12.05.20 Решите тот вариант контрольной работы, на котором вы сидите на уроке химии.

**Итоговая контрольная работа по химии за курс 7 класса**

|  |  |
| --- | --- |
| ***Вариант 1***  ***Часть А***  *Задание с одним правильным ответом*  1. В каком из вариантов ответов перечислены только простые  вещества:  А)  вода, углекислый газ, водород   Б)  вода, повареная соль,  металлический натрий  В)  вода, углекислый газ, поваренная соль   Г) медь, азот, фосфор  2. Какой из способов разделения веществ можно использовать для разделения смеси мелкого речного песка  и поваренной соли:  А)  просеивание  Б) растворение в воде и фильтрование В)  использование магнита  Г)  растворение смеси в воде, фильтрование и выпаривание  3. Атом – это:  А) простейшая химическая частица Б) мельчайшая химически неделимая частица вещества  В) частица, состоящая из протонов и электронов  Г) частица молекулы  4. Вещество – это:  А) то, из чего состоят атомы  Б) то, из чего состоят физические тела  В) то, из чего состоят молекулы  Г) определённый вид  атомов  5. В 200 граммах 15%-ного раствора содержание повареной соли составляет  А) 7,5 г  Б) 24 г  В) 30 г  Г) 108 г  6. Выберите верное утверждение:  А)  Кислоты – это сложные вещества, обладающие кислым  вкусом  Б)  Соли – это сложные вещества, состоящие из атомов металла и кислотного остатка  В) оксиды – это сложные вещества, состоящие из атомов металла и кислорода  Г) основания – это кристаллические вещества, хорошо растворимые в воде  7. Чему равна валентность атома азота в соединениях NO2, NH3, N2O5  А)2,3,5    Б) 6,3,2   В) 4,3,5   Г) 2,2,4  8. В каком из вариантов ответов перечислены только основные оксиды:  А)        K2O,   Fe2O3  , CO2Б) CO2, SiO2, N2O5  В ) SO2,  Na2O , P2O5              Г)  Na2O,   Fe2O3 ,  Ag2O  9. Относительная молекулярная масса сульфата меди CuSO4 равна  А)53  Б) 160   В) 77   Г) 112  10. Формула карбоната  натрия  А) Na2СO3   Б) Na2СO4     В) Na3СO3  Г)  NaСO3 | ***Вариант 2***  ***Часть А***  *Задание с одним правильным ответом*  1. В каком из вариантов ответов перечислены только сложные  вещества:  А)   вода, углекислый газ, кислород  Б)  вода, углекислый газ, железный купорос    В) медь, водород, фосфор  Г)  вода, повареная соль,  фосфор  2.  Какой из способов разделения веществ можно использовать для разделения смеси мелкого речного песка и деревянных  опилок:  А) фильтрование и выпаривание Б) просеивание  В) выпаривание и фильтрование  Г) растворение смеси в воде и  отстаивание  3. Мельчайшая химически неделимая частица вещества –это:  А)   электрон  Б)  протон  В) ядро  Г) атом  4. Молекула – это:  А)  мельчайшая частица вещества, сохраняющая его химические свойства  Б) то, из чего состоят физические тела   В)    определённый вид  атомов   Г)  то, из чего состоят атомы  5. В 400 граммах 25%-ного раствора содержание серной кислоты составляет  А) 160 г  Б) 16 г  В) 10 г  Г)100 г  6. Выберите верное утверждение: А) кислоты – это сложные вещества, состоящие из атомов водорода и гидроксогруппы  Б) основания – это сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотного остатка  В) оксиды – это сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых - кислород  Г)соли – это жидкие вещества, окрашивающие индикатор в красный цвет  7. Чему равна валентность атома серы   в соединениях   SO2, SO3, H2S  А)4,6,2  Б)2,3,1    В) 1,1,1   Г)2,3,2  8. В каком из вариантов ответов перечислены только кислотные оксиды:  А)  CO2, SO2, MnO   Б) CO2,  Cl2O , P2O3  B)  BaO,   CO ,  N2O     Г) N2O,   Cr2O3 , CO2  9. Относительная молекулярная масса фосфата натрия Na3PO4 А) 164   Б) 118  В) 58  Г) 80  10. Формула силиката калия  А) KSiO3  Б) K2SiO3  В) K2SiO4  Г) K3SiO4 |

**Часть В**

**Задания с несколькими ответами:**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Вариант 1** | | **Вариант 2** | |
| *Выберите три правильных ответа* **В1.** Какие из веществ относятся к классу оснований:  А) AgNO3  Б) CuOH  В) Na2O  Г)  Mg(OH)2  Д)  CaCO3  Е) H2SO3  Ж) SiO2 З) Cr(OH)3 | | *Выберите три правильных ответа* В1. Какие из веществ относятся к классу солей:  А) KCl  Б) Ca(OH)2  В) HCl  Г)  CaO  Д) MgSiO3Е) H2SO3  Ж) SO2 З) Fe2(SO3)3 | |
| **В2**. Установите соответствие: | | В2. Установите соответствие: | |
| 1) сульфат марганца (II)   2) хлорид железа (II) 3) оксид натрия   4) гидроксид кальция | А) FeCl2  Б) NaNO3  В) MnSO4  Г) Ca(OH)2  Д) Na2S Е) Na2O | 1) сульфит калия 2) карбонат магния   3) нитрат натрия   4) сульфид железа (III) | А)H2SO3  Б)  NaNO3  В)  K2SO3  Г)MgCO3  Д)K2SiO3 Е) Fe2S3 |
| Ответы оформите в виде таблицы:   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | 1 | 2 | 3 | 4 | |  |  |  |  | | | Ответы оформите в виде таблицы:   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | 1 | 2 | 3 | 4 | |  |  |  |  | | |

**Часть С**

**Задание с развёрнутым решением**

|  |  |
| --- | --- |
| Вариант 1 **С1.**Рассчитайте массу воды и массу сульфата железа FeSO4, необходимых для приготовления 250 г 3%-ного раствора этой соли | Вариант 2  **С1.**Сколько граммов сульфата меди CuSO4 и сколько граммов воды содержится в 350 граммах 12%-ного раствора этой соли? |

**Форма контроля: 15-17 баллов – оценка «5»**

**12-14 баллов – оценка «4»**

**7-11 баллов – оценка «3»**

**Ответы присылать строго 12.05.20**