

Методы разделения и очистки веществ



Смеси

однородные

неоднородные

частицы невидны

частицы видны

прозрачные

непрозрачные

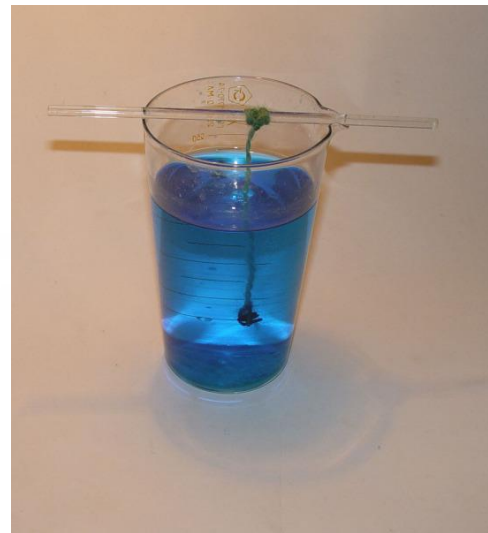


Однородные смеси

газообразные



жидкие



твердые



Неоднородные

жидкие

Твердые

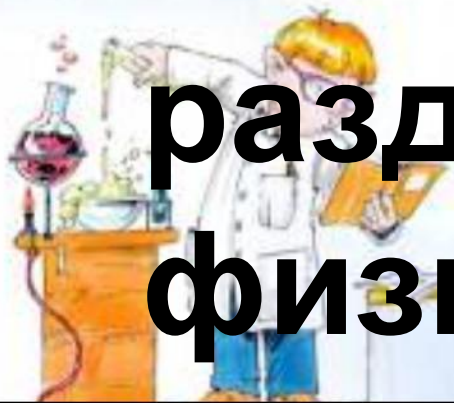
суспензии

ЭМУЛЬСИИ



**Вещества в составе
смеси сохраняют свои
свойства.**

**Смеси можно
разделить
физическими**



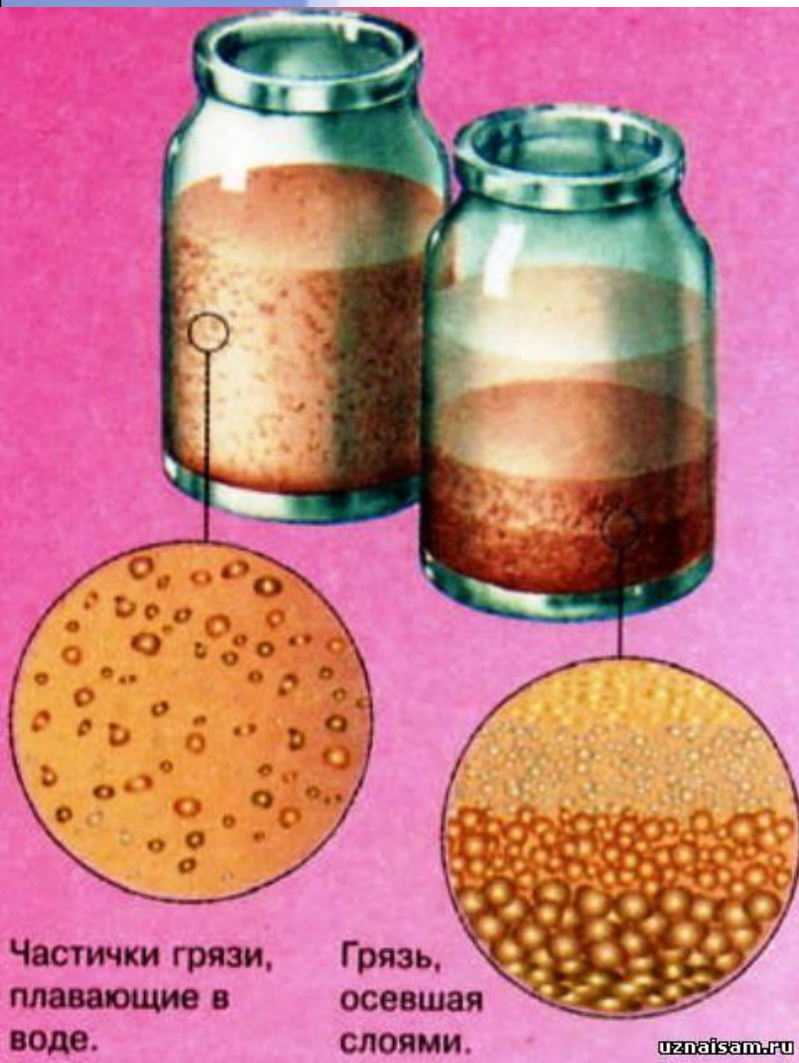
Способы разделения неоднородных смесей:

