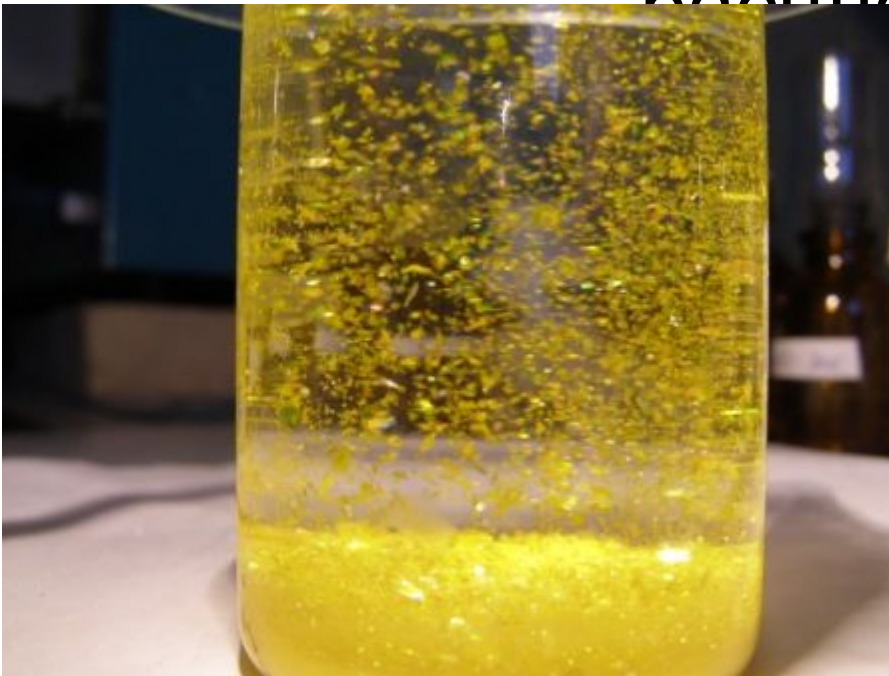


Способы разделения смесей



Кристаллизация

Процесс выделения твёрдого вещества в виде кристаллов из растворов или расплавов



Отстаивание

Процесс медленного расслоения смеси на составляющие компоненты



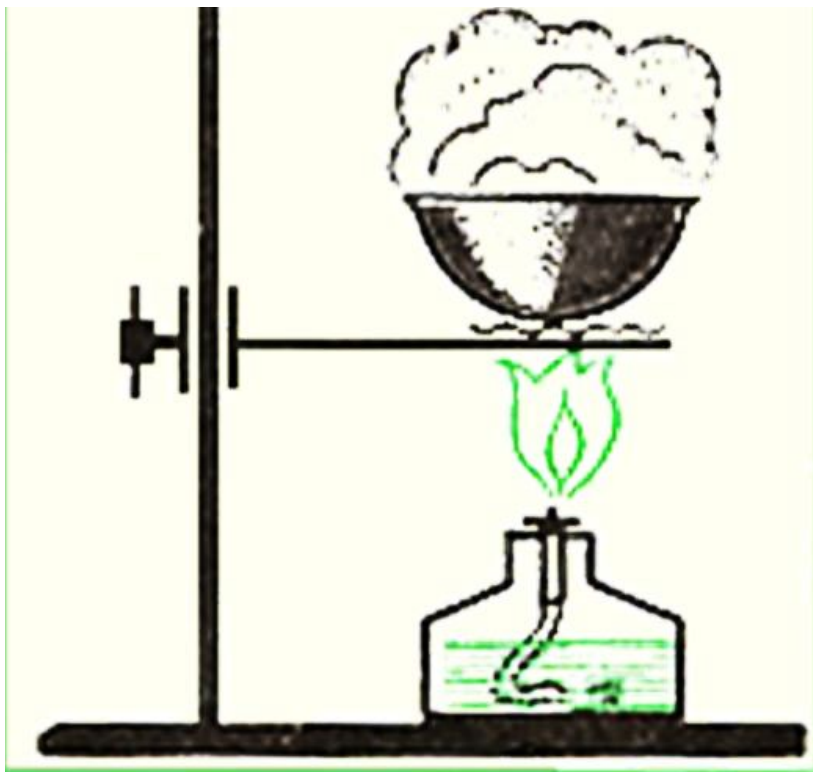
Фильтрация

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



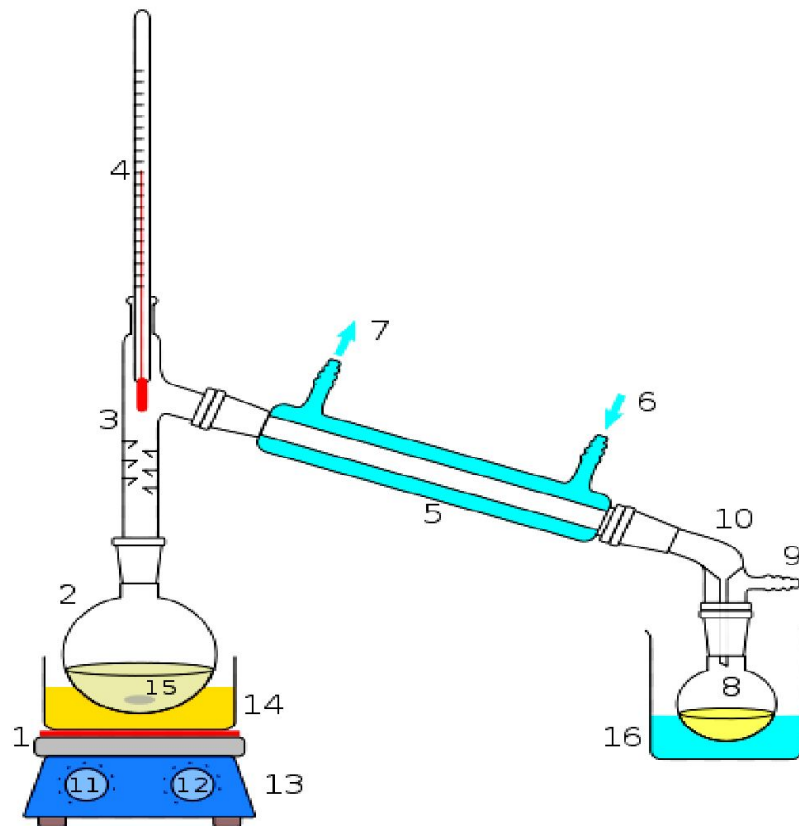
Выпаривание

Процесс концентрирования растворов путём испарения растворителя



