**Промежуточная аттестация Демоверсия 8 класс химия**

**Часть 1**

**А 1.(1б)В каких фразах говорится о кислороде как о химическом элементе:**

1) «Из оксида водорода Н2О получили кислород»;

2) «В состав воды Н2О входит кислород»;

3) «Рыбы дышат кислородом, растворенным в воде»;

4) «Кислород – газ без цвета, вкуса и запаха»

**А 2. (1б) К сложным веществам относятся;**

1) сера, 2) вода, 3) медная проволока, 4) кислород

**А 3. (1б) Группа формул веществ с ковалентным типом связи:**

1) BaCl2, Cl2, SO3 3) NaOH, NH3, HF

2) H2, Ca, ZnCl2 4) N2, H2O, SO2

**А 4. (1б)Выберите из перечисленных явлений те, которые относятся к химическим:** 1) смесь речного песка и воды, 2) ржавление железа, 3)замерзание воды, 4)измельчение сахара в пудру

**А 5. (1б) Вычислите и относительную молекулярную массу NаNO3.** 1) 154 2) 80 3) 200 4) 85

**А 6. (1б) Верны ли следующие высказывания?**

А. Серная кислота - двухосновная

Б. Оксид алюминия – основный оксид.

1) верно только А 3) верно только Б

2) верны оба суждения 4) оба суждения не верны

**Часть 2.**

**В1. (2б) Установите соответствие между формулой вещества и классом соединения:**

Формула вещества: Класс соединения:

А) LiOH 1) соль

Б) СO2 2) кислота

В) HNO3 3) растворимое основание

Г) CaCO3 4) кислотный оксид

**В2.(2б) Задача. Вычислите количество вещества 196 г серной кислоты?**

**В3. (4б) Осуществите цепочку превращений с помощью химических реакций:**

CuО→ CuCl2 → Cu(OH)2 → CuO

Укажите тип реакции.

Задания №1–5,7 оцениваются **1 баллом,**

задания № 6,8 – **2 баллами,**

задание №9 – **6 балла**

**Ключ к заданиям с выбором ответа**

|  |  |
| --- | --- |
| **№ задания** | **Ответ** |
| **А1** | 2 |
| **А2** | 2 |
| **А3** | 4 |
| **А4** | 1 |
| **А5** | 4 |
| **А6** | 1 |
| **В1** | 3421 |

***Критерии оценивания ответов на задание В2***

|  |
| --- |
| **Содержание верного ответа** (допускаются иные формулировки ответа) |
| 1. Составлена формула азотной кислоты: 1балл   H2SO4   1. Рассчитаны количества вещества серной кислоты: 1балл   n (Н2SO4 )= m/ М = 196г / 98г/моль = 2 моль.  М(Н2SO4) =98 г/моль |

**Критерии оценивания заданий с развернутым ответом**

***Критерии оценивания ответов на задание В3***

|  |  |
| --- | --- |
| **Вариант ответа** | |
| 1. СuO + 2HCl→ СuCl2 + Н2O р. обмена 2. СuCl2 + 2NaOH → Сu(OН)2 +2 NaCl р. обмена 3. Сu(OН)2 → СuO +H2O, р. разложения | |
| **Указания к оцениванию** | **Баллы** |
| Правильно записаны три уравнения реакций | 1 |
| Правильно записано два уравнение реакции | 1 |
| Правильно записано одно уравнение реакции | 1 |
| Все уравнения реакций записаны неверно | 0 |
| Правильно записан тип в 1, 2 и 3 уравнении | 3 |
| ***Максимальный балл*** | ***6*** |

**Шкала перевода выполнения заданий в отметки.**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 16 -15 | 14 - 11 | 10 - 7 | Менее 7 |
| 5 | 4 | 3 | 2 |