11 класс Лесниченко Галина Васильевна химия

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата | Тема урока | Электронный ресурс | Печатный ресурс | Домашнее задание | Форма проверки |
| 07.05 | Инструктаж по технике безопасности. **Практическая работа №2** Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и неметаллы». «Химические свойства кислот» |  | **Цель:** используя знания, полученные при изучении неорганической химии выполнить две экспериментальные задачи.  **Оборудование и реактивы:** растворы солей **CuSO4**, **NaOH**, **HCl**, **AgNO3**, **NH4NCS**, **FeCl3**, кристаллический **MgCO3**, **Fe**, штатив с пробирками, спиртовка, спички.  **Ход работы.**  **Опыт 1. *Подтверждение качественного состава вещества***  Дан раствор хлорида железа (III). Проделайте опыты, при помощи которых можно определить хлорид-ионы **Cl¯** и ионы железа **Fe3+**.  Напишите уравнения соответствующих реакций в молекулярном, полном и сокращенном ионном виде.  Сделайте вывод.  **Опыт 2.** ***Получение заданных веществ.***  Выданы вещества: растворы сульфата меди (II), гидроксида натрия, соляной кислоты, хлорида железа (III), кристаллический карбонат магния, железо.  Пользуясь этими веществами, получите: а) гидроксид железа (III), б) гидроксид магния, в) медь.  Напишите уравнения соответствующих реакций в молекулярном, полном и сокращенном ионном виде.  Сделайте вывод.  Опыт 3. С.219 «Взаимодействие кислот с металлами» |  | WhatsApp,  электронная почта |