

Решение задачи 7-8 класса

Представлен один из возможных вариантов решения

На первом этапе отделим железо с помощью магнита. Железо является магнитным металлом, поэтому его можно отделить с помощью постоянного или электромагнита. Перенесем смесь на листок бумаги и с помощью магнита отделим железо. Порошок железа с помощью фильтровальной бумаги перенесем с магнита в чистую пробирку.

Оставшуюся смесь хлорида натрия и карбоната кальция перенесем в стакан и добавим дистиллированной воды. Содержимое стакана тщательно перемешаем. Как легко убедиться с помощью таблицы растворимости хлорид натрия в отличие от карбоната кальция хорошо растворяется в воде, поэтому в пробирке мы получим раствор хлорида натрия и осадок карбоната кальция. Отделим осадок фильтрованием и с помощью стеклянной палочки перенесем его в чистую пробирку.

Оставшийся раствор содержит хлорид натрия. Его можно выпарить и получить кристаллы хлорида натрия.

Разбалловка

Выполнение эксперимента (выделение каждого компонента смеси)	3x2 б. = 6 б.
Описание выделения каждого компонента смеси	3x1 б. = 3 б.
Указание на свойства каждого вещества, которое позволяет его выделить	1 б.
ИТОГО	10 б.