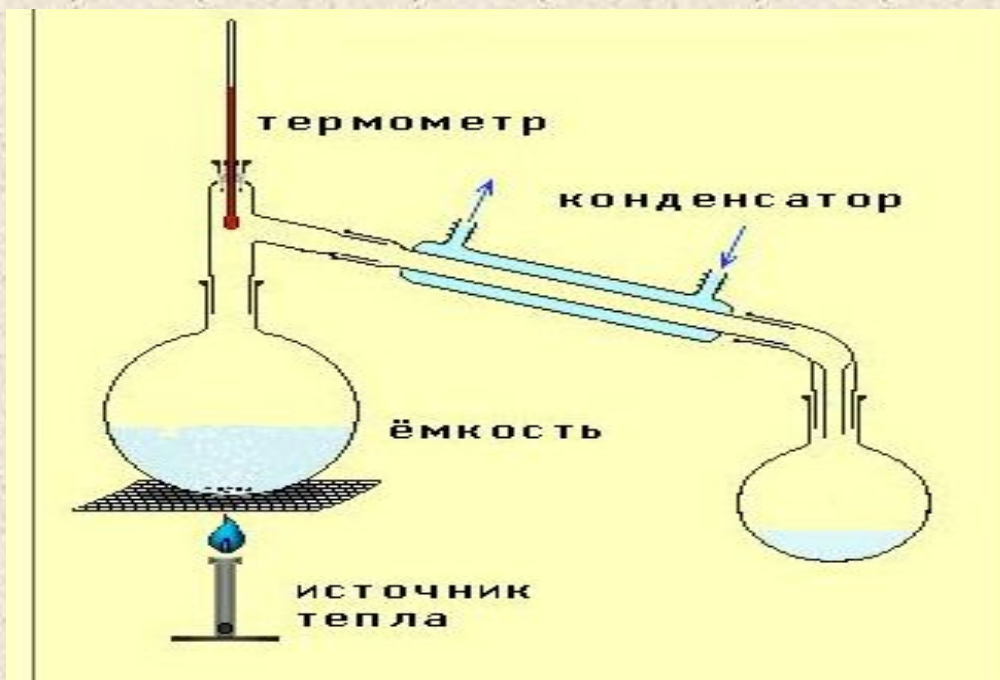


Дистиляція (перегонка)

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



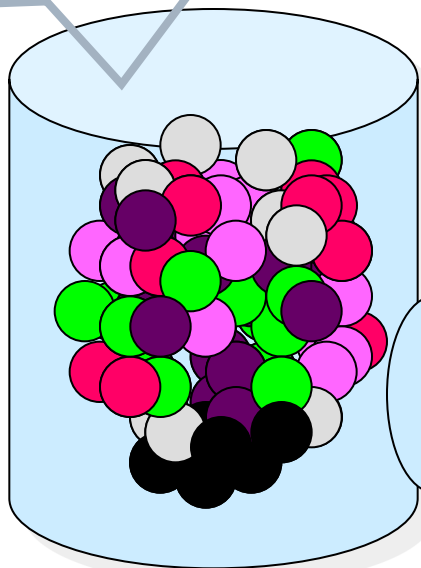
Перегонка нефти

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



Ректификационная
колонна

Нефть – смесь
углеводородов



< 40 °C

Нефтяной газ

> 40 °C

Бензин

> 150 °C

Лигроин

> 180 °C

Керосин

> 200 °C

Газойль

> 350 °C

Мазут

Дистилляция
(перегонка)



Домашнее задание:

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

