**Практическая работа № 8**

**Свойства кислот, оснований, и солей**

**Цель работы:** применить знания, полученные при изучении классификации и химических свойств оксидов, оснований, кислот для объяснения проделанных опытов. Продолжить отработку навыков составления уравнений химических реакций.

**Оборудование:** штатив с пробирками

**Реактивы:** разбавленная соляная кислота, гранула цинка, оксида меди (II); карбоната натрия, хлорида железа (III), гидроксида натрия, гидроксида калия.

**Ход работы**

**1. Инструктаж по технике безопасности** при работе со стеклянной посудой, химическими веществами. Оказание первой помощи при попадании щелочи или кислоты на кожу, глаза.

2. Выполните опыты

3. Оформите таблицу

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Что делали | Наблюдения | Выводы и ответы на вопросы.  Полное и сокращённое ионные уравнения реакции. |
| Опыт 1.  В пробирку с гранулой цинка прилили 1-2 мл соляной кислоты.  В пробирку добавили немного оксида меди (II), прилили 1-2 мл соляной кислоты, пробирку нагрели.  В пробирку добавили немного карбоната натрия, прилили 1-2 мл соляной кислоты.  В пробирку прилили 1-2 мл раствора гидроксида меди (II), прилили 1-2 мл соляной кислоты. |  |  |
| Опыт 2.  В пробирку налили 1-2 мл раствора хлорида железа (III), затем прилили по каплям раствор гидроксида натрия до образования осадка. Осадок перенесли в три пробирки. В первую из них прилили разбавленную соляную кислоту, во вторую пробирку раствор гидроксида калия, третью пробирку нагрели. |  |  |

4. Приведите в порядок своё рабочее место.