Дистилляция (перегонка)

Испарение жидкости с последующим охлаждением и конденсацией паров



Экстракция

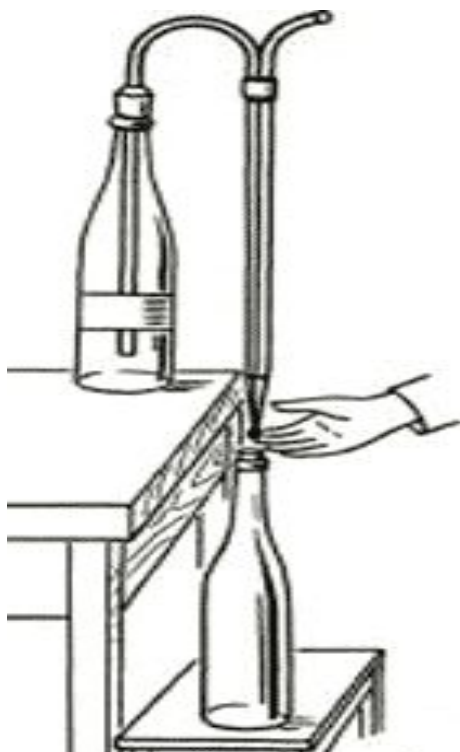
Метод извлечения вещества из раствора
или с помощью подходящего

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 SiO₂, H₂O, 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





1M HCl

CaCl₂
HCl

35

ЭТАНОЛ
СТАРОЙ
КУРСА

ЭТАНОЛ
СТАРОЙ
КУРСА

205M

у С.
т а
к и ч.

~ 220

~ 220

