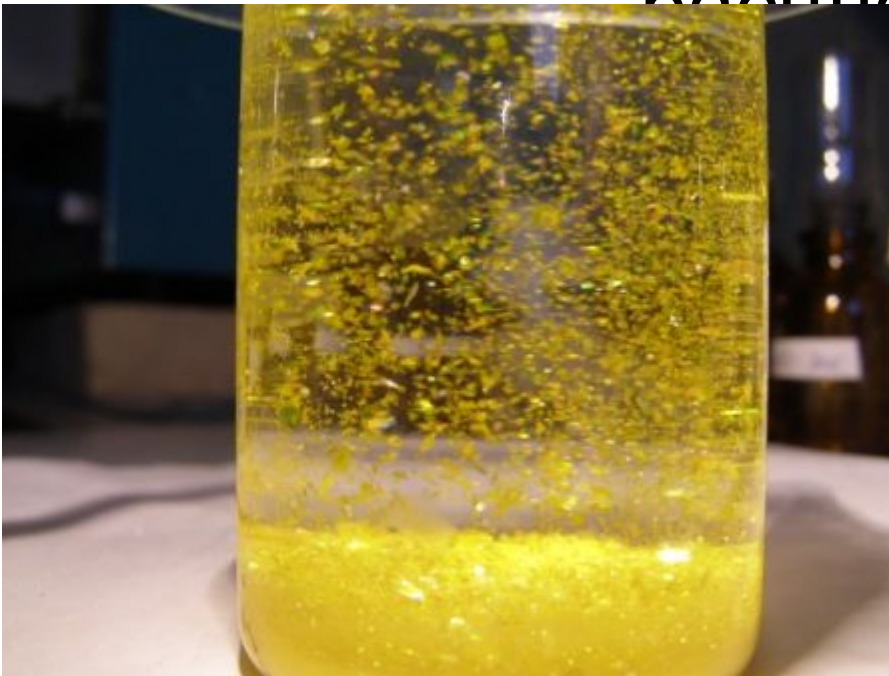


# *РАЗДЕЛЕНИЕ СМЕСЕЙ*



# Кристаллизация

Процесс выделения твёрдого вещества в виде кристаллов из растворов или расплавов



# Отстаивание

Процесс медленного расслоения смеси на составляющие компоненты



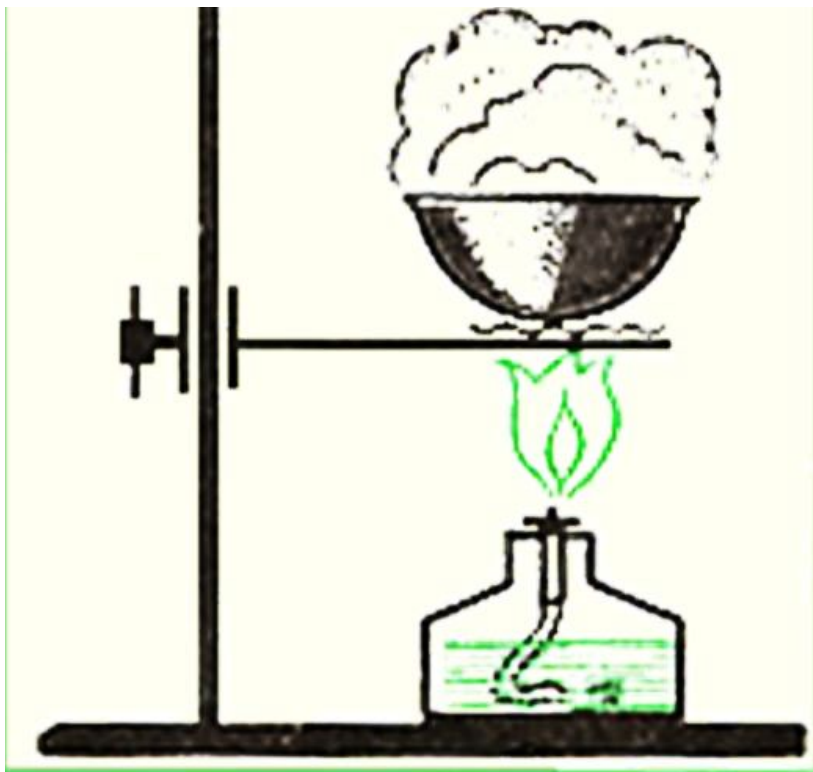
# Фильтрация

Механическое отделение твердого компонента раствора с помощью пористой перегородки (фильтра)