1. Отстаивание
2. Фильтрование
3. Действие магнитом



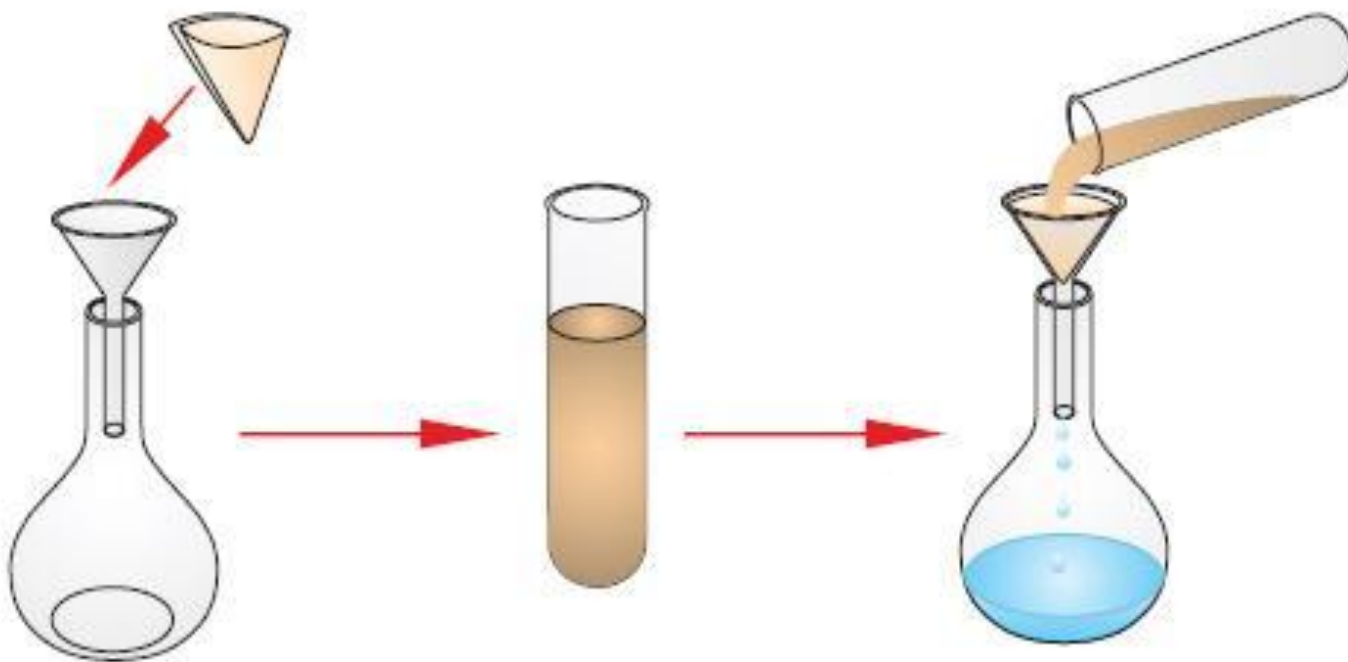
Отстаивание

Отстаивание -
разделение смеси
с течением
времени под
действием силы
Архимеда.



Фильтрование

Фильтрование - использование фильтров для выделения твердого вещества из газов или растворов.



Действие магнитом



Действие магнитом - разделение смеси при помощи магнита.



Способы разделения однородных смесей:

1. Выпаривание
2. Кристаллизация
3. Дистилляция
4. Хроматография



Выпаривание



Выпаривание - выделение растворенного вещества путем испарения растворителя.



