**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* |