|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 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 превращенийCu(OH)2  A  B  Xвеществом «**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 |