**Приложение 2**

|  |  |
| --- | --- |
| ***Тестирование***  ***Железо. Соединения железа.***  ***Вариант 1***   1. *Металл, реагирующий с разбавленной серной кислотой при обычных условиях:*   *а) Ag; б) Сu; в) Fe; г) Hg.*  *2. При горении железа в кислороде образуется.*  *а) FeO . б) Fe2 O3 . в) Fe3O4  .*  *3. Гидроксид железа (III) проявляет свойства :*  *а) амфотерные; б) кислотные; в) основные.*    *4. Электронная формула внешнего энергетического уровня и предвнешнего d – подуровня:*  *а)…3d6 4s2; б) …3d74s2; в) … 3d84s2 .*  *5.При взаимодействии солей Fe3+ со щелочами образуется осадок:*  *а) белого цвета; б) зеленого цвета; в) бурого цвета.*  *6. Соли железа (III) получают при взаимодействии железа*  *а) с растворами кислот; б) с концентрированными растворами.*  *7. Химическое соединение Fe3O4 называется:*  *а) магнетит; б) лимонит; в) пирит.*  *8. Гидроксид железа (III) проявляет свойства :*  *а) амфотерные; б) кислотные; в) основные.*  *9. При взаимодействии, с какими веществами железо образует соединения со степенью окисления +3?*  *А) СI2 Б)**S В) p-рHCI* *Г) HNO3* | ***Тестирование***  ***Железо. Соединения железа.***  ***Вариант 2.***   1. *С какими из веществ реагирует железо?*   *А) О2**Б) Na2O В) p-р H2SO4  Г) СО2*  *2. .При взаимодействии солей Fe2+ со щелочами образуется осадок:*  *а) белого цвета; б) зеленого цвета; а) бурого цвета*  *3. Гидроксид железа (II) проявляет свойства:*  *а) амфотерные; б) кислотные; в) основные.*  *4. Формула соли, с водным раствором которой реагирует железо:*  *а) Zn (NO3)2; б) Mn (NO3); в) Pb (NO3)2 ; г) Ca(NO3)2.*  *5. Соли железа (II) получают при взаимодействии железа*  *а) с растворами кислот; б) с концентрированными кислотами.*  *6. Химическое соединение FeS2 называется:*  *а) магнетит; б) гематит; в) пирит.*  *7. Оксид железа (3) проявляет свойства*  *а) кислотные; б) основные; в) амфотерные.*  *8. В состав гемоглобина крови человека входит:*  *а) железо; б) медь; в) золото.*   1. *При взаимодействии, с какими веществами железо образует соединения со степенью окисления +2?*   *А) СI2 Б) S В) p-р HCI Г) HNO3* |