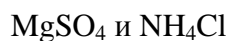
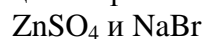


## 1.4 Заключительный (городской) этап. Практический тур

9 класс

*Автор задачи – Скрипкин М. Ю.*

**Практическое задание:** в пронумерованных пробирках 1-6 находятся наборы солей из следующего перечня



Определите содержимое каждой пробирки с помощью приведенных ниже реактивов и оборудования. Используйте минимальное число реактивов, и учтите, что наборы могут повторяться.

**Реактивы:** соляная кислота (конц.), серная кислота (конц.), серная кислота (разб.), гидроксид натрия (конц.), сульфат натрия, хлорид аммония, сульфат меди (II), хлорид бария, нитрат серебра, перманганат калия, фенолфталеин, метилоранж, платиновая проволока, дистиллированная вода.

**Оборудование:** штатив с пробирками, фильтровальная бумага.

**Теоретические вопросы:**

- 1) Предложите ход качественного анализа.
- 2) Напишите уравнения всех соответствующих реакций в молекулярной и сокращенно-ионной форме.