Итоговая контрольная работа

 Тест состоит из **18** заданий: **10** заданий ***с выбором ответа*** (часть А) и **8** заданий
***с кратким ответом*** (часть В).

|  |
| --- |
| **Часть А** |
| К каждому заданию части **А** даны несколько вариантов ответов, из которых только ***один верный***.  |
| №п/п | Содержание задания |
| **А1** | В ряду элементов О  S  Sе Те уменьшаются**1)** радиусы атомов **3)** неметаллические свойства **2)** металлические свойства **4)** число электронов на  внешнем слое  |
| **А2** | Оксиду S(VI) соответствует кислота**1)** H2SO4 **2)** H2S **3)** H2SO3 **4)** K2SO4 |
| **А3** | Среди металлов Au, Hg, W, Na, Cu, Zn самым тугоплавким является**1)** медь **2)** натрий **3)** золото **4)** вольфрам |
| **А4** | Вещества с молекулярной кристаллической решеткой**1)** натрий и кислород **3)**вода и кислород**2)** водород и хлорид калия **4)** графит и углекислый газ  |
| **А5** | Для взаимодействия 1 моль алюминия с соляной кислотой потребуется \_\_\_ моль кислоты**1)** 1 **2)** 2 **3)** 3 **4)** 4 |
| **А6** | Формула высшего оксида элемента, имеющего строение электронной оболочки 2,8,7**1)** P2O3 **2)** SO3 **3)** Сl2O7 **4)** Al2O3 |
| **А7** | Ряд Zn(OH)2 , Н2СО3, NaOH соответственно представляет гидроксиды **1)** основный, кислотный, амфотерный **2)** основный, амфотерный, кислотный **3)** амфотерный, кислотный, основный**4)** кислотный, основный, амфотерный |
| **А8** | Реакция водорода с оксидом меди (II) относится к реакциям**1)** соединения **2)** обмена **3)** замещения **4)** разложения |
| **А9** | Наиболее энергично реагирует с водой**1)** калий **2)** литий **3)** натрий **4)** рубидий |

|  |  |
| --- | --- |
| **10** | Сумма коэффициентов в сокращённом ионном уравнении Cu(OH)2 + HCl равна**1)** 4 **2)** 5 **3)** 6 **4)** 8 |

|  |
| --- |
| **Часть В** |
| Ответом к каждому заданию **В1-В8** является ***число, слово, набор цифр*** |
| №п/п | **Содержание задания** |
| **В1** | Какой атом имеет такое же строение внешнего слоя как и ион Na+ ?*В ответе укажите русское название элемента, в именительном падеже.* |
| **В2** | И с соляной кислотой и с гидроксидом натрия будут взаимодействовать**1)** KOH **2)** H3PO4 **3)** Be(OH)2 **4)** SO3 **5)** ZnO **6)** Al2O3*Ответ запишите в виде последовательности цифр.* |
| **В3** | *Дополните предложение.* Продуктами взаимодействия калия с водой являются гидроксид калия и \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. |
| **В4** | Восстановительными свойствами обладают**1)** Na 0 **2)** Fe 3+ **3)** Cu 0 **4)** F0 **5)** Ba2+*Ответ запишите в виде последовательности цифр.* |
| **В5** | Окислительно-восстановительными реакциями являются**1)** 2Al(OH)3  Al2O3 + 3H2O **2)** Fe2O3 + 3C  2Fе + 3CO **3)** 2Na + H2  2NaH**4)** LiOH + HCl  LiCl + H2O**5)** Zn + FeSO4  Fe + ZnSO4*Ответ запишите в виде последовательности цифр.* |

|  |
| --- |
| В заданиях **В6 – В7** на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов под соответствующими буквами. (Цифры в ответе могут повторяться). |
| **В6** | Установите соответствие.*РАСПРЕДЕЛЕНИЕ*  *В АТОМЕ ЭЛЕМЕНТА ХАРАКТЕР ОКСИДА ЭЛЕМЕНТА*А) 2, 4 1) кислотный Б) 2, 1 2) основный В) 2, 8, 3 3) амфотерныйГ)2, 8, 1

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| А | Б | В | Г |
|  |  |  |  |

 |
| **В7** | Установите соответствие.*ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ СОКРАЩЁННО-ИОННЫЕ УРАВНЕНИЯ* А) CaCO3 + HCl  1) H+ + H2OБ) NaOH + H2SO4  2) + 2H+  CO2 + H2OВ) BaCl2 + K2SO4  3) CaCO3 + 2H+  Ca2+ + CO2 +Н2О  4) 2Na+ +  Na2SO4 5) Ba2+ +   BaSO4

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| А | Б | В |
|  |  |  |

 |
| **В8** | Объём водорода (*н.у*.), образовавшийся при взаимодействии 26 *г* цинка с раствором серной кислоты, составляет \_\_\_\_\_\_ *л*. *В бланк ответа запишите число с точностью до сотых.* |