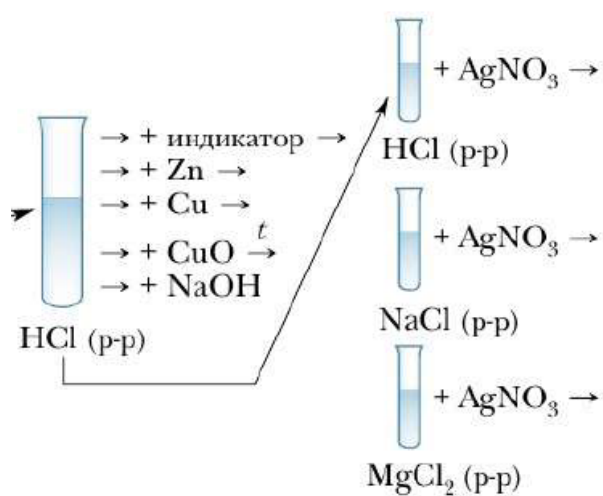


## П/Р Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы».

Оборудование и реактивы: пробирки, штатив, нитрат серебра, серная кислота, хлорид бария, метиловый оранжевый, лакмус, цинк, медь, оксид меди (II), гидроксид натрия, соляная кислота, хлорид натрия, хлорид магния.

Ход работы:

- 1) В три емкости налиты растворы: хлорид натрия, бромид калия и иодид калия. Опытным путем определите, где находится каждое вещество. Напишите уравнения в молекулярном и сокращенном ионном виде.
- 2) Докажите, что в состав серной кислоты входят ионы водорода и сульфат- ионы.
- 3) Исследуйте свойства соляной кислоты в соответствии с инструктивной карточкой



Напишите уравнения реакций. Сделайте выводы.