

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
средняя общеобразовательная школа № 1 пгт. Каа-Хем

«Рассмотрено»

Руководитель МО

_____/_____

ФИО

Протокол № _____ от

«__» апреля 2023 г.

«Согласовано»

Заместитель директора по УВР

МБОУ СОШ № 1 пгт. Каа-Хем

/Саая Э.В./

ФИО

« 11 » апреля 2023 г.

«Утверждено»

Директор

МБОУ СОШ № 1

пгт. Каа-Хем

/И.С. Павлов/

Приказ № 42/3 от

«11» апреля 2023г.



**Экзаменационные материалы для проведения
промежуточной аттестации в устной форме по химии
в 8 классе**

пгт Каа-Хем, 2023

Пояснительная записка

Экзаменационные билеты по химии составлены в соответствии с федеральным государственным образовательным стандартом основного общего образования по химии для 8 класса. Билеты соответствуют изучаемому курсу химии 8 класс по учебнику О.С. Габриелян.

Для учащихся составлено 20 билетов.

Структура билетов. Каждый билет включает два теоретических вопроса и одно практическое задание в виде задачи. На подготовку к ответу по каждому билету учащемуся предоставляется 20-25 мин,

Критерии оценивания ответов на устном экзамене. Оценивание осуществляется по принципу «сложения» и зависит от качества ответов по каждому вопросу.

Отметка «5» ставится, если ученик: полно излагает материал, дает правильное определение языковых понятий; Обнаруживает понимание материала, может обосновать свои суждения, применить знания на практике, привести необходимые примеры: Излагает материал последовательно и правильно с точки зрения норм литературного языка.

Отметка «4» ставится, если ученик: Дает ответ, удовлетворяющий тем же требованиям, что и для отметки «5», но допускает 1- 2 ошибки, которые сам же исправляет, и 1-2 недочета в последовательности и языковом оформлении излагаемого материала.

Отметка «3» ставится ученику: Изложение всех вопросов и воспроизведении 60-70 % единиц содержания учебного материала. Возможно искажение материала на уровне структурно-функциональных связей.

Отметка «2» ставится, если ученик: Не может воспроизвести 50% единиц содержания учебного материала по плану, искажает смысл воспроизводимого материала, не может ответить на наводящие дополнительные вопросы.

Билет № 1

1. Предмет химии. Вещества и их свойства.
2. Реакции разложения и соединения.
3. В 95 г воды растворили 5 г хлорида натрия. Вычислите массовую долю соли в полученном растворе.

Билет № 2

1. Молекулы и атомы. Относительная атомная масса.
2. Реакции замещения. Ряд активности металлов. Правила написания реакций замещения.
3. В 73 г соляной кислоты поместили избыток цинка. Вычислите объём выделившегося газа (н. у.).

Билет № 3

1. Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей.
2. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение Периодической системы: группы, подгруппы главные и побочные; периоды большие и малые. Семейства химических элементов. Атомы химических элементов. Строение атома. Состав ядра. Строение энергетических уровней. Строение электронных оболочек атомов.
3. Какой объём водорода (н.у.) выделится при растворении магния массой 2,4 г в избытке серной кислоты?

Билет №4

1. Состав атома и атомного ядра.
2. 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).
3. Какое количество вещества кислорода необходимо для сжигания 44,8 л водорода?

Билет №5

1. Структура Периодической системы элементов Д. И. Менделеева и электронное строение атома.
2. Химические формулы. Индексы, коэффициенты. Относительная атомная и молекулярная массы. Качественный и количественный состав вещества. Соотношение масс элементов. Массовая доля химического элемента и ее вычисление в сложном веществе.
3. На 320 г. раствора сульфата меди подействовали цинком. Определите массу соли, полученную в результате реакции.

Билет №6

1. Оксиды. Кислотные и амфотерные оксиды.
2. Ковалентные полярная и неполярная связи. Электроотрицательность атома.
3. Вычислите массовую долю кислорода в оксиде железа (III) Fe_2O_3 .

Билет №7

1. Строение атомов (электроны, протоны, нейтроны, электронное строение оболочек атомов)
2. Кислоты. Составление формул кислот. Названия кислот. Их классификация, физические и химические свойства с уравнениями реакций.

