

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
средняя общеобразовательная школа № 68

Демонстрационный вариант контрольных
измерительных материалов для проведения
годовой промежуточной аттестации
по химии
8 класс

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 31.05.2021 года № 287) 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
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

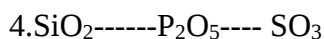
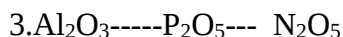
Вариант 0

Часть А

А1. В атоме химического элемента содержится 16 электронов. Сколько из них находится на внешнем энергетическом уровне:

- 1.2, 2.4, 3.6 4.8

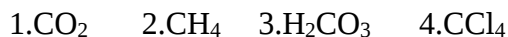
А2. Кислотные свойства высших оксидов ослабевают в ряду:



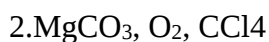
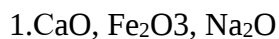
А3. Полярная ковалентная связь в соединении:



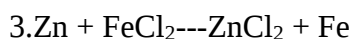
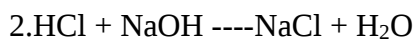
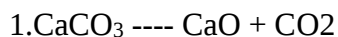
А4. Степень окисления -4, а валентность 4 атом углерода имеет в соединении:



А5. Простые вещества находятся в ряду



А6. Какое уравнение соответствует реакции соединения



А7. Верны ли суждения о правилах хранения и применении бытовой химии?

А. Попадание любых предметов бытовой химии на кожу не может привести к появлению ожогов

В. Все препараты бытовой химии рекомендуется хранить в холодильнике.

1. Верно только А 3. Верно только В

3. Верны оба суждения 4. Оба суждения неверны

А8. Признаком химической реакции не является:

1. 1. Выделение теплоты.

2. 2. Изменение окраски

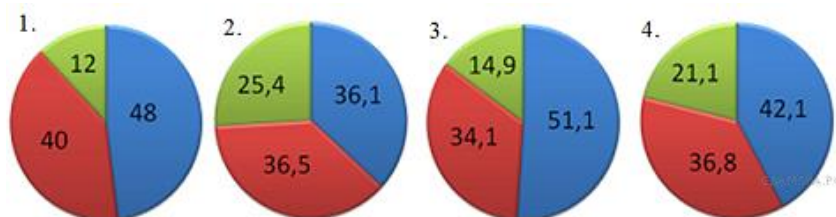
3. 3. Образование осадка

4. 4. Изменение объема

А9. Оксид меди 2 реагирует:

1. H_2SO_4 2. $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 3. MgO 4. K_2SO_4

А.10. На какой диаграмме распределение массовых долей элементов соответствует количественному составу карбоната кальция?



Часть В

В1. Установите соответствие между формулами и названиями этих веществ:

Формулы соединений	Названия
А. SiO	1.серная кислота
В. CuSO_4	2.оксид меди 2
Г. H_2SO_4	3.оксид меди 1
Д. Cu_2O	4.сульфат меди 2

В2. выберите 2 правильных ответа:

В ряду химических элементов Si---P----S происходит увеличение(усиление)

- 1.числа электронов на внешнем энергетическом уровне
- 2.числа электронных слоев в атомах
- 3.радиусов атомов
- 4.металлических свойств
- 5.неметаллических свойств

Часть С

С1. Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в уравнении, схема которой: $\text{H}_2\text{S} + \text{HClO}_3 \rightarrow \text{HCl} + \text{S} + \text{H}_2\text{O}$

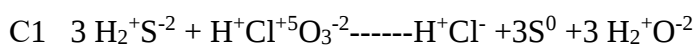
Определите окислитель и восстановитель.

С2. Вычислите объем кислорода, который необходим для получения 54 г воды.

Ответы:

	A1	A2	A3	A4	A5	A6	A7	A8	A9	A10
B0	3	1	2	2	3	4	4	4	1	1

	Вариант 0
B 1	2143
B 2	15



3	6	$S^{-2} - 2e \rightarrow S^0$	Восстановитель
1	2	$Cl^{+5} + 6e \rightarrow Cl^-$	Окислитель

C2 – 33,6 л.

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