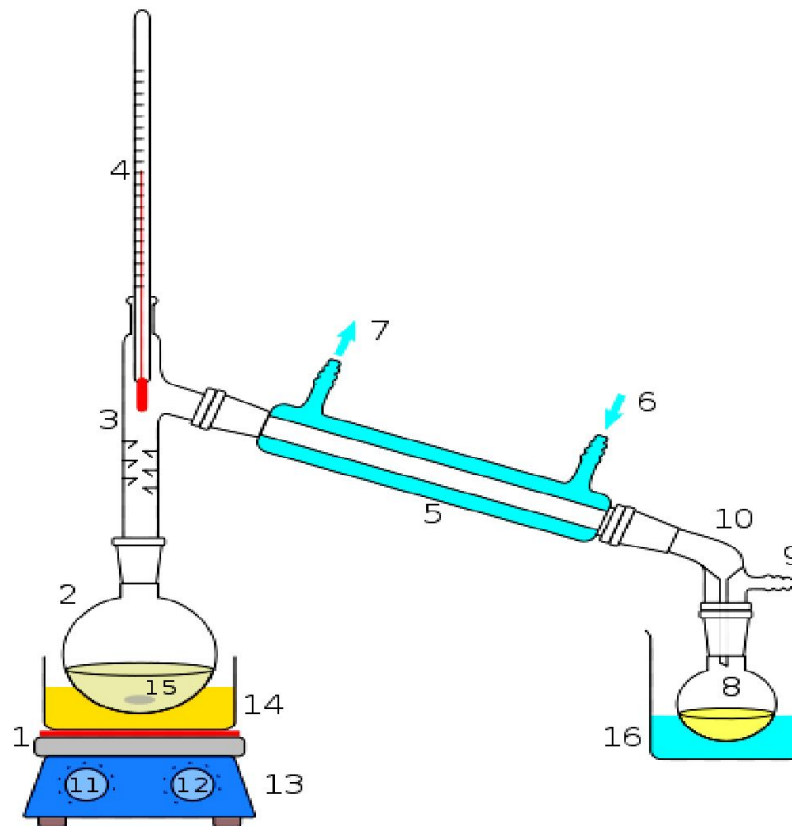
# Выпаривание

Процесс концентрирования растворов путём испарения растворителя



# Дистилляция (перегонка)

Испарение жидкости с последующим охлаждением и конденсацией паров



# Экстракция

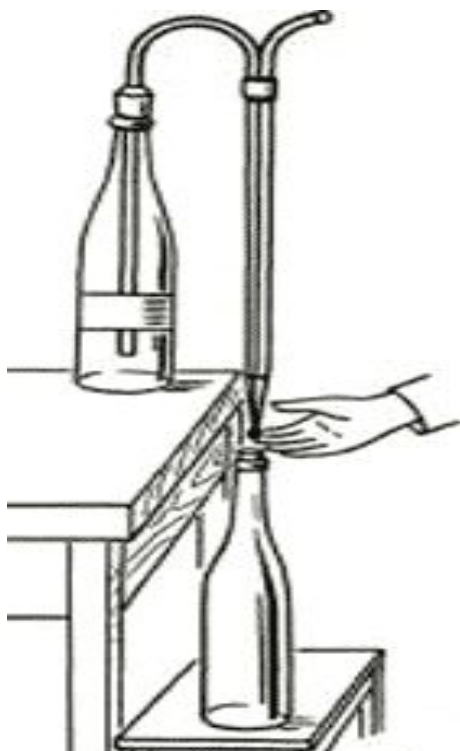
Метод извлечения вещества из раствора или с помощью подходящего

растворителя



# Декантация

Механическое отделение твёрдой фазы от жидкой путём сливания раствора с осадка





# Действие магнитом

Способ, основанный на способности некоторых веществ притягиваться

МАГНИТОМ



# Практическая работа №2

**Тема:** Очистка загрязненной поваренной соли методом фильтрования

**Цель:** научиться основным приемам фильтрования

**Реактивы и оборудование:** смесь NaCl и SiO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O, стеклянный стакан, воронка, бумажный фильтр, стеклянная палочка, плоскодонная колба

# Ход работы:

Название опыта	Что делали	Что наблюдали	Уравнения реакции	Вывод
1. Растворение смеси в воде	Растворяли выданную смесь в 50 мл воды	Рисунок	-----	Вывод о способности соли и песка растворяться
2. Фильтрация	Изготовили складчатый фильтр, профильтровали выданную смесь	Рисунок	-----	Вывод о возможности очистки соли методом фильтрации