

9 класс

Автор задачи – Скрипкин М. Ю.

Практическое задание:

В пяти стаканчиках без надписей находятся смеси двух сухих солей из следующего набора: нитрат цинка, нитрат алюминия, нитрат свинца, нитрат серебра, хлорид калия, хлорид аммония. Во всех случаях в стаканчике находится два катиона, комбинации не повторяются. Используя растворы иодида калия, аммиака, едкого натра и серной кислоты, а также индикаторную (фенолфталеиновую) бумагу, определите, какие ионы находятся в выданных Вам стаканчиках. Предложите методику определения. Приведите уравнения соответствующих реакций.

Оборудование: набор пробирок, стеклянные палочки, спиртовки или газовые горелки (возможно использование стакана с водой на электроплитке для нагревания веществ).