3. При выпаривании 25 г раствора получили 0,25 г соли. Определите массовую долю растворенного вещества и выразите её в %.

Билет №8.

1. Простые и сложные вещества. Реакции обмена, реакции нейтрализации.
2. Соли. Определение, состав, классификация и номенклатура.
3. Рассчитайте массу и количество вещества оксида алюминия, который образуется при сжигании 1,08 граммов алюминия.

Билет №9

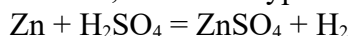
1. Периодическое изменение 3 периода характеристик и свойств атомов химических элементов.
2. Типы химических связей: ионная, ковалентная полярная и неполярная химическая связь, металлическая химическая связь. Определения, примеры образования. Молекулярные, электронные и структурные формулы веществ.
3. Определите массовые доли химических элементов в карбонате кальция CaCO_3 и выразите в процентах.

Билет №10

1. Закон Авогадро. Молярный объем газов.
2. Оксиды. Составление формул оксидов. Названия оксидов. Классификация, физические и химические свойства оксидов с уравнениями реакций.
3. Запишите уравнения химических реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения: $\text{Cu} \rightarrow \text{CuO} \rightarrow \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu(OH)}_2$ Расставьте, где необходимо, коэффициенты

Билет №11

1. Степень окисления. Определение степени окисления атома в соединении.
2. Соли. Составление формул солей. Названия солей. Их классификация, физические и химические свойства с уравнениями реакций.
3. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции по схеме:



Определите окислитель и восстановитель

Билет №12

1. Количество вещества. Моль. Молярная масса.
2. Основания. Составление формул оснований. Названия оснований. Их классификация, физические и химические свойства с уравнениями реакций.
3. К раствору сульфата алюминия массой 68,4 г и массовой долей 8% прилили избыток раствора хлорида бария. Вычислите массу образовавшегося осадка.

Билет №13

1. Классификация сложных неорганических веществ
2. Окислительно-восстановительные реакции. Окисление, восстановление. Окислители. Восстановители. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций.
3. Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения: $\text{S} \rightarrow \text{SO}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_3$
Расставьте, где необходимо, коэффициенты и определите типы химических реакций.

БИЛЕТ № 14

1. Физические и химические явления. Химические реакции.
2. Кислоты. Способы получения и свойства.

3. Задача: Раствор соляной кислоты массой 116,8г и массовой долей 10% добавили к избытку сульфид магния. Вычислите объем (н.у.) выделившегося газа.

БИЛЕТ № 15

1. Закон сохранения массы веществ. Уравнения химических реакций.
2. Основания. Способы получения и свойства.
3. Осуществите цепочку превращений: $\text{MgCO}_3 \rightarrow \text{X} \rightarrow \text{MgCl}_2 \rightarrow \text{Mg(OH)}_2$

БИЛЕТ № 16

1. Соли. Определение, состав, классификация и номенклатура.
2. Понятие о растворах. Процесс растворения. Кристаллогидраты.
 H_2O
3. Осуществите цепочку превращений: $\text{Ca} \rightarrow \text{X} \rightarrow \text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO}$

БИЛЕТ № 17

1. Кислоты. Определение, состав, классификация, номенклатура и структурные формулы.
2. Основные положения атомно-молекулярного учения.
3. Задача: Вычислите объем газа (н.у.), который выделится при действии избытка сульфида железа (II) на 490 г 10%-ного раствора серной кислоты.

БИЛЕТ № 18

1. Основания. Определение, состав, номенклатура и классификация.
2. Массовая доля растворенного вещества в растворе.
3. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции по схеме:
 $\text{HCl} + \text{KClO}_3 \rightarrow \text{Cl}_2 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$

БИЛЕТ № 19

1. Степень окисления. Определение степени окисления атома в соединении.
2. Генетическая связь между классами неорганических веществ.
3. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции по схеме:
 $\text{K}_2\text{S} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$

БИЛЕТ № 20

1. Химическая связь. Валентность. Ковалентная связь.
2. Кислоты. Способы получения и свойства.
3. Вычислите в процентах массовую долю магния в аммошените $((\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \bullet \text{MgSO}_4 \bullet 6\text{H}_2\text{O})$. Запишите число с точностью до сотых. В расчетах примите $A_r(\text{Mg}) = 24$.