|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата | Химия 11 | ТЕМА УРОКА | Д.З |  |
| 28.04.2020 |  | Контрольная работа по теме: «Вещества и их классификация и свойства».   |  | | --- | | **А1** В каком ряду химические элементы расположены в порядке усиления металлических свойств?  1)Na, Mg, Al         2)Al, Mg, Na              3)Cа, Mg, Be              4)Mg, Be, Cа |   **А2** Оксид кальция взаимодействует с каждым из трех веществ:   |  |  | | --- | --- | | 1) | кислород, вода, серная кислота | | 2) | соляная кислота, углекислый газ, вода | | 3) | оксид магния, оксид серы (IV), аммиак | | 4) | железо, азотная кислота, оксид фосфора (V) |   **А3**  Гидроксид натрия **не реагирует** с   |  |  |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | | 1) | Al(OH)3 | 2) | ZnO | 3) | H2SO4 | 4) | Ba(OH)2 |   **А4**Разбавленная серная кислота может реагировать с каждым из двух веществ:   |  |  | | --- | --- | | 1) | серой и магнием | | 2) | оксидом железа (II) и оксидом кремния (IV) | | 3) | гидроксидом калия и хлоридом калия | | 4) | нитратом бария и гидроксидом меди (II) |   **А5** С водными растворами хлороводорода, гидроксида бария и хлорида меди (II) реагирует   |  |  |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | | 1) | CaCO3 | 2) | K2SO3 | 3) | Na2SO4 | 4) | Al2(SO4)3 |   **А6**  В схеме превращений  Cu(OH)2  A  B  X  веществом «**X**» является   |  |  |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | | 1) | CuO | 2) | Cu | 3) | Cu(OH)2 | 4) | CuCl2 |   **А7** В реакции оксида хрома (III) с алюминием восстановительные свойства проявляет                    1) Cr+ 3  2)     Al03)    O –**2**4) Cr 0  **А8**  Продуктами обжига пирита FeS2  являются   |  |  | | --- | --- | | 1) | FeO и SO2 | | 2) | FeO и SO3 | | 3) | Fe2O3 и SO2 | | 4) | Fe2O3 и SO3 |   **А9**   Реакцией, с помощью которой можно определить сульфат-ион, является:   |  |  | | --- | --- | | 1) | H2SO4 + 2KOH = K2SO4 + H2O | | 2) | CuSO4 + Ni = NiSO4 + Cu | | 3) | Al2(SO4)3 + 6NaOH = 3Na2SO4 + 2Al(OH)3 | | 4) | H2SO4 + BaCl2 = BaSO4 + 2HCl |   **В1**  Установите соответствие между веществом и его принадлежностью к соответствующему классу (группе) неорганических соединений.   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | |  | ФОРМУЛА  ВЕЩЕСТВА |  | КЛАСС  (ГРУППА)  НЕОРГАНИЧЕСКИХ  СОЕДИНЕНИЙ | | А) | CsOH | 1) | амфотерный оксид | | Б) | MnO | 2) | основный оксид | | В) | Cr2O3 | 3) | соль | | Г) | K4[Fe(CN)6] | 4) | щелочь | |  |  | 5) | амфотерный гидроксид |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | А | Б | В | Г | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | |  |  |  |  |  |  |  |  |   **В2**  Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза его водного раствора на инертных электродах.   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | |  | ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА |  | ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА | | А) | AlCl3 | 1) | металл, галоген | | Б) | RbOH | 2) | гидроксид металла, хлор, водород | | В) | Hg(NO3)2 | 3) | металл, кислород | | Г) | AuCl3 | 4) | водород, галоген | |  |  | 5) | водород, кислород | |  |  | 6) | металл, кислота, кислород |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | А | Б | В | Г | |  |  |  |  |   **С1**При взаимодействии 37 г гидроксида кальция с сульфатом аммония было получено 15 г аммиака. Вычислите массовую долю выхода аммиака от теоретически возможного. | фо*то выполненных заданий выслать в* WhatsApp)  Повт.п 20-25 | при необходимости консультацию можно получить по телефону |