**Промежуточная аттестация Демоверсия 9 класс Химия**

**Часть1.**

**А1 (1б) В атоме химического элемента, расположенного в 3 периоде,**

**VI группе, главной подгруппе, заряд ядра равен:**  . 1) 2) +6, 3) +16, 4) -16.

**А2. (1б) В каком ряду химические элементы расположены в порядке**

**ослабления неметаллических свойств**

1).As → Sb → Bi 3) Ba→ Ca→ Be

2) K → Na → Li 4) Fe → Cu→ Zn

**А3. (1б) Формулы веществ только с ковалентными полярными связями приведены**

**в ряду:**

1) HCl, N2 2) Cl2, HCl 3) CH4, NH3 4) K2O, PH3

**А4. (1б) В каком соединении степень окисления фосфора равна +5**

1) PH4Cl 2) P2O5 3)H3PO3 4)P2O3

**А5. (1б) Между какими веществами возможно взаимодействие:**

1) BaCl2 и NaNO3 2) (NH4)2SO4 и Al(NO3)3 3) FeCl3 и KOH 4) NaCl и Ba(OH)2

**А6. (1б) Катионы водорода и анионы кислотного остатка образуются при**

**полной диссоциации:**

1) хлорида натрия 2) серной кислоты 3) оксида серы (VI) 4) гидроксида калия

**А7. (1б) В уравнении реакции, протекающей по схеме**

Zn + HCl → ZnCl2 + H2, коэффициент перед формулой окислителя равен:

1) 1 2) 2 3) 3 4) 4

**А8. (1б) Массовая доля азота в нитрате бария равна:**

1) 10,7% 2) 7,0% 3) 9,3% 4) 24,1%

**Часть 2.**

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

**классом неорганических соединений, к которому оно принадлежит.**

|  |  |
| --- | --- |
| Формулы веществ | Классы неорганических соединений |
| А) Na3PO4  Б) H3PO4  В) NaOH  Г) Na2O | 1) основные оксиды  2) кислоты  3) соли  4) щелочи  5) кислые соли  6) амфотерные гидроксиды |

Ответ:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| А | Б | В | Г |
|  |  |  |  |

**В2 (2б) Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции:**

|  |  |
| --- | --- |
| Исходные вещества  А) Fe + HCl(конц).  Б) Fe + HCl(разб.)  В)Fe +Cl2 | Продукты реакции  1.FeCl2 + H2  2.FeCl3 + H2  3.FeCl3  4.FeCl2 |

Ответ:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| А | Б | В |
|  |  |  |

**С1. Задача.**

200 граммов раствора нитрата серебра смешали с избытком раствора хлорида натрия.

Выпал осадок массой 17.22г. Вычислите массовую долю соли в растворе нитрата серебра.

Задания №А1–А8 оцениваются **1 баллом,**

задания В1 и В2 – **2 баллами,**

задание С1 – **4 балла**

**Ключ к заданиям с выбором ответа**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | А1 | А2 | А3 | А4 | А5 | А6 | А7 | А8 | В1 | В2 |
| Вариант1 | 3 | 2 | 3 | 2 | 3 | 2 | 2 | 1 | 3241 | 213 |

***Критерии оценивания ответов на задание С1***

|  |  |
| --- | --- |
| **Содержание верного ответа** (допускаются иные формулировки ответа) | |
| 1. Составлено уравнение реакции:   AgNO3 +NaCl →AgCl ↓ + NaNO3   1. Расчитано количество вещества СаО   Рассч n( AgCl) = 17,22/143,5 =0,12моль  3) Вы 3) Вычислена масса карбоната кальция: по уравнению:  n(AgC n(AgCl) = n(AgNO3) =0,12моль.  m(Ca m (AgNO3) = n•M(AgNO3)=0,12моль•170г/моль=20,4г  4) В 4) Вычислена массовая доля карбоната кальция в растворе  w(Ca w (AgNO3)=20,4г/200г •100%=10,2%    m | |
| **Указания к оцениванию** | **Баллы** |
| Ответ правильный и полный, содержит все названные элементы | 4 |
| Правильно записаны три элемента | 3 |
| Правильно записан два элемента ответа | 2 |
| Правильно записан один элемент ответа | 1 |
| Все элементы ответа записаны неверно | 0 |
| ***Максимальный балл*** | ***4*** |

**Шкала перевода выполнения заданий в отметки.**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 16 -15 | 14- 12 | 11-8 | Менее 7 |
| 5 | 4 | 3 | 2 |