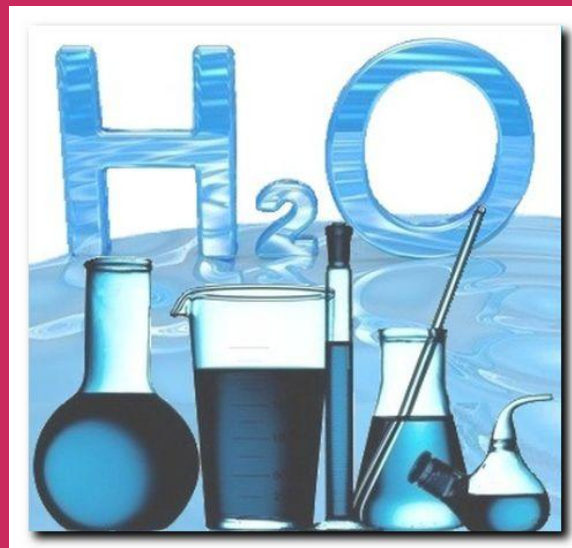


Вода. Строение молекулы воды. Анализ и синтез воды.



Общая характеристика

Химическая формула: H_2O

Относительная молекулярная масса:

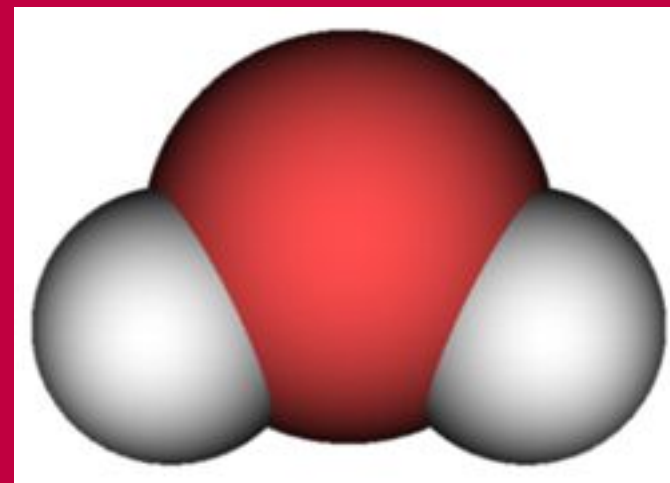
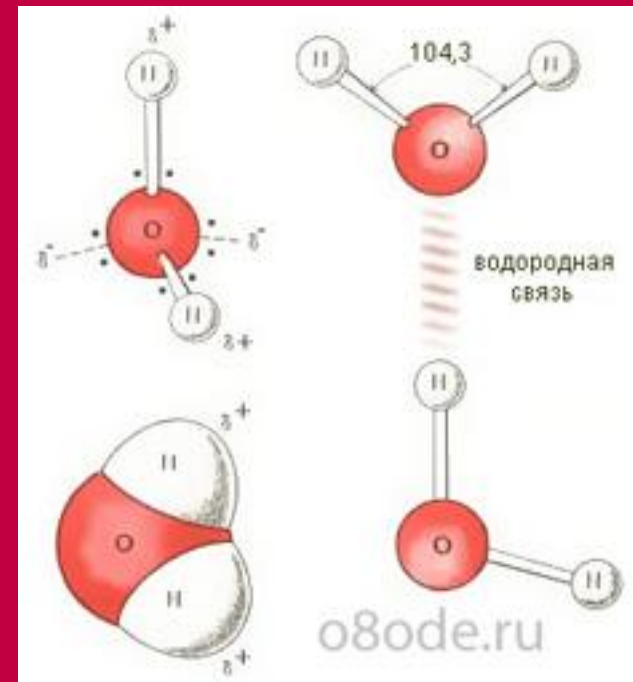
$$M_r(\text{H}_2\text{O}) = 18$$

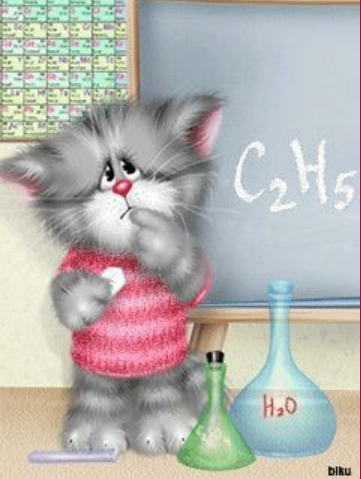
Максимальная плотность: 1 г/мл

(при $t = 4^\circ\text{C}$)



Строение молекулы





Тяжелая вода

D_2O – оксид дейтерия

Впервые обнаружена в 1932 г. Гарольдом Юри.

