|  |  |
| --- | --- |
| **Т-7 вариант 1**  **1.** К семейству щелочноземельных металлов относится  1) Be 2) Ba 3) Mg 4) Na  **2.** Щелочноземельному металлу соответствует электронная конфигурация внешнего  уровня:  1) 2s1 2) 2s2 3) 3s2 4) 1s2  **3.** При взаимодействии металлов II A группы с азотом образуются соединения  общей формулы:  1) R3N 2) R3N2 3) RN 4) RNH2  **4.** Барий взаимодействует с каждым из двух веществ:  1) вода и гелий  2) водород и хлорид магния  3) соляная кислота и кислород  4) гидроксид калия и хлор  **5.** Какое вещество является основным компонентом мрамора?  1) MgCO3 3) BaSO4  2) CaSO4 4) CaCO3  **6.** В схеме превращений  X Y  MgCO3 → CO2 → CaCO3  веществами X и Y являются соответственно:  1) H2O и CaO 3) HCl и Ca(OH)2  2) H2 и CaCl2 4) CO и Ca  **7.** Оксид кальция взаимодействует с каждым из двух веществ:  1) MgO и H2O 3) NaOH и H2  2) H2O и Ba(OH)2 4) H2SO4 и H2O  Составьте уравнения возможных реакций.  **8.** Ионы какого металла входят в состав хлорофилла?  1) бария 3) натрия  2) магния 4) кальция  **9.** Формула гашеной извести:  1) Ba(OH)2  3) CaO  2) Ca(OH)2 4) Ca3(PO4)2  **10.** Какой объем кислорода (л) при н.у. необходим для полного сжигания 8 кг кальция?  1) 2,24 3) 2 240  2) 4 480 4) 4,48  **11.** Какой объем углекислого газа (л) при н.у. образуется при разложении 800 г  известняка, содержащего 20% примесей?  1) 281,6 3) 70,4  2) 35,84 4) 143,36 | **Т-7 вариант 2**    **1.** К семейству щелочноземельных металлов относится  1) Mg 2) Be 3) Sr 4) K  **2.** Щелочноземельному металлу соответствует электронная конфигурация внешнего  уровня:  1) 4s2 2) 1s1 3) 2s2 4) 2s1  **3.** При взаимодействии металлов II A группы с водородом образуются соединения  общей формулы:  1) RH 2) RH2 3) RH3 4) RH4  **4.** Кальций взаимодействует с каждым из двух веществ:  1) бром и оксид калия  2) гидроксид натрия и водород  3) хлор и серная кислота  4) кислород и гидроксид меди (II)  **5.** Какое вещество является основным компонентом гипса?  1) CaCO3 3) CaSO4  2) MgCO3 4) BeSO4  **6.** В схеме превращений  X Y  Ca → Ca(OH)2 → CaCO3  веществами X и Y являются соответственно:  1) H2O2 и CO2 3) H2O и MgCO3  2) H2O и CO2 4) Ca(HCO3)2 и CO  **7.** Раствор гидроксида кальция взаимодействует с каждым из двух веществ:  1) H2 и CuCl2 3) HNO3 и CO2  2) MgO и NaOH 4) BaCO3 и H2O  Составьте уравнения возможных реакций.  **8.** Ионы какого металла входят в состав костей человека?  1) лития 3) кальция  2) калия 4) магния  **9.** Формула негашеной извести:  1) Ba(OH)2  3) CaO  2) Ca(OH)2 4) Ca3(PO4)2  **10.** Какой объем кислорода (л) при н.у. необходим для полного сжигания 48 кг магния?  1) 22,4 3) 22 400  2) 44,8 4) 44 800  **11.** Какая масса оксида кальция (г) при разложении 800 г известняка, содержащего 20%  примесей?  1) 448 3) 358,4  2) 89,6 4) 71,68 |