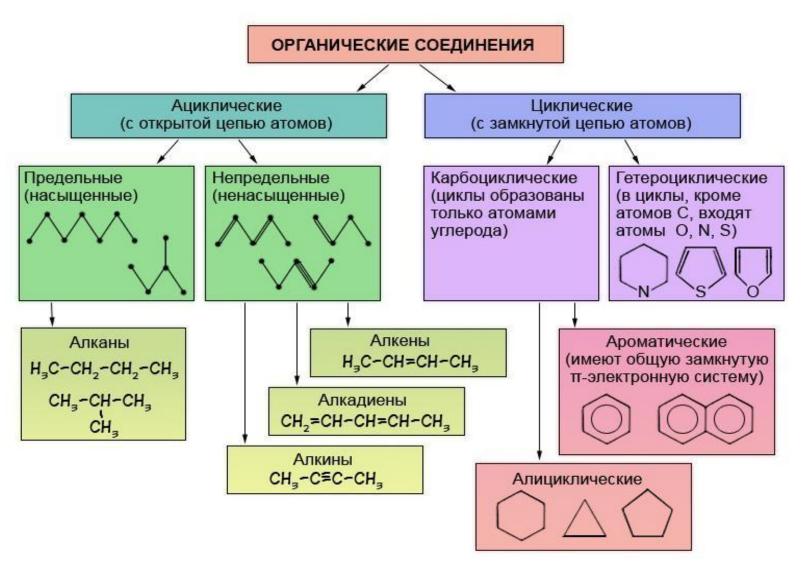
Классификация органических веществ.

Органические вещества классифицируют:

- По типу углеродной цепи
- По функциональной группе

Функциональной называется группа атомов, определяющая наиболее характерные свойства вещества и его принадлежность к определенному классу соединений.

Классификация по типу углеродной цепи



Классификация по функциональной группе

Функциональ- ная группа	Название группы	Классы соединений	Общая формула	Пример
-ОН	Гидроксип	Спирты	R-OH	С₂Н₅ОН этиповый спирт
		Фенопы		О⊢ОН фенол
>c=o	Карбонип	Альдегиды	$_{ m H}^{ m R}$ C=O	СН ₃ СНО уксусный альдегид
		Кетоны	R > C = O	CH ₃ COCH ₃ aueron
-c ^{OH}	Карбоксип	Карбоновые киспоты	R-C ^{≠O} OH	СН ₃ СООН уксусная киспота
-NO ₂	Нитрогруппа	Нитро- оединения	R-NO2	СН₃NО₂ нитрометан
-NH ₂	Аминогруппа	Амины	R-NH ₂	№ N H ₂ анилин
-F, -Cl, -Br, -I (Hal)	Фтор, жпор, бром, иод (галоген)	Галогено- производные	R-Hal	СН ₃ С1 хпористый метип

Классифицируйте органические вещества:

I)
$$CH_3 - CH_2 - CH_2 - C$$

2)
$$CH_2 = CH - C = O$$

Домашнее задание:



- 1. К какому классу относятся соединения?
 - a) CH_3 — CH_2 — CH_3 6) CH_2 = CH_2

 - B) $CH_3 C \equiv CH$

д)
$$CH_3$$
— CH_2 — C

e)
$$CH_3$$
— NH_2

м)
$$CH_3 - C_2H_5$$