

Вам выдано два набора реактивов:

Первый набор: в семи пронумерованных пробирках выданы растворы следующих индивидуальных соединений: KI, NaOH, NaHCO₃, Na₂S, BaCl₂, [Zn(NH₃)₄]SO₄, NH₃ (p-p).

Во втором наборе: Cu₂(OH)₂CO₃ (кристаллический), H₂SO₄, NaOH, HCl

Задание.

Из веществ второго набора выберите только два вещества для получения реактива. Напишите формулу синтезируемого реактива и покажите учителю. После того, как учитель подтвердит правильность вашего решения, вы можете приступить к синтезу реактива, необходимого для идентификации растворов из первого набора.

Опишите последовательность ваших действий при синтезе реактива и наблюдаемые явления.

Напишите уравнение реакции синтеза вещества, необходимого для идентификации растворов из первого набора.

Напишите уравнения реакций взаимодействия синтезированного реактива с идентифицируемыми соединениями. Зафиксируйте ваши наблюдения. Решение представьте в виде таблицы:

№ пробирки	Наблюдения при добавлении реактива	Уравнение реакции	Идентифицированное соединение

Оборудование: первый набор: штативы с пронумерованными пробирками, в которых 5% растворы идентифицируемых веществ KI, NaOH, NaHCO₃, Na₂S, BaCl₂, [Zn(NH₃)₄]SO₄, NH₃ (p-p). Второй набор: штативы с подписанными пробирками веществ Cu₂(OH)₂CO₃, H₂SO₄, NaOH, HCl, необходимых для синтеза реактива для идентификации, спиртовка, шпатель для отбора проб, зажим для пробирок, спички.