**Прохождение программы в 9 классе в период реализации обучения**

**с использованием дистанционных технологий.**

**(12-14.05.2020)**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата | Предмет | Тема | Рекомендации, задание | Формат отчета | Сроки сдачи работы |
| 12.05.20 | Химия | Генетические ряды металла, неметалла и переходного элемента. | Прочитать П.40-41,устно ответить на тестовые задания на стр. 244-245. |  |  |
| 14.05.20 | Химия | Итоговая контрольная работа. | Решение контрольной работы. | Фото ответов на отдельном листе WhatsApp  89676577485 или на электронную почту Natashapodgornova@yandex.ru | 14.05.20 |

**Итоговая контрольная работа.**

**Вариант 1**

**Часть 1.**

**1. Электронную формулу атома 1s22s22p63s23p63d64s2 имеет химический элемент**

1. Марганец
2. Железо
3. Кобальт
4. Азот

**2. Коэффициент перед формулой окислителя в уравнении реакции между алюминием и бромом равен**

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

**3. Неэлектролитами являются**

1. Сахароза (водн. р-р) и этанол
2. Уксусная кислота и хлорид аммония (водн. р-р)
3. Крахмал и муравьиная кислота(водн. р-р)
4. Нитрат кальция (водн. р-р) и метанола

**4. Концентрированная серная кислота при комнатной температуре реагирует с обоими веществами**

1. Алюминием и оксидом алюминия
2. Железом и оксидом железа
3. Магнием и оксидом магния
4. Углеродом и оксидом углерода

**5. Установите соответствие между формулами исходных веществ и продуктов реакций:**

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА: ПРОДУКТЫ РЕАКЦИЙ

А) Ca и S  1) Сa(OH)2

Б) Ca(OH)2 и H2SO4  2) Ca2S

В) CaO и H2O  3) CaS

Г) Ca и O2  4) CaSO4 и 2H2O

5) Сa(OH)2и H2

6) CaO

**6**. **С разбавленной серной кислотой реагируют:**

 1) Cu  4) Mg

2) CuO  5) BaCl2

3) NaOH 6)  SO2

**Запишите номер задания и полное решение.**

**7.**Какой объем оксида углерода (IV) образуется при взаимодействии 60г карбоната кальция, содержащего 10% примесей, с соляной кислотой?

**Вариант 2**

**Часть 1**

**1. Схема распределения электронов по слоям в атоме химического элемента, образующего соединения, соответствующие общим формулам Н2Э и ЭО3**

1) 2е,6е  3) 2е,8е,6е

2) 2е,8е,5е  4) 2е,8е,7е

**2.** **Ряд элементов, расположенных в порядке увеличения атомных радиусов:**

1) S, P, Si  3) Se, S, O

2) P, S, О  4) Be, B, Al

**3**. **Оксид углерода (IV) является**

 1) амфотерным  3) несолеобразующим

2) кислотным  4) основным

**4.** **Необратимая химическая реакция произойдет при сливании растворов**

**веществ, формулы которых:**

1) KOH и NaCl  3) CuCl2 и KOH

2) MgCl2 и HNO34) Al2(SO4 )3и Cu(NO3)2

**5.** **Уравнению реакции 2NO + O2 = 2NO2 соответствует схема превращения:**

 1) N+2→ N+53) N-3→ N+2

2) N+4→ N0 4) N+2→ N+4

**6. С раствором гидроксида калия реагируют:**

 1) Cu  4) Al2O3

2) P2O5  5) FeCl3

3) HCl 6) SO2

**Запишите номер задания и полное решение.**

7. Какой объем оксида углерода (IV) образуется при взаимодействии 60 г карбоната кальция, содержащего 20% примесей, с соляной кислотой?