

СПОСОБЫ РАЗДЕЛЕНИЯ СМЕСЕЙ

ГЕТЕРОГЕННЫЕ (НЕОДНОРОДНЫЕ) СМЕСИ

Разделение
с помощью
магнитаОтстаивание
(декантация)

Фильтрование

Разделение
несмешивающихся
жидкостей

ГОМОГЕННЫЕ (ОДНОРОДНЫЕ) СМЕСИ

Перегонка (дистилляция)

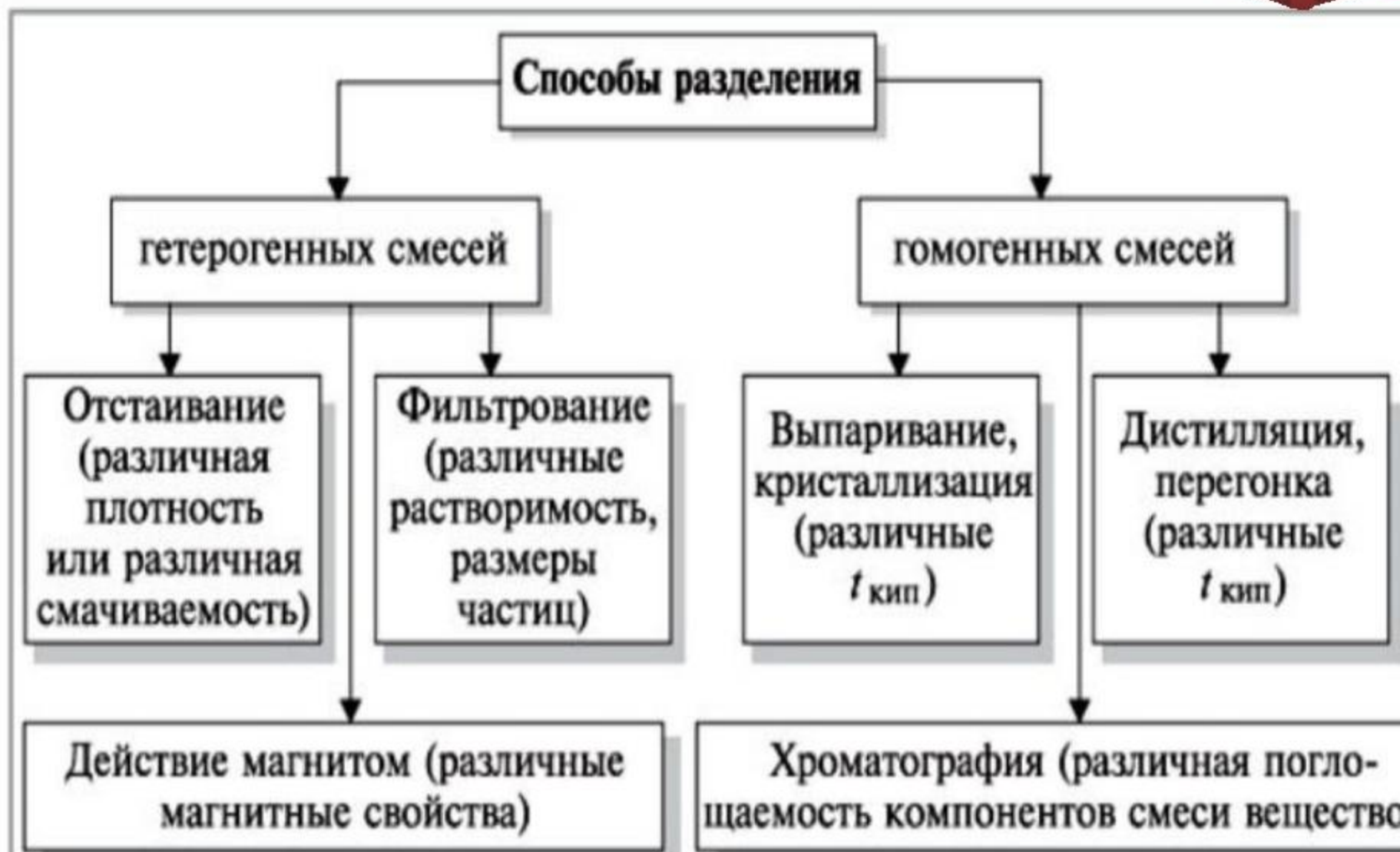
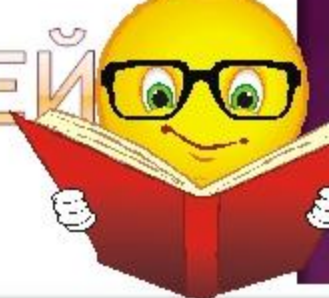
Хроматография



