Практическая работа Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа кислорода»



Реактивы: сульфат натрия, сульфат меди (II), лакмус, фенолфталеин, хлорид бария, гидроксид калия, серная кислота Оборудование: набор пробирок (ПХ-14, ПХ-16), штатив пластмассовый для пробирок ШПП-02 на 14 гнезд, набор посуды и принадлежностей для ученического эксперимента: шпатель или лопатка, пипетки.

Техника безопасности:

- Работу выполняем только в лотке.
- Наливаем вещество по 1-2 мл.
- При попадании кислоты на руки или на одежду, то немедленно смойте ее большим количеством воды.
- При нагревании закрепляем пробирку в держатель вначале 8-10 раз нагреваем всю поверхность пробирки, а затем само вещество до изменения признака. Спиртовку тушим колпачком.
- Остатки веществ не вливайте обратно в сосуд с чистыми веществами.

Опыт №1.

 Опытным путем определите, в каких из трех пронумерованных пробирок находятся растворы сульфата натрия, хлорида натрия и серной кислоты. Опыт №2.

• Из раствора сульфата меди(II) получить раствор сульфата бария.

Опыт №3.



 $CuO \rightarrow CuSO4 \rightarrow Cu(OH)2$

• Закройте таблицу, сделайте вывод работы.