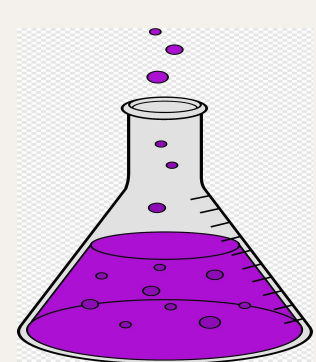
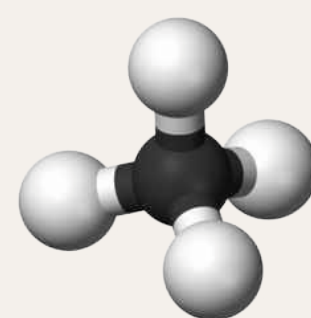
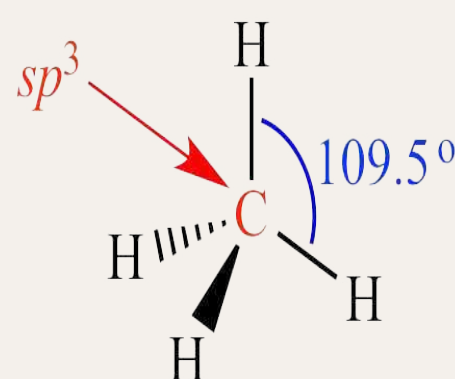




АЛКАНИ



Алкани - насичені вуглеводні з відкритим карбоновим ланцюгом.

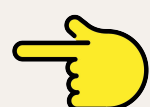
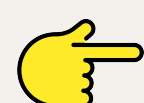


CH₄ - C₄H₁₀ - газ

C₅H₁₂ - C₁₆H₃₄ - рідини

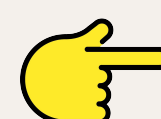
з C₁₇H₃₆ - тверді речовини

Загальна характеристика алканів