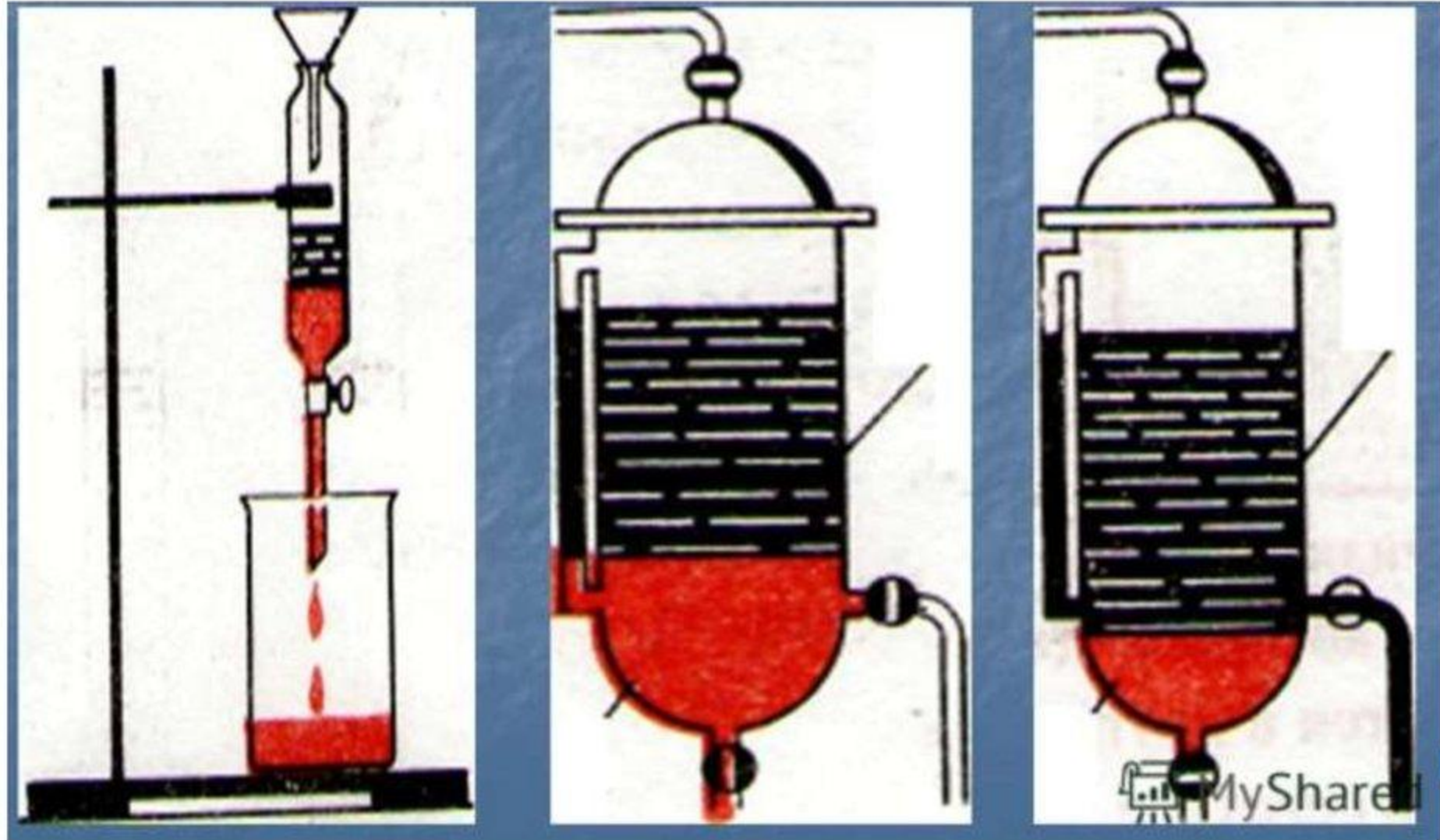
Выпаривание



СПОСОБЫ РАЗДЕЛЕНИЯ СМЕСЕЙ



ОТСТАИВАНИЕ – СПОСОБ РАЗДЕЛЕНИЯ
СМЕСЕЙ, КОГДА КОМПОНЕНТЫ РАЗЛИЧАЮТСЯ
ПО ПЛОТНОСТИ.



2

Фильтрация

(смесь – песок + вода)



Этот метод основан на способности некоторых пористых материалов задерживать частицы, размер которых больше размера пор.

Если твердое вещество растворимо в воде (поваренная соль, сахар, лимонная кислота), то для разделения смеси можно применить метод выпаривания.

Выпаривание - выделение растворенных в жидкости твердых веществ способом ее превращения в пар.



В стакане с водой соль не исчезла, хотя стала невидимой – раствор прозрачен. Каждое вещество (и вода, и соль) смеси сохраняет свои свойства.

Вывод. Из раствора можно выделить растворимые вещества

Задание

- Предложите план разделения смеси:

древесные опилки, железные опилки, сухая питьевая сода, подсолнечное масло.

Какое оборудование понадобится вам для разделения этой смеси?

Чем отличается выпаривание от кристаллизации?