**Информация по организации дистанционного обучения по химии 9 класс**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Дата** | **Тема** | **Работа по учебнику** | | **Форма отчета**  (Обратная связь) |
| **Страницы или параграф** | **Задания для закрепления** |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
| **1115 мая** | Железо Соединения железа (II) и (III) | Стр 94-95 |  | Отправить выполненное задание на электронную почту - **eliseeva-vera31@mail.ru**  или копия выполненного задания на номер в **WhatsApp:** **89515366518** |

Тест по химии Железо и его соединения

**1.** Красный железняк — это:

а) Fe3O4 б) Fe2O3 в) 2Fe2O3·3H2O г) FeS2

**2.** При взаимодействии с хлором и соляной кислотой же­лезо образует соответственно соединения состава:

а) FeCl2, FeCl2 б) FeCl3, FeCl3  
в) FeCl3, FeCl2 г) FeCl2, FeCl3

**3.** Железо пассивирует:

а) холодная концентрированная соляная кислота  
б) холодная концентрированная серная кислота  
в) горячая разбавленная серная кислота  
г) горячая разбавленная соляная кислота

**4.** Гидроксид железа (II) может быть получен в результа­те взаимодействия:

а) FeCl3 + КОН б) FeO + Н2O в) FeCl2 + КОН  
г) Fe + Н2О

**5.** Железо в окислительно-восстановительных реакциях является:

а) только восстановителем б) только окислителем  
в) проявляет двойственность окислитедьно-восстанови­тельных свойств  
г) не проявляет окислительно-восстановительных свойств

**6.** Fe(OH)3 взаимодействует с веществами ряда:

а) HCl, Na, СО2 б) HCl, NaOH, HNO3  
в) СО2, Cl2, HCl г) NaOH, HNO3, CuSO4

**7.** Вещества, с помощью которых можно осуществить превращения:  
Fe → Fe(NO3)2 → Fe → FeCl3 :

а) HNO3, Mg, HCl б) NaNO3, Cu, Сl2  
в) Cu(NO3)2 , Zn, Сl2 г) Cu(NO3)2 , Zn, HCl

**8.** Сульфат железа (II) реагирует со всеми веществами ряда:

а) КОН, Zn, Н2SO4(конц.) б) ВаСl2, Cu, Н2SO4(разб.)  
в) O2 , Mg, NaCl г) Mg(OH)2 , HCl, Zn

**9.** Качественным реактивом на ионы Fe3+ является:

а) K3[Fe(CN)6] б) K4[Fe(CN)6]  
в) Na2CO3 г) NaCl

**10.** Сумма коэффициентов в уравнении реакции  
Fe + HNO3 → Fe(NO3)3 + NO + Н2О  
равна:

а) 6 б) 5 в) 9 г) 24