**Итоговая контрольная работа по химии за 8 класс**

 1. Химический элемент, имеющий схему строения атома +14 )2)8)4, это:

а) азот

б) сера

в) кремний

г) магний

 2. Допишите уравнения химических реакций, укажите их тип и назовите продукты реакций:

а) Zn + O2 →

б) Mg + HCl →

в) H2O →

г) H2SO4 + K2CO3 →

 3. К солям относится каждое из двух веществ

а) К2S, Na2O

б)Н2SO4, NН3

в) Na2SiO3, КNO3

г) Са(OН)2, KСl

4. Сульфату меди(II) cоответствует формула

а) Сu2SO4

б) СuSO3

в) СuSO4

г) СuS

 5. Оксид натрия реагирует с

а) MgO

б)K2SO4

в) Ba(OH)2

г) НСl

 6. Гидроксид магния реагирует с

а) H2SO4

б) LiOH

в) CaO

г) CuCl2

 7. Распределение электронов по электронным слоям 2;8;5 соответствует атому

а) азота

б) фосфора

в) углерода

г) натрия

 8. В цепочке превращений Na2О →Х→ ВаSO4 веществом Х является

а) CuO

б) Na2SO3

в) СuS

г) Na2SO4

Напишите уравнения реакций.

 9. Напишите уравнения химической реакции при взаимодействии соляной кислоты и нитрата серебра. Определите, к какому классу веществ относятся продукты реакции.

 10. Масса 2 моль хлорида натрия соответствует

а) 117 г

б) 58,5 г

в) 116 г

г) 58 г

Спецификация тестовой итоговой контрольной работы

 по химии за 8 класс

**Назначение работы** – контроль уровня подготовки учащихся по химии за курс 8 класса.

**Время проведения** – 45 минут (1 урок).

**Общая характеристика содержания и структуры работы:**

Работа состоит из одной части, содержащей 10 заданий.

С помощью предложенных заданий проверяется уровень базовой подготовки учащихся по химии, понимание ими важных понятий, умение разбираться в строении атомов химических элементов, знание основных классов соединений и их свойств. При выполнении заданий учащиеся должны владеть основными алгоритмами решения задач, продемонстрировать системность знаний и широту представлений.

Проверке подлежит материал основных химических блоков, на которые распределено содержание школьного курса химии: «Строение атома химического элемента», «Номенклатура неорганических веществ», «Типы химических реакций», «Составление уравнений химических реакций по схеме» и т. д.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **№****задания** | **Проверяемые элементы содержания** | **Уровень сложности** | **Тип задания** |
| 1, 7 | Строение атома химического элемента | Базовый | Решение |
| 2 | Типы химических реакций | Повышенный | Решение |
| 3 – 6 | Классы неорганических веществ и их свойства | Базовый | Решение |
| 8, 9 | Составление уравнений химических реакций по схеме | Повышенный  | Решение |
| 10 | Молярная масса вещества, количество вещества | Базовый | Решение |

**Критерии оценивания** – Максимальное количество баллов в работе – 20.

Каждый верный ответ 1, 3, 4, 7 заданий оценивается в 1 балл. За неверный ответ или отсутствие ответа выставляется 0 баллов. За каждое правильное уравнение реакции задания 2 выставляется по 1 баллу. Каждый верный ответ 5, 6, 10 заданий оценивается в 2 балла. За неверный ответ или отсутствие ответа выставляется 0 баллов. Правильно выполненные задание 8, 9 оцениваются в 3 балла каждое. За неверное решение ставится 0 баллов. Рекомендуемая шкала перевода баллов в оценку:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Баллы** | 0 – 5 | 6 – 10 | 11 – 15 | 16 – 20 |
| **Оценка** | 2 | 3 | 4 | 5 |

|  |  |
| --- | --- |
| **№ задания** | **Ответы** |
| 1 | в) |
| 2 | а) 2Zn+O2 =2ZnO реакция соединения, оксид цинкаб) Mg+2HCl=MgCl2+H2↑ реакция замещения, хлорид магния и водород в) 2H2O=2H2+O2 реакция разложения, водород и кислородг) H2SO4 +K2CO3=K2SO4+CO2↑+H2O реакция обмена, сульфат калия, углекислый газ и вода |
| 3 | в) |
| 4 | в) |
| 5 | г) |
| 6 | а) |
| 7 | б) |
| 8 | г)Na2O +H2SO4 =Na2SO4+H2ONa2SO4+BaCl2=BaSO4↓+2NaCl |
| 9 | HCl+AgNO3=AgCl↓+HNO3 соль и кислота |
| 10 | а) |