

РАССМОТРЕНО
на заседании МО учителей
естественно-математического
цикла МБОУ СОШ г.Пионерского
Протокол от 25.01.2024г.№ 3

СОГЛАСОВАНО
Председатель научно-
методического совета
МБОУ СОШ г.Пионерского
Большакова Е.А.
25.01.2024

Экзаменационные билеты
ПО ХИМИИ
для проведения промежуточной аттестации
2023-2024 учебный год
8 класс

2024г.

Пояснительная записка

Экзаменационные билеты ориентированы на проверку усвоения содержания ведущих разделов (тем) курса химии 8 класса.

Уровень предъявления содержания учебного материала в экзаменационных билетах соотнесен с требованиями федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования по предмету «Химия» для обучающихся 8 класса.

В комплект входит 15 билетов, каждый из которых включает в себя 2 вопроса. Все билеты имеют одинаковую структуру. Первый вопрос – теоретический, второй – практико-ориентированный.

Вопросы билетов ориентированы на проверку сформированности у учащихся основных химических понятий и умений.

Для подготовки к ответу учащимся выделяется 20–30 минут.

Ответ ученика на каждый вопрос оценивается по пятибалльной шкале. Общая оценка выводится на основе оценок, полученных по каждому из двух вопросов билета. При оценивании ответа руководствуемся следующими критериями.

Отметка «5» ставится, если:

- содержание ответа представляет собой связный рассказ, в котором используются все необходимые понятия по данной теме, раскрывается сущность описываемых явлений и процессов; степень раскрытия понятий соответствует требованиям государственного образовательного стандарта для учащихся 8 класса; в ответе отсутствуют химические ошибки;

Отметка «4» ставится в случае правильного, но неполного ответа, если в нем:

- отсутствуют некоторые несущественные элементы содержания;
- присутствуют все понятия, составляющие основу содержания темы, но при их раскрытии допущены неточности или незначительные ошибки, которые свидетельствуют о недостаточном уровне овладения отдельными умениями.

Отметка «3» ставится, если:

- в ответе отсутствуют некоторые понятия, которые необходимы для раскрытия сущности описываемой темы, нарушается логика изложения материала;

Отметка «2» ставится, если:

- в ответе практически отсутствуют понятия, которые необходимы для раскрытия содержания темы, а излагаются лишь отдельные его аспекты.

БИЛЕТ №1

1. Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических соединений, их состав.
2. Вычислить объём азота (н.у.), необходимый для получения аммиака (NH₃), если с азотом прореагировало 6 л водорода.

БИЛЕТ №2

1. Оксиды, их состав, названия. Классификация (основные, кислотные, амфотерные). Химические свойства **основных оксидов**: взаимодействие с кислотами, кислотными оксидами, с водой (на примере оксида кальция)
2. Вычислить количество вещества, содержащееся в 20 г поваренной соли.

БИЛЕТ №3

1. Оксиды, их состав, названия. Классификация (основные, кислотные, амфотерные). Химические свойства **кислотных оксидов**: взаимодействие со щелочами, основными оксидами, с водой (на примере оксида углерода (IV))
2. Вычислить объём кислорода в 250 л воздуха.

БИЛЕТ №4

1. Кислоты, их состав, названия. Химические свойства: взаимодействие с металлами, основными оксидами, основаниями, солями (на примере соляной кислоты)
2. Вычислить массовую долю поваренной соли, если в 180 г воды растворили 20г соли.

БИЛЕТ №5

1. Степень окисления. Правила расчета степеней окисления по формулам соединений. Составление формул веществ по степеням окисления.
2. Вычислить массу 2,5 моль азотной кислоты

БИЛЕТ №6

1. Основания, их классификация. Химические свойства оснований: взаимодействие с кислотами, оксидами неметаллов и солями.
2. Вычислить массу воды и соли, необходимо для получения 300 г раствора 15%-ной концентрацией.

БИЛЕТ №7

1. Соли, их состав, названия. Химические свойства солей: взаимодействие с кислотами, щелочами, между собой
2. Вычислить массовую долю серы в серной кислоте.

БИЛЕТ №8

1. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Закономерности изменения свойств элементов малых периодов и главных подгрупп в зависимости от порядкового (атомного) номера.
2. Какое количество вещества составляют 5,85 мг хлорида натрия NaCl?

БИЛЕТ №9

1. Строение атомов химических элементов. Состав атомного ядра. Строение электронных атомов первых 20 химических элементов периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева.
2. Вычислить объём водорода (н.у.), выделившийся при взаимодействии 49 г серной кислоты с цинком.

БИЛЕТ №10

1. Классификация химических реакций по различным признакам: по числу и составу исходных веществ (соединение, разложение, обмен, замещение), по выделению и поглощению энергии (экзо- и эндотермические реакции)
2. Вычислить количество молекул, содержащихся в 3,5 моль воды.

БИЛЕТ №11

1. Виды химической связи. Ковалентная полярная и неполярная химическая связь. Примеры веществ с каждым типом связи.
2. Вычислить массу оксида фосфора (V) P_2O_5 образующегося при горении 2 моль фосфора.

БИЛЕТ №12

1. Окислительно-восстановительные реакции. Степень окисления. Окислитель и восстановитель. Электронный баланс. (на примере одной-двух реакций)
2. Какое количество вещества составляют 5,6 гидроксида калия КОН?

БИЛЕТ №13

1. Нормальные условия. Агрегатные состояния веществ.
2. Рассчитайте массы соли и воды, необходимые для приготовления 300 г 8% раствора

БИЛЕТ №14

1. Виды химической связи. Ионная химическая связь. Примеры веществ с данным типом связи.
2. Рассчитайте массы соли и воды, необходимые для приготовления 500 г 12% раствора

БИЛЕТ №15

1. Виды химической связи. Металлическая химическая связь. Примеры веществ с данным типом связи.
2. Рассчитайте массу, объем и число молекул (н.у.) 3 моль озона