|  |
| --- |
| **Диагностическая контрольная работа в 9 классе.**  **«Основные вопросы курса химии 8 класса»**  **Вариант № 1 ЧАСТЬ 1** **При выполнении заданий этой части выберите один правильный ответ.** **1. К простым веществам относят:**  а) нефть; б) вода; в) золото; г) питьевая сода.  **2. Химический элемент, в атоме которого электроны распределены**  **по слоям так:**  **2,8,8,2, в периодической системе находится:**  а) в 4-ом периоде, 2-ой группе побочной подгруппе; б) в 4-ом периоде, 2-ой группе главной подгруппе; в) в 3-ем периоде, 5-ой группе главной подгруппе; г) в 3-ем периоде, 5-ой группе побочной подгруппе.  **З. В сероводороде (H2S) и сернистом газе (SO2) степени окисления**  **соответственно равны:**  a) +2 и +6; б) +4и +6; в) -2и +2; г) -2и +4.  **4. Неполярная ковалентная связь образуется между атомами:**  а) хлора и хлора; б) хлора и серы; в) хлора и водорода; г) хлора и натрия.  **5. К химическим явлениям относится процесс:**  а) гниение опавших листьев; б) плавление пчелиного воска; в) испарение спирта; г) чеканка монет.  **6. Ряд формул, состоящий только из кислот:**  а) Na2O, HCl, SO2 в) HCl, HNO3, H2SO4 б) CO2, Cl2O7, NaOH г) K2O, Ba(OH)2, KCl  **7. Укажите химическую реакцию, которая относится к реакциям соединения:**  а) CuSO4 + Fe = Cu + FeSO4 в) AgNO3 + NaCl = AgCl + NaNO3 б) 4P + 5O2 = 2P2O5 г) 2Al(OH)3 = Al2O3 + 3H2O  **8. Верны ли суждения о правилах техники безопасности в школьной**  **лаборатории?**  **А. В лаборатории запрещается трогать реактивы руками.**  **Б. Чтобы погасить пламя спиртовки, следует его задуть.**  а) верно только А; б) верно только Б;  в) верны оба суждения; г) оба суждения неверны.  **9. Из предложенного перечня веществ в реакцию с раствором хлорида**  **меди(II) вступают:** **a) Fe; б) SiO2; в) НСl; г) H2S; д) K2SO4;е) AgNO3.**  **Выберите ответ с соответствующим набором букв:** а) вгд; б) абд; в) аге; г) бвд  **ЧАСТЬ 2** **Ответами к заданиям №10-11является последовательность букв,**  **которая соответствует буквам правильных ответов (№10), либо буквам абв,**  **расположенным в левом столбце (№11). Запишите полученные цифры**  **в соответствующем порядке.**   **10. В ряду химических элементов Si → Al → Mg**  а) возрастают заряды ядер атомов: б) возрастает число электронов во внешнем электронном слое атомов; в) уменьшается электроотрицательность; г) уменьшаются радиусы атомов; д) усиливаются металлические свойства.  **11. Установите соответствие между названием вещества и массовой долей**  **кислорода в нем:**  **Название оксида Массовая доля кислорода**  а) оксид марганца (IV) 1) 25,4% б) гидроксид меди (II) 2) 32,7% 3) 36,8% 4) 47,1%  **ЧАСТЬ 3. При выполнении заданий №12-13 подробно запишите ход их**  **решения и полученный результат.**  **12. Напишите три уравнения реакций, соответствующие схеме превращений:**  **CuSO4→ Cu(OH)2→ Cu(NO3)2→ Cu**  **13. Какая масса водорода выделится при взаимодействии магния с соляной**  **кислотой массой 7,3г?**  **Диагностическая контрольная работа**  **«Основные вопросы курса химии 8 класса»**  **Вариант №2 ЧАСТЬ 1**  **При выполнении заданий этой части выберите один правильный ответ.**  **1. К сложным веществам относят:**  а) поваренную соль; б) белый фосфор; в) морская вода; г) алюминий.  **2. Химический элемент, в атоме которого электроны распределены**  **по слоям так:**  **2,8,8,2, в периодической системе находится:**  а) в 3-ем периоде, 2-ой группе побочной подгруппе; б) в 2-ом периоде, 4-ой группе главной подгруппе; в) в 4-ом периоде, 2-ой группе главной подгруппе; г) в 4-ом периоде, 2-ой группе побочной подгруппе.  **З. Степень окисления -1 и +7 хлор проявляет в соединениях:**  a) Cl2O5 и HCl; б) CaCl2и Cl2O7; в) Cl2O7и NaClO4; г) AlCl3и HClO3.  **4. Формулы соединений только с ионной связью записаны в ряду:**  а) PH3, P4, BaCl2, NO б) CaO, NaCl, MgF2, K2S в) MgCl2, N2, CH4, K2O г) HBr, Br2, NaBr, MgO  **5. К физическим явлениям относится процесс:**  а) образование воды из водорода и кислорода;  б) гашение соды уксусом;  в) образование зеленого налета на бронзовых памятниках;  г) высыхание лужи на асфальте.  **6. Ряд формул, состоящий только из оснований:**  а) CO2, SO3, NaOH в) Cl2O7, P2O5, KOH б) NaOH, Ba(OH)2, Fe(OH)3 г) Mg(OH)2, HCl, ZnO  **7. Укажите химическую реакцию, которая относится к реакциям разложения:**  а) 2NaOH + CuSO4 = Cu(OH)2 + Na2SO4 в) 2H2 + O2= 2H2O б) CuSO4+Fe = Fe SO4 + Cu г) CaCO3= CaO + CO2  **8. Верны ли суждения о правилах техники безопасности в школьной**  **лаборатории?**  **А. В лаборатории запрещается переливать излишек взятого вещества**  **обратно в исходную склянку.**  **Б. При нагревании пробирки держатель закрепляют в её центральной части.** а) верно только А; б) верно только Б;  в) верны оба суждения; г) оба суждения неверны.   **9. Из предложенного перечня формул веществ в реакцию с раствором**  **серной кислоты вступают:** **а) О2; б) Fe; в) CuO; г) CO2; l;  l(OH)3.** **д) NaCl ; е) NaОН** **Выберите ответ с соответствующим набором букв:**  а) бве; б) агд; в) бге; г) авд.  **ЧАСТЬ 2** **Ответами к заданиям №10-11 является последовательность букв,**  **которая соответствует буквам правильных ответов (№10), либо буквам абв,**  **расположенным в левом столбце (№11). Запишите полученные цифры**  **в соответствующем порядке.**  **10. В ряду химических элементов Cl → Br → I**  а) возрастает число протонов в ядрах атомов: б) не изменяется число электронов во внешнем электронном слое атомов; в) увеличивается электроотрицательность; г) уменьшаются радиусы атомов; д) увеличивается максимальная степень окисления.  **11. Установите соответствие между названием вещества и массовой**  **долей кислорода в нем:**  **Название оксида Массовая доля кислорода**  а) оксид фосфора (V) 1) 25,4% б) гидроксид железа (III) 2) 36,8% 3) 44,9% 4) 56,3%  **ЧАСТЬ 3. При выполнении заданий №12-13 подробно запишите**  **ход их решения и полученный результат.**  **12. Напишите три уравнения реакций, соответствующие схеме превращений:**  **P → P2O5→Na3PO4 → Ag3PO4**  **13. Какая масса сульфата цинка выделится при взаимодействии цинка**  **с серной кислотой массой 49 г?**  **Анализ диагностической работы**  **«Основные вопросы курса химии 8класса»**  **( на выполнение диагностической работы отводится 40минут)**   1. **Кол-во учащихся** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 2. **Получили оценки «5»\_\_\_\_\_; «4»\_\_\_\_\_; «3»\_\_\_\_\_; «2»\_\_\_\_\_.** 3. **Правильно ответили на вопросы части 1:** 4. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 5. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 6. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 7. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 8. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 9. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 10. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 11. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 12. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 13. **Правильно ответили на вопросы части 2:** 10. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 11. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ **5**. **Ответили на вопросы части 3:** \* написали три уравнения \_\_\_\_\_ \* написали два уравнения \_\_\_\_\_ \* написали одно уравнение \_\_\_\_\_ \* правильно расставили коэффициенты \_\_\_\_\_ \* правильно написали уравнение к задаче \_\_\_\_\_\_ \* правильно определили молярные массы веществ \_\_\_\_\_ \* правильно составили пропорцию \_\_\_\_\_\_ \* правильно определили массу неизвестного вещества \_\_\_\_\_  **Учитель химии\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**  **Баллы, выставляемые за выполнение заданий:**  Вопросы 1-9 – по 1баллу Вопросы 10-11 – по 2 балла Вопрос 12- 13- по 3 балла. **Соответствие баллов, полученных за выполнение заданий,** **отметке (оценке по 5-балльной шкале оценивания.)** 1-5 баллов – 2 («неудовлетворительно») 6-10 баллов – 3 («удовлетворительно») 11-14баллов – 4 («хорошо») 15-18баллов - 5 («отлично) |