

Оценочные материалы
для проведения
промежуточной аттестации
по химии
в 8 классе

Пояснительная записка

Промежуточная аттестация проводится в соответствии со статьей 58 Федерального закона от 29.12.2012 года № 273-ФЗ «Об образовании в Российской Федерации». Содержание контрольно - измерительных материалов промежуточной аттестации по химии в 8 классе составлена в соответствии с требованиями Федерального компонента государственного стандарта основного общего образования по химии (приказ Минобрнауки России от 05.03.2004 года № 1089) и соответствует учебным возможностям данной ступени обучения.

Цель: КИМ ориентированы на проверку усвоения системы знаний, которая установлена действующими программами по химии для общеобразовательных организаций

Структура промежуточной аттестационной работы и характеристика заданий:

Форма промежуточной работы – контрольная работа в виде теста.

Работа состоит из 3 частей:

часть А – 10 вопросов с выбором ответа (базовый уровень)

часть В – 2 задания на соответствие и множественный выбор (повышенный уровень)

часть С- 2 вопроса с развернутым ответом(высокий уровень).. Такая форма позволяет проверить знания, умения и навыки соответствующие базовому уровню изучения курса химии, подготавливает к итоговой аттестации.

Время проведения работы: 45 минут

Этапы проведения работы:

1.Вводный инструктаж об особенностях данной работы -. 2 минуты

2.Заполнение титульного листа 2 минуты

3.Выполнение работы 41 минут

Кодификатор

Раздел программы	Количество заданий	Максимальный первичный балл	Код Контролируемого элемента
Строение атома	A1	1	1.1
Периодическая таблица	A2	1	1.2
Химическая связь	A3	1	1.3
Степень окисления	A4	1	2.2
Строение вещества	A5	1	1.3
Типы химических реакций	A6	1	2.2

Частное общеобразовательное учреждение «Венда»

Техника безопасности	A7	1	4.1
Физические и химические явления	A8	1	2.1
Химические свойства веществ	A9	1	3.2
Вычисление массовой доли химического элемента в веществе	A10	1	2.8.1
Классы веществ	B1	2	1.6
Изменение свойств в Периодической системе	B2	2	1.2.2
Окислительно - восстановительные реакции	C1	3	2.6
Решение задач по уравнению реакции	C2	3	4.5.3
Итого	14	20	

Источники тестовых заданий:

1. Кузнецова Н.Е. Химия. 8 класс:
2. Кузнецова Н.Е. Задачник по химии. 8 класс
3. Д.Ю. Добротина. ФИПИ. ОГЭ. Химия. Национальное образование. Москва. 2018

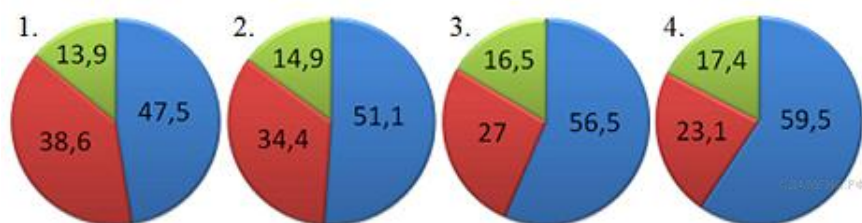
A8 К химическим явлениям относится

- 1) плавление парафина 2) горение бензина
3) образование инея 4) засахаривание варенья

A9. Оксид фосфора(V) реагирует с

- 1) натрием, 2) оксидом серы(IV)
3) серной кислотой 4) гидроксидом натрия

A 10. На какой диаграмме распределение массовых долей элементов соответствует количественному составу нитрата калия?



B1. Установите соответствие:

- | | |
|-------------------------------|--------------------|
| A. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ | 1. Кислота |
| Б. H_3PO_4 | 2. Основание |
| В. $\text{Cu}(\text{OH})_2$ | 3. Кислотный оксид |
| Г. P_2O_5 | 4. Соль |

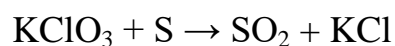
В 2. При выполнении задания из предложенного перечня ответов выберите два правильных и запишите цифры под которыми они указаны

В А группе при увеличении порядкового номера элемента возрастает

- 1) высшая степень окисления
2) радиус атома
3) валентность элемента в водородном соединении
4) число заполненных электронами энергетических уровней
5) электроотрицательность элемента

Часть 2. (дайте развернутый ответ)

C1. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции



Определите окислитель и восстановитель.

С2. Вычислите объем кислорода, который потребуется для получения оксида кальция массой 112г.

Оценивание работы.

За верный ответ в части А 1-10 – 1 балл

За верный ответ в части А-10 – 2 балла, при 1 ошибке -1балл

Итого максимально 14 баллов

Критерии оценивания С1:

Определены степени окисления и составлен баланс – 1 балл;

Выставлены коэффициенты в исходное уравнение – 1 балл;

Определены окислитель и восстановитель – 1 балл (всего 3 балла)

Критерии оценивания С2:

Составлено уравнение реакции – 1 балл;

Рассчитаны масса и количество вещества продукта реакции – 1 балл;

Определена масса (или объём) исходного вещества – 1 балл (всего 3 балла)

Итого максимально – 20 баллов

Шкала пересчета первичных баллов в отметку

Общий балл	0 - 7	8 - 14	15 - 18	19-20
Отметка	2	3	4	5

