**Химия.** **До 18 мая**

Грекова Татьяна Викторовна 11 класс.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| период | темы | Материалы для самостоятельной работы | Час дедлайна | Средства коммуникации |
| 14.05.  2020 | Итоговый контрольный тест | **Итоговый контрольный тест**  Приложение 1  Итоговое обобщение материала | 18.05.  2020 в 12.00 | Отправить  фотоотчет работы на почту  tatiana-grekova@mail.ru  электронный дневник |

**Итоговый тест по общей химии за курс 11класса**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| A1 | Электронная конфигурация 1*s*22*s*22*p*63*s*23*p*63*d*104*s*24*p*6 соответствует частице: | | | | | | |
| 1) | Se | 2) | Sr2+ | 3) | Ar | 4) | Cl– |

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| A2 | В каком ряду химические элементы расположены в порядке убывания их радиусов? | | | | | | |
| 1) | Ca-Sr-Ba-Ra | 2) | K-Ca-As-Se | 3) | Cl-S-P-Si | 4) | O-Se-S-Te |

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| A3 | Одинаковую степень окисления хлор будет иметь в каждом из трех соединений: | | | | | | |
| 1) | Cl2, NaCl, KCl | 2) | NaCl, NaClO, Cl2O | 3) | KClO4, HClO4, Cl2O7 | 4) | Cl2O, KClO2, ClO2 |

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| A4 | Кислотой и амфотерным гидроксидом являются соответственно вещества: | | | | | | |
| 1) | HNO3 и ZnO | 2) | NaHSO4 и Al(OH)3 | 3) | HCl и Mg(OH)2 | 4) | CH3COOH и Cr(OH)3 |
| A5 | В каком ряду вещества расположены в порядке усиления их окислительных свойств? | | | | | | |
| 1) | F2 – Cl2 – Br2 | 2) | HCl – HBr - HI | 3) | N2 – O2 – O3 | 4) | Cl2 – S – P |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| A6 | Верны ли следующие суждения о железе?  А. Для железа характерны степени окисления +2 и +3.  Б. Железо растворяется в гидроксиде натрия. | | | | |
| 1) | верно только А |  |  |  |  |
| 2) | верно только Б |  |  |  |  |
| 3) | верны оба суждения |  |  |  |  |
| 4) | оба суждения неверны |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| A7 | Оксид фосфора(V) реагирует с каждым из трех веществ | | | | |
| 1) | водород, вода, гидроксид натрия |  |  |  |  |
| 2) | водород, гидроксид калия, оксид магния | | |  |  |
| 3) | вода, гидроксид кальция, оксид натрия |  |  |  |  |
| 4) | вода, оксид магния, соляная кислота. |  |  |  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| A8 | Гидроксид алюминия взаимодействует с каждым из двух веществ |
| 1) | уксусная кислота, гидроксид натрия |
| 2) | раствор аммиака, азотная кислота |
| 3) | серная кислота, водород |
| 4) | соляная кислота, сульфат натрия. |

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| A9 | Хлорид бария взаимодействует | | | | | | |
| 1) | с гидроксидом натрия | 2) | с азотной кислотой | 3) | с карбонатом аммония | 4) | с нитратом алюминия |

|  |  |
| --- | --- |
| A10 | В схеме превращений    Веществами X и Y соответственно являются |
|  |
| 1) | NaCl, H3PO4 |
| 2) | HCl, H3PO4 |
| 3) | Cl2, Ba3(PO4)2 |
| 4) | HCl, Na3PO4 |

|  |  |
| --- | --- |
| A11 | Характерной реакцией для альдегидов является реакция с |

|  |  |
| --- | --- |
| 1) | Ag2O (аммиачный раствор) |
| 2) | Cu |
| 3) | CH4 |
| 4) | CO2 |

|  |  |
| --- | --- |
| A12 | Образование осадка происходит при взаимодействии |
| 1) | нитрата калия и сульфата марганца(II) |
| 2) | карбоната калия и соляной кислоты |
| 3) | ортофосфорной кислоты и гидроксида натрия |
| 4) | Гидроксида кальция и карбоната натрия. |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| B1 | Установите соответствие между названием соединения и классом, к которому оно принадлежит. | | | |
|  | НАЗВАНИЕ СОЕДИНЕНИЯ | | КЛАСС ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ | |
|  | А) | гексаналь | 1) | углеводороды |
|  | Б) | анилин | 2) | спирты |
|  | В) | бутадиен-1,2 | 3) | сложные эфиры |
|  | Г) | этилацетат | 4) | карбоновые кислоты |
|  |  |  | 5) | амины |
|  |  |  | 6) | альдегиды |
| B2 | Установите соответствие между формулой вещества и степенью окисления азота в нём. | | | |
|  | ФОРМУЛА СОЕДИНЕНИЯ | | СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ | |
|  | А) | Ba(NO3)2 | 1) | –3 |
|  | Б) | N2H4 | 2) | +3 |
|  | В) | Ca(NO2)2 | 3) | –2 |
|  | Г) | Mg3N2 | 4) | +2 |
|  |  |  | 5) | +5 |
|  |  |  | 6) | +1 |
| B3 | Установите соответствие между формулой вещества и продуктом, образующимся на катоде при электролизе его водного раствора. | | | |
|  | ФОРМУЛА СОЕДИНЕНИЯ | | ПРОДУКТ НА КАТОДЕ | |
|  | А) | NaCl | 1) | H2 |
|  | Б) | CuSO4 | 2) | Na |
|  | В) | Na2SO4 | 3) | Cu |
|  | Г) | H2SO4 | 4) | O2 |
|  |  |  | 5) | NaOH |
|  |  |  | 6) | SO2 |
| B4 | Установите соответствие между названием соли и ее отношением к гидролизу. | | | |
|  | НАЗВАНИЕ СОЛИ | | ОТНОШЕНИЕ К ГИДРОЛИЗУ | |
|  | А) | бутират аммония | 1) | Не гидролизуется |
|  | Б) | нитрат алюминия | 2) | Гидролизуется по катиону |
|  | В) | хлорид бария | 3) | Гидролизуется по аниону |
|  | Г) | фосфат калия | 4) | Гидролизуется и по катиону, и по аниону |