**Химия.** До **18.05**

Грекова Татьяна Викторовна 9-а, -б, -в класс.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| период | темы | Материалы для самостоятельной работы | Час дедлайна | Средства коммуникации |
| 14.05.  2020 | Итоговый контрольный тест | **Итоговый контрольный тест**  **(**тест выполнять по вариантам, **который обычно выполняете на** **уроках химии**)  Приложение 1  Приложение 2 | 18.05.  2020 в 10.00 | Отправить  фотоотчет работы на почту  tatiana-grekova@mail.ru  электронный дневник |
| 22.05 | Итоговое обобщение материала | Итоговое обобщение материала |  |  |

**Итоговый тест по неорганической химии за курс 9 класса**

**Вариант 1**

**Часть 1**

**A1**

Какая электронная конфигурация соответствует атому Ca ?

1. 1s22s22p63s23p6
2. 1s22s22p63s23p64s2
3. 1s22s22p63s23p63d104s2
4. 1s22s22p63s23p63d2

**A2**

В ряду элементов Cl →S → P → Si

1) уменьшаются радиусы атомов

2) увеличиваются неметаллические св-ва

3) уменьшается электроотрицательность

4) увеличиваются окислительные свойства

**А3**

Химическая связь в водороде и фтороводороде соответственно

1. водородная и ковалентная полярная
2. водородная и ионная
3. ковалентная неполярная и ковалентная полярная
4. ковалентная полярная и ионная

**А4**

Степень окисления, равную -3, азот проявляет в каждом из двух соединений:

1. NH3 и N2O3
2. (NH4)2SO4 и Mg3N2
3. NF3 и NH4Cl
4. N2H4 и NH3

**А5**

Верны ли следующие суждения о цинке и меди?

А. Цинк реагирует и с серной кислотой, и с гидроксидом натрия.

Б. Медь растворяется как в азотной кислоте, так и в растворе гидроксида калия.

1) верно только А 2) верно только Б

3) верны оба суждения 4) оба суждения неверны

**А6**

В схеме превращений

**X1** **X2**

Al → AlCl3 → Al(NO3)3

веществами **«X1»** и **«X2»** могут быть соответственно

2) HCl, NaNO3

3) ZnCl2, HNO3

1) Cl2, AgNO3

4) Cl2, HNO3

**А7**

Сокращенное ионное уравнение

2H+ + CO32– = H2O + CO2

соответствует взаимодействию

1) угольной кислоты и карбоната кальция

2) угольной кислоты и водорода

3) кремниевой кислоты и карбоната бария

4) серной кислоты и карбоната натрия

**А8**

Верны ли следующие суждения о правилах обращения с веществами?

А. В лаборатории нельзя знакомиться со вкусом и с запахом веществ.

Б. Растворимые соли бария токсичны для организма.

1) верно только А 2) верно только Б

3) верны оба суждения 4) оба суждения неверны

**Часть 2**

**B1**

Установите соответствие между формулой вещества и классом (группой) неорганических соединений, к которому(-ой) оно принадлежит.

|  |  |
| --- | --- |
| НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА | КЛАСС (ГРУППА)  НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ |
| А) ZnO | 1) амфотерный оксид |
| Б) H2SО4 | 2) основный оксид |
| В) Ca(OH)2 | 3) соли |
| Г) NH4Cl | 4) кислоты |
|  | 5) основания |
|  | 6) амфотерные гидроксиды |

**B2**

При восстановлении оксида меди(II) водородом было израсходовано 5,6 л водорода. Масса оксида меди(II) равна \_\_\_\_\_\_\_\_г. (Запишите число с точностью до целых.)

**Итоговый тест по неорганической химии за курс 9 класса**

**Вариант 2**

**Часть 1**

**A1**

Электронная конфигурация атома Cl

1. 1s22s22p63s23p6
2. 1s22s22p63s23p64s2
3. 1s22s22p63s23p5
4. 1s22s22p63s23p63d2

**А2**

Химическая связь ковалентная полярная и ионная в соединениях соответственно

1. сероводород и фторид серы(VI)
2. сульфид фосфора(V) и оксид натрия
3. хлорид рубидия и вода
4. оксид серы(IV) и кислород

**А3**

Одинаковую степень окисления имеет азот в каждом из двух соединений

1. NO2 и NH4Cl
2. N2 и NO
3. N2O3 и NaNO2
4. NH3 и HNO3

**А4**

Верны ли следующие суждения об алюминии?

А. Алюминий растворяется как в соляной кислоте, так и в растворе гидроксида натрия.

Б. Алюминий, как и все металлы, притягивается магнитом.

1) верно только А 2) верно только Б

3) верны оба суждения 4) оба суждения неверны

**А5**

И с оксидом цинка, и с оксидом фосфора(V) реагирует

1) соляная кислота 2) нитрат натрия

3) водород 4) гидроксид натрия

**А6**

В схеме превращений



веществами **«X1»** и **«X2»** могут быть соответственно

1) Cl2, AgNO3

2) HCl, NaNO3

3) ZnCl2, HNO3

4) Cl2, HNO3

**А7**

Сокращенное ионное уравнение

2H+ + S2– = H2S

соответствует взаимодействию

1) сероводорода и гидроксида натрия

2) серы и водорода

3) соляной кислоты и сульфида железа(II)

4) серной кислоты и сульфида аммония

**А8**

Верны ли следующие суждения о правилах обращения с веществами?

А. Столовый уксус должен храниться с препаратами бытовой химии.

Б. Соли ртути токсичны для организма.

1) верно только А 2) верно только Б

3) верны оба суждения 4) оба суждения неверны

**Часть 2**

**B1**

Установите соответствие между формулой вещества и классом (группой) неорганических соединений, к которому(-ой) оно принадлежит.

|  |  |
| --- | --- |
| НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА | КЛАСС (ГРУППА)  НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ |
| А) MgO | 1) кислотный оксид |
| Б) Na2SО4 | 2) основный оксид |
| В) Zn(OH)2 | 3) соли |
| Г) HNO3 | 4) кислоты |
|  | 5) основания |
|  | 6) амфотерные гидроксиды |

**B2**

Какая масса алюминия потребуется для восстановления 10,4г хрома из оксида хрома(III)?

Ответ:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_г. (Запишите число с точностью до десятых.)