

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Средняя общеобразовательная школа №1»

Приложение №2
к ООП ООО

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ
по текущей аттестации предмет: Химия. 8 класс

Составители: Домнарева Елена Владимировна
учитель химии

г.Чебаркуль

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

Итоговая контрольная работа

(текущий контроль)

Предмет: химия

Класс: 8

Вид контроля: итоговый

Назначение контрольной работы: оценить уровень освоения каждым обучающимся содержания учебного материала за курс химии 8 класса по темам: Строение атома, строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов Периодической системы Д.И. Менделеева Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в связи с положением в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева, Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества Типы химических реакций.

Спецификация КИМ для проведения контрольной работы. Каждый вариант контрольной работы содержит 11 заданий, из которых 1-10 оценивается в 1 балл, 11-в 3 балла. На выполнение контрольной работы отводится 45 минут.

Перечень элементов предметного содержания, проверяемых на контрольной работе

Код	Описание элементов предметного содержания
1.1	Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов Периодической системы Д.И. Менделеева
1.2	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева
1.2.2	Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в связи с положением в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева
1.3	Строение веществ. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая
1.6	Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества
4.5.1	Вычисления массовой доли химического элемента в веществе
1.4	Степень окисления химических элементов
1.6	Основные классы неорганических веществ. Номенклатура неорганических веществ.
2.2	Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций. Химические уравнения.
3.1	Химические свойства простых и сложных веществ

Распределение заданий по уровням сложности, проверяемым элементам, уровню подготовки, типам заданий и времени выполнения представлено в таблице.

№ задания	Уровень сложности	Максимальный балл	КЭС	Примерное время выполнения задания
1	Базовый	1	1.1	3 мин
2	Базовый	1	1.1	3 мин
3	Базовый	1	1.1	3 мин
4	Базовый	1	1.2.2	3 мин
5	Базовый	1	1.3	3 мин
6	Базовый	1	1.6	5 мин
7	Базовый	1	4.5.1	5 мин
8	Базовый	1	1.4	5 мин

9	Базовый	1	1.6	5 мин
10	Базовый	1	2.2	5 мин
11	Повышенный	3	2.1 3.1 3.2	5 мин

Перевод баллов к 5-бальной отметке представлен в таблице

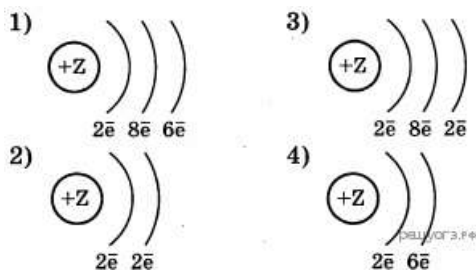
Баллы	отметка
9-13 баллов	Отметка «5»
7 - 8 баллов	Отметка «4»
5 - 6 баллов	Отметка «3»
0 – 4 баллов	Отметка «2»

1 вариант

1. Пять электронов находятся во внешнем электронном слое атома

- 1) бора 2) стронция 3) фосфора 4) неона

2. Химическому элементу 2-го периода VIA-группы соответствует схема распределения электронов



3. Неметаллические свойства углерода выражены сильнее, чем неметаллические свойства

- 1) кислорода 2) кремния 3) азота 4) фтора

4. Какой вид химической связи в молекуле фтора?

- 1) ионная 2) ковалентная полярная
3) ковалентная неполярная 4) металлическая

5. Даны вещества: сера (S), белый фосфор (P) и азотная кислота (HNO₃). Среди них к простым веществам относится (-ятся)

- 1) только сера 2) только белый фосфор
3) белый фосфор и азотная кислота 4) сера и белый фосфор

6. Массовая доля натрия в сульфите натрия (Na_2SO_3) равна

- 1) 32,4% 2) 43,4% 3) 36,5% 4) 18,3%

Ответ подтвердите расчетом.

7. Наименьшая степень окисления азота в соединении

- 1) KNO_3 2) N_2O_3 3) NH_3 4) NO_2

8. Ряд формул, в котором все вещества – оксиды

- 1) MgO , MgCl_2 , H_2O 2) CaO , SO_2 , CuO 3) KOH , HNO_3 , K_2O 4) MgO , SO_2 , K_2SO_4

9. Установите соответствие между исходными веществами и типом химической реакции, в которую они вступают.

Исходные вещества

- А) S и O_2
Б) K и H_2O
В) AgNO_3 и KCl

Тип химической реакции

- 1) соединения
2) разложения
3) обмена
4) замещения

10. Напишите уравнения химических реакций по следующим схемам:

1) карбонат натрия + соляная кислота = хлорид натрия + вода + углекислый газ

2) магний + серная кислота = сульфат магния + водород

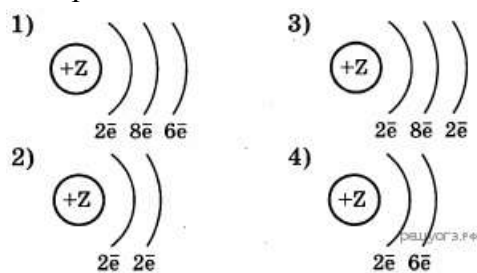
Укажите тип каждой химической реакции.

ВАРИАНТ 2

1. Семь электронов находятся во внешнем электронном слое атома

- 1) кальция 2) серы 3) хлора 4) гелия

2. Химическому элементу 3-го периода IIIA-группы соответствует схема распределения электронов



3. Металлические свойства алюминия выражены сильнее, чем металлические свойства

- 1) натрия 2) бора 3) магния 4) кремния

4. Какой вид химической связи в молекуле хлорида магния?

- 1) ионная 2) ковалентная полярная
3) ковалентная неполярная 4) металлическая

5. Даны вещества: серная кислота (H_2SO_4), алмаз (C) и мрамор ($CaCO_3$). Среди них к сложным веществам относятся)

- 1) только серная кислота 2) только мрамор
3) серная кислота и мрамор 4) алмаз и мрамор

6. Массовая доля серы в серной кислоте (H_2SO_4) равна

- 1) 32,6% 2) 43,4% 3) 36,5% 4) 18,3%

Ответ подтвердите расчетом.

7. Наименьшая степень окисления серы в соединении

- 1) K_2SO_3 2) SO_3 3) H_2S 4) H_2SO_4

8. Ряд формул, в котором все вещества – соли

- 1) MgO , $MgCl_2$, S 2) NH_3 , SO_2 , CuO 3) KOH , $NaNO_3$, K_2O 4) MgS ,
 $CuCl_2$, K_2SO_4

9. Установите соответствие между исходными веществами и типом химической реакции, в которую они вступают.

Исходные вещества

А) Mg и HCl

Б) P и O_2

В) $CuSO_4$ и KOH

Тип химической реакции

1) соединения

2) разложения

3) обмена

4) замещения

10. Напишите уравнения химических реакций по следующим схемам:

1) фосфорная кислота + гидроксид натрия → фосфат натрия + вода

2) алюминий + кислород → оксид алюминия

Укажите тип каждой химической реакции.