|  |
| --- |
| **Диагностическая контрольная работа в 9 классе.****«Основные вопросы курса химии 8 класса»****Вариант № 1ЧАСТЬ 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, H2SO4б) 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 + NaNO3б) 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 №2ЧАСТЬ 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, K2Sв) 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, KOHб) 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= 2H2Oб) 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 1баллуВопросы 10-11 – по 2 баллаВопрос 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)
 |