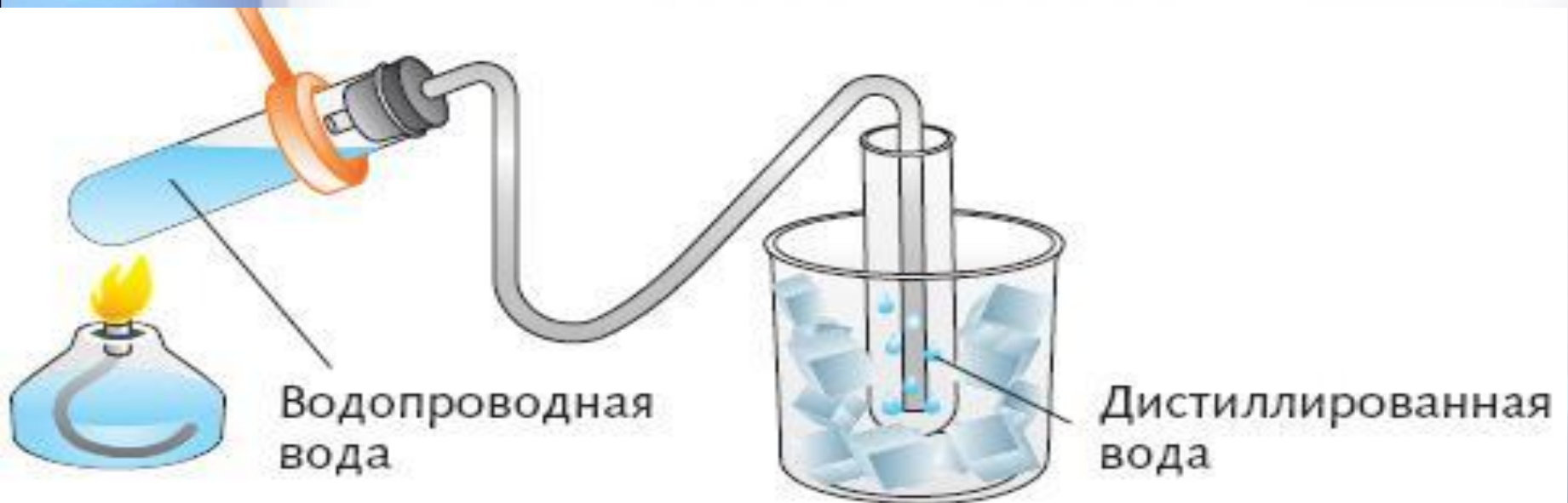
Кристаллизация



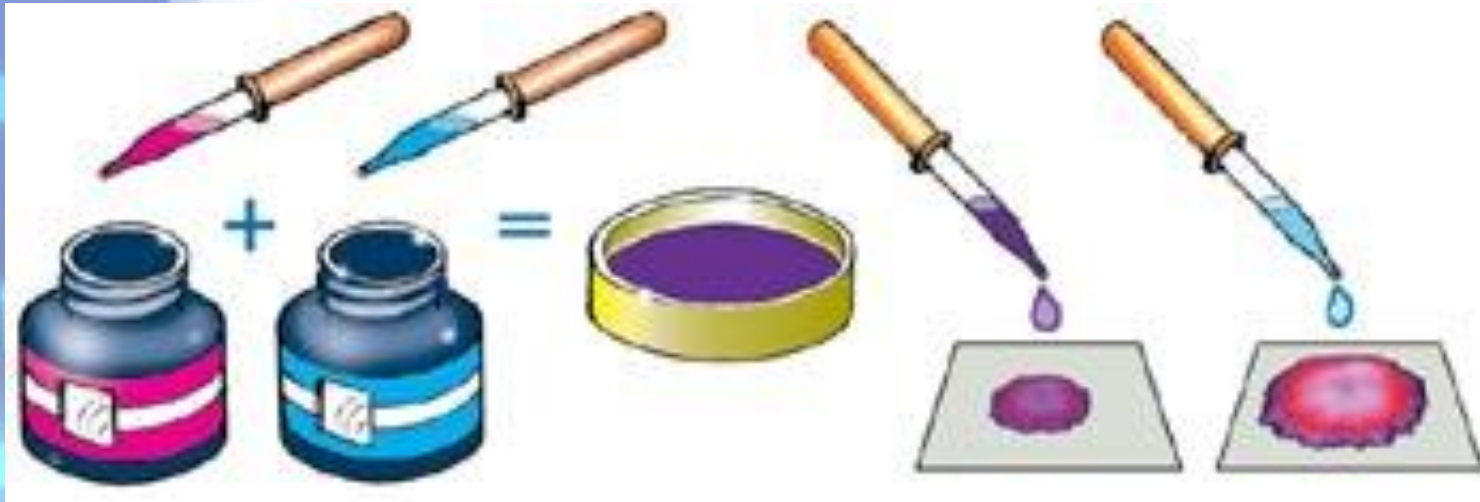
Кристаллизация - процесс фазового перехода вещества из жидкого состояния в твёрдое кристаллическое с образованием кристаллов.

Дистилляция

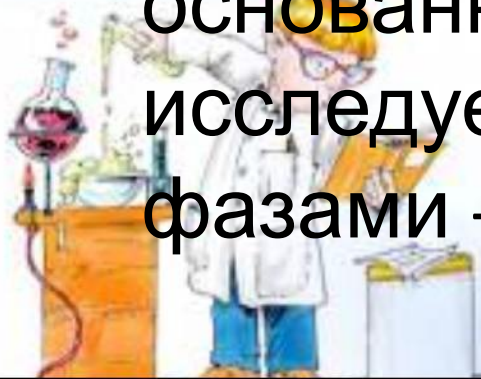
Дистилляция - процесс разделения смеси веществ, состоящих из жидкостей, имеющих разные температуры кипения.



Хроматография



Хроматография - метод разделения, основанный на распределении исследуемого вещества между двумя фазами - неподвижной и подвижной.



предложите способы разделения смесей:

- Воды и растительного масла
- Воды и ацетона
- Поваренной соли и мела

