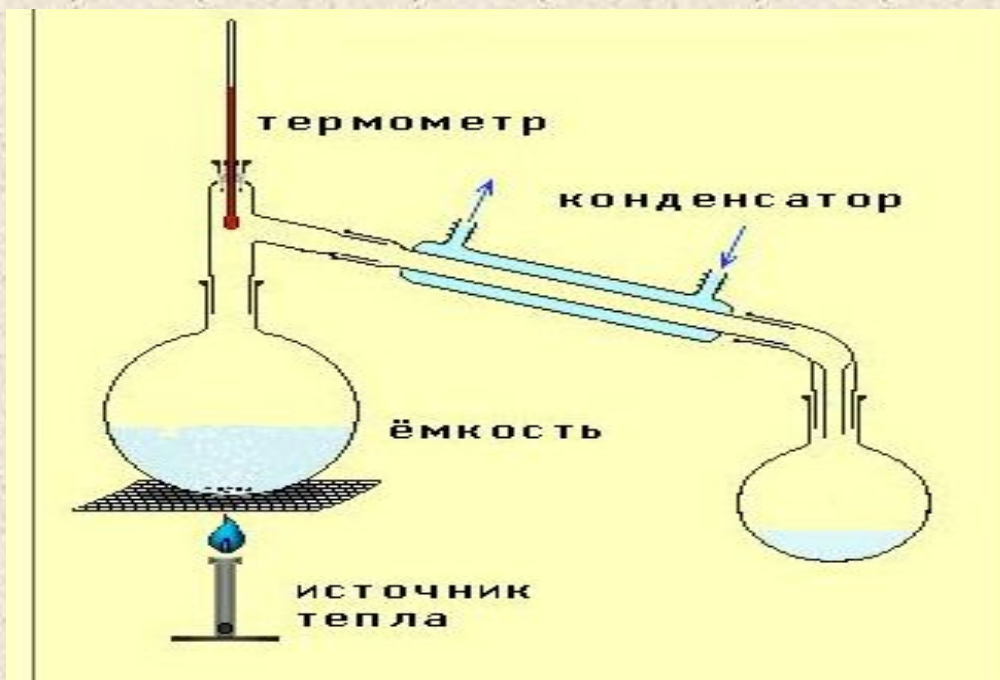


Дистиляція (перегонка)

Химия 7 класс

0 Дистилляция (перегонка) - испарение жидкости с последующим охлаждением и конденсацией паров





Кристаллизация

0 Кристаллизация — процесс образования кристаллов из паров, растворов, расплавов, из вещества в другом кристаллическом или аморфном состоянии.



Процессы перехода



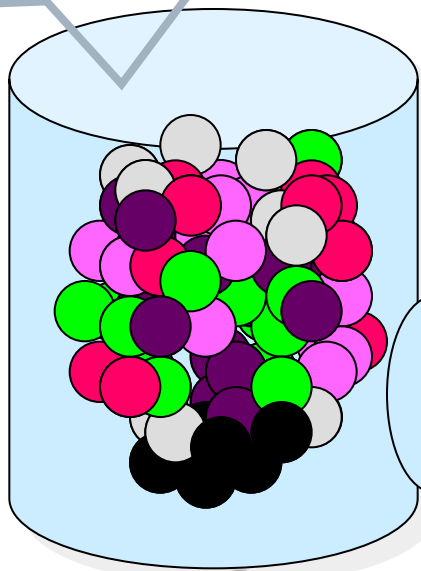
Перегонка нефти

- Дистилляцию используют не только для очистки, но и для разделения смесей на фракции, различающиеся температурой кипения



Ректификационная колонна

Нефть – смесь углеводородов



$< 40\text{ }^{\circ}\text{C}$

Нефтяной газ

$> 40\text{ }^{\circ}\text{C}$

Бензин

$> 150\text{ }^{\circ}\text{C}$

Лигроин

$> 180\text{ }^{\circ}\text{C}$

Керосин

$> 200\text{ }^{\circ}\text{C}$

Газойль

$> 350\text{ }^{\circ}\text{C}$

Мазут

Дистилляция
(перегонка)



Домашнее задание:

- Домашний опыт провести процесс дистилляции с помощью чайника, процесс сфотографировать (при помощи соблюдения техники безопасности!).

