|  |  |
| --- | --- |
| **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  |