Инструкции к опытам

**Опыт №1.** Возьмите пробирку, прилейте 2 мл гидроксида натрия ( склянка №14), добавьте 2 мл сульфата меди (склянка №34). Что вы наблюдаете? Назовите признак реакции.

2NaOH + CuSO4 = Сu(OH)2↓+ Na2SO4

Сu(OH)2↓ - голубой гелеобразный осадок

**ВНИМАНИЕ. Правила ТБ** **Помните, при работе со щелочами, аккуратно обращайтесь с реактивами.**

**Опыт №2.** Возьмите пробирку, в которой получен гидроксид меди (II), закрепите в пробиркодержатель, проведите нагревание. Какие изменения вы наблюдаете?

t

Cu(OH)2  → CuO + H2O

CuO – осадок черного цвета

**ВНИМАНИЕ. Сначала прогреваем всю пробирку, а затем нагреваем раствор; нагревание проводим в верхней части пламени, т. к. именно оно обладает самой высокой температурой.)**

**Опыт №3. Проводит учитель!**

**Опыт №4.** Возьмите пробирку, прилейте 2 мл сульфата меди (склянка №34), добавьте одну гранулу цинка (склянка №1). Что вы наблюдаете? Назовите признак реакции.

**ВНИМАНИЕ. Помните правила ТБ при работе с реактивами.**

CuSO4 + Zn = ZnSO4 + Cu

Что наблюдаем - гранула цинка покрывается красным налетом – медью