

Девятый класс

Задание: Вам выданы три смеси твердых солей по две соли каждая из следующего набора: $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, MnCl_2 , $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$, KI , NH_4Cl , Na_2CO_3 . Для определения солей есть четыре реагента. На склянках с кислотой и щелочью отсутствуют этикетки. Используя два известных реагента, определите склянки с кислотой и щелочью, а затем установите состав каждой смеси. Напишите уравнения реакций для определения реагентов и по одной реакции, которая подтверждает открытие каждой соли.

Реактивы: 2М $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$, 2М NaOH , 1М H_2SO_4 , 0,1М AgNO_3 , фенолфталеиновая бумага (для определения ионов аммония), дистиллированная вода.

Оборудование: бюксы с задачами (2 шт), штатив с пробирками (4–5 шт), шпатель, палочка для перемешивания, предметное стекло, водяная баня, пипетка для отбора проб, стакан с водой для промывания пипетки.