Контрольно-измерительные материалы
для проведения в промежуточной аттестации 2023году
по химии в 8 классе
(для экстернов)

Спецификация
контрольных измерительных материалов для проведения промежуточной аттестации по химии за курс 8 класса

1. **Назначение КИМ:**

Контрольно-измерительные материалы позволяют установить уровень усвоения обучающимися 8 класса планируемых результатов рабочей программы «Химия. 8 класс» за учебный год.

2. **Документы, определяющие содержание КИМ:**

- Закон Российской Федерации от 29.12.2012 г № 273-ФЗ «Об образовании в Российской Федерации».
- Федеральный государственный образовательный стандарт основного общего образования (приказ Минобрнауки России от 17.12.2010 № 1897 «Об утверждении Федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования» (в ред. Приказов Минобрнауки РФ от 29.12.2014 N 1644, от 31.12.2015 N 1577, Минпросвещения РФ от 11.12.2020 N 71).
- УМК по химии: Химия: 8 класс: Под редакцией проф. Н.Е. Кузнецовой. М.: Вентана-Граф, 20013.

3. Общая характеристика структуры и содержания КИМ.

Материал для проведения промежуточной аттестации по химии составлен с учётом кодификатора, включающего те элементы содержания из «Обязательного минимума содержания основных образовательных программ», которые изучаются в 8 классе основной школы.

Материал разработан на основе следующих материалов:

1. Методическое пособие по химии под ред. Н. Е. Кузнецовой, И. М. Титовой, Н. Н. Гары. М.: Вентана-Граф, 2013
2. Сайт ФИПИ:
   a. Демоверсии, спецификации, кодификаторы ГИА-9 2020год (https://fipi.ru/oge/demoversii-specifikacii-kodifikatory)
   b. Открытый банк заданий ГИА (https://fipi.ru/oge/otkrytyy-bank-zadaniy-oge#!/tab/173942232-2)

Характеристика заданий.

Контрольная работа содержит 10 заданий. С их помощью проверяется базовый уровень подготовки учеников – знание основных терминов, понятий и формул. За выполнение каждого задания выставляется 1 балл.

Распределение заданий КИМ по уровню сложности

Уровень сложности заданий	**Количество заданий**	**Максимальный балл**
Базовый уровень (1- 10)	10	10
Итого	***10***	***10***

Продолжительность выполнения работы 40 минут

Критерий оценивания аттестационной работы

Отметка	**«2»**	**«3»**	**«4»**	**«5»**
Количество набранных баллов	0–4	5-6	7-8	9-10

Демонстрационный вариант
контрольной работы по предмету «Химия» за курс 8 класса

Инструкция по выполнению работы

Общее время работы − 40 минут.

Работа состоит из 10 заданий. Начать советуем с тех заданий, которые вызывают у Вас меньше затруднений, затем переходите к другим. Для экономии времени пропускайте задание, которое не удаётся выполнить сразу, и переходите к следующему. Если у Вас останется время, Вы сможете вернуться к пропущенным заданиям.

Все необходимые вычисления, преобразования и т. д. выполняйте в черновике.

Задания можно выполнять в любом порядке. Текст задания переписывать не надо, необходимо только указать его номер. Обращаем Ваше внимание на то, что записи в черновике не будут учитываться при оценивании работы.

Желаем успеха!

Вариант 1

1. Какой из атомов имеет заряд ядра +19:
   а) калия
   б) бериллия
   в) кремния

2. Установите соответствие между формулой вещества и его принадлежностью к определенному классу неорганических соединений.

Класс соединения	Формула	
А)основный оксид	1)CO2	4) K2O
Б) амфотерное основание	2) NaOH	5)Zn(OH)2
В)кислота	3) HNO3	

3. Дайте определение:
   Ионная связь- это

4. Какие вещества проявляют степень окисления = 0?

5. Выберите формулу фторида кислорода:
   а) FeO
   б) $FeCl_3$
   в) Fe_2O_3
   г) OF_2

6. Выберите ряд формул, в котором вещества являются: солью, основанием, кислотой
   а) Fe_2O_3, ZnO, $Cu(OH)_2$
   б) $Ba(NO_3)_2$, $Ba(OH)_2$, H_2SO_4
   в) KOH, $Fe(OH)_3$, NaOH
   г) $Zn(OH)_2$, HCl, H_2O

7. Кислород реагирует с:

а) HNO_3
б) Li_2O
в) Cu
г) $MgSO_4$

8.В уравнении ***C+O2=CO2***

коэффициент перед формулой окислителя равен
а) 1 б) 2 в)6 г) 3

9. Уравнение реакции соединения:
а) $Zn + 2HCl = ZnCl_2 + H_2$
б) $ZnO + H_2SO_4 = ZnSO_4 + H_2O$
в) $Cu(OH)_2 = CuO + H_2O$
г) $Fe + S = FeS$

10. Составьте уравнение реакции горения фосфора. Вычислите, какая масса оксида фосфора (V) при этом образуется, если в реакцию вступило 15 г фосфора, причем массовая доля примесей в нем – 4%