В природных водах соотношение между тяжелой и обычной водой составляет

1:5500

Методы определения состава воды

Анализ – (от греч. - разложение)

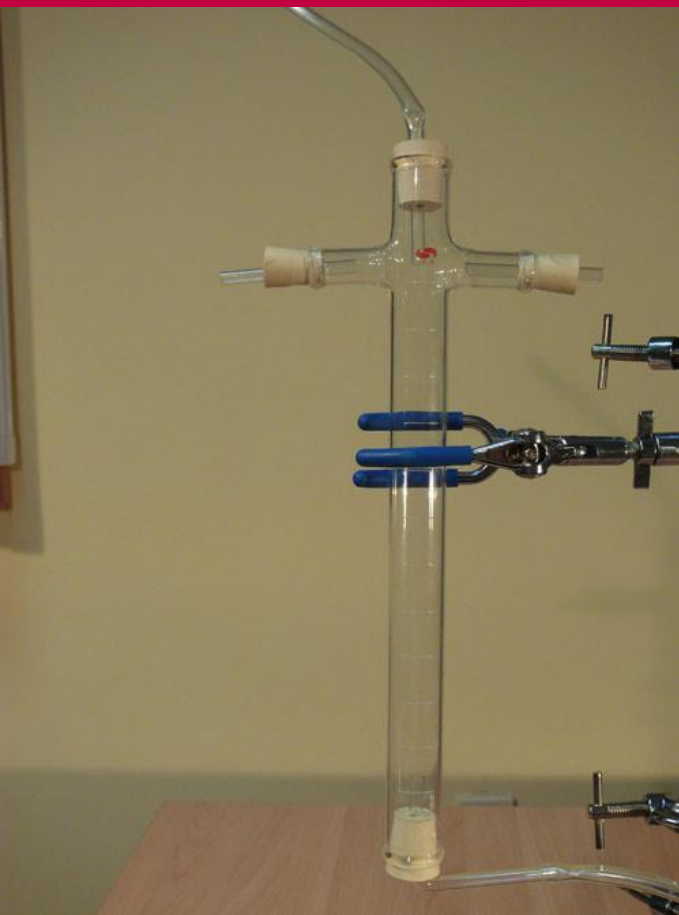
метод определения состава веществ
путем их разложения на более простые.



методы определения состава ВОДЫ

Синтез – (от греч. - соединение)

получение сложных веществ из более
простых.



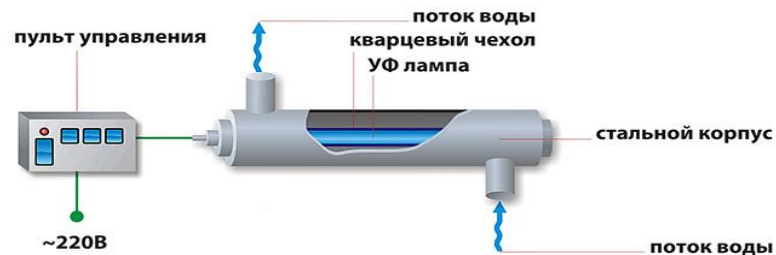
Синтез воды
можно осуществить
в *эвдиометре*

Способы очистки воды

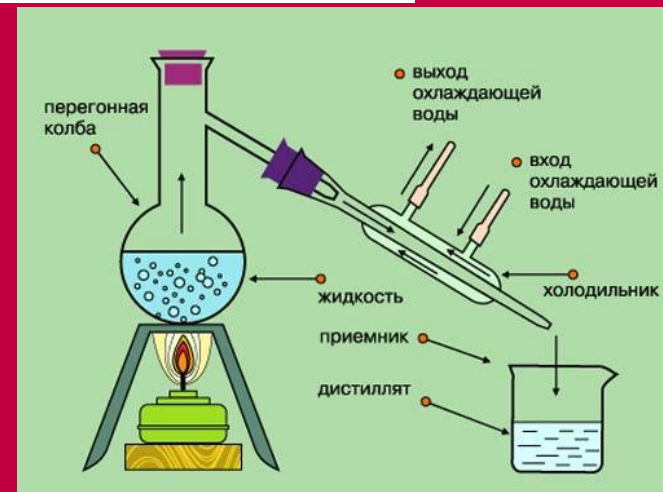
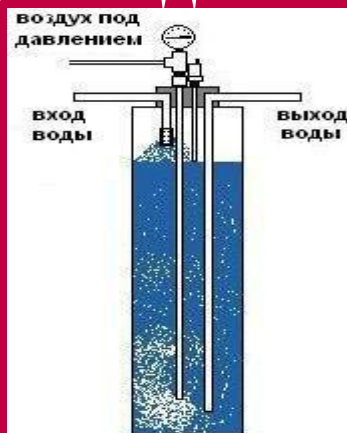
- Пропускание через слой песка или угля;
- Обработка хлором, озоном или ультрафиолетовыми лучами;



УЛЬТРАФИОЛЕТОВОЕ ОБЕЗЗАРАЖИВАНИЕ ВОДЫ



- Перегонка, или дистилляция;
- Аэрация.



Как я усвоил сегодняшний материал

Мусорная корзина – сегодняшний материал я скоро забуду, в жизни он мне не пригодится

Чемодан – материал я хорошо запомнил, буду его применять на практике

Мясорубка – материал я запомнил, но нужно его обдумать, усвоить



Домашнее задание

§31

Спасибо за внимание

