**Примерный вариант**

**итоговой контрольной работы по химии**

**для учащихся, находящихся на семейном обучении**

**за курс 9 класса**

**Предмет:** «Химия 9 класс»

**Вид контроля:** итоговый

***Цель контрольной работы:*** оценить уровень усвоения учащимися9классапредметного содержания «Химия 9 класс» за год по программе основной школы.

**Инструкция по выполнению работы**

На выполнение работы по химии отводится 40 минут. Работа включает в себя 13 заданий.

Ответы к заданиям 1–8 записываются в виде одной цифры, которая соответствует номеру правильного ответа. Эту цифру запишите в поле ответа в тексте работы.

При выполнении заданий В1, В2 к каждому элементу первого столбца нужно подобрать соответствующий элемент из второго и соединить их.

Ответ к заданию С3, требующий развёрнутого ответа, записываются после вопроса.

В случае записи неверного ответа зачеркните его и запишите рядом новый. Советуем выполнять задания в том порядке, в котором они даны. В целях экономии времени пропускайте задание, которое не удаётся выполнить сразу, и переходите к следующему. Если после выполнения всей работы у Вас останется время, то Вы сможете вернуться к пропущенным заданиям. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий.

**Желаем Вам удачи!**

**Вариант № 1**

**А1.** Распределение электронов по энергетическим уровням 2е, 8е, 2е соответствует частице

1) Мg0

2) О2-

3) Мg2+

4) S2-

**А2.** В ряду элементов Na – Mg – Al - Si

1. уменьшаются радиусы атомов
2. уменьшается число протонов в ядрах атомов
3. увеличивается число электронных слоёв в атомах
4. уменьшается высшая степень окисления атомов в соединениях

**А3**. Фактор, не влияющий на скорость химических реакций,

1. природа реагирующих веществ
2. температура
3. концентрация реагирующих веществ

 4)тип химической реакции

**А4.** Наиболее электропроводным металлом из перечисленных является

1. цинк 3) свинец
2. медь 4) хром

**А5.** Металл, не относящийся к щёлочноземельным,

1)магний 3) стронций

2)кальций 4) барий

**А6.** Наиболее активно реагирует с водой

1. скандий 3) калий
2. магний 4) кальций

**А7.** Агрегатное состояние иода при нормальных условиях

1. жидкое 2) твёрдое 3) газообразное

**А8.**Металл, с которым не взаимодействует концентрированная серная кислота,

1)железо 2)магний 3)цинк 4)натрий

**Часть В.** Тестовые задания на соответствие.

**В1.** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия.

Реагирующие Продукты их

вещества взаимодействия

А) Cu +Cl2  1) Cu(OH)2 и Cl2

Б) CuО + HCl 2) CuCl

В) Cu 2О + HCl 3) CuCl2  и H2O

 4) CuCl2

 5) CuCl и H2O

**В2.** Установите соответствие между типами и уравнениями химических реакций.

ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

А) соединения, ОВР, необратимая

Б) разложения, ОВР, эндотермическая

В) соединения, ОВР, гомогенная

УРАВНЕНИЯ РЕАКЦИЙ

1. N2(г) + 3H2(г) ↔ 2NH3(г) + Q

2. 2КNO3 = 2KNO2 + O2 + Q

3. FeO + C → Fe + CO - Q

4. 4Fe + 3O2 + 6H2O = 4Fe(OH)3

5. 2Al + Fe2O3 = 2Fe + Al2O3 + Q

**Часть С.** Задания с развёрнутым ответом.

**С1.** Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения

 Zn → ZnCl2 → Zn(OH)2 → ZnO

Для перехода 2 запишите ионное уравнение.

**С2**. К 34,8г сульфата калия прилили раствор, содержащий 83,2 г хлорида бария. Определите массу образовавшегося осадка. (5б).

**С3**.Расставьте коэффициенты в уравнении реакции с помощью электронного баланса.

 Cu + HNO3 → Cu(NO3)2 + NO + H2O.