенного перечня веществ выбрать те, которые взаимодействуют с гидроксидом натрия. Привести уравнения реакций. Правила безопасной работы со щелочами.

Билет № 8

1. Типы химической связи.
2. Расчетная задача: нахождение числа частиц по известной массе предложенного вещества.

Билет № 9

1. Элементы металлы и неметаллы. Строение их атомов.
2. Расчетная задача: нахождение объема вещества по предложенному числу частиц.

Билет № 10

1. ОВР. Окислители и восстановители. Процессы окисления и восстановления.
2. Расчетная задача: вычисление массы вещества по известной массе другого вещества, участвующего в реакции.

Билет № 11

1. Типы кристаллических решеток.
2. Из приведенного перечня веществ выбрать те, которые взаимодействуют с цинком. Привести уравнения реакций. Правила разбавления концентрированных кислот.

Билет № 12

1. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.
2. Расчетная задача: вычисление объема вещества по известной массе другого вещества, участвующего в реакции.

Билет № 13

1. Типы химических реакций.
2. Расчетная задача: расчет по химическому уравнению объемных отношений газов.

Билет № 14

1. Химические формулы. Расчеты по химической формуле вещества.
2. Из приведенного перечня веществ выбрать те, которые взаимодействуют с сульфатом меди (2). Привести уравнения реакций. Правила работы со спиртовкой.

Билет № 15

1. Основные сведения о строении атомов.
2. Из приведенного перечня веществ выбрать те, которые взаимодействуют с карбонатом кальция. Привести уравнения реакций. Правила работы со стеклянной лабораторной посудой.

Билет № 16

1. Строение электронных оболочек атомов.
2. Из приведенного перечня веществ выбрать те, которые взаимодействуют с сульфатом меди (2). Привести уравнения реакций. Правила работы со спиртовкой.

Билет № 17

1. Ионные уравнения.
2. Расчетная задача: вычисление относительной плотности газа по другому газу.

Билет № 18

1. Кислоты, основания, соли в свете ОВР.
2. Расчетная задача: вычисление массовой доли вещества в растворе.

Билет № 19

1. Генетическая связь между основными классами неорганических соединений.
2. Расчетная задача: вычисление массы продукта реакции по известной массе реагента, если в нем содержатся примеси.

Билет № 20

1. Количество вещества. Молярная масса и молярный объем.
2. Из приведенного перечня веществ выбрать те, которые взаимодействуют с серной кислотой. Привести уравнения реакций. Правила безопасной работы с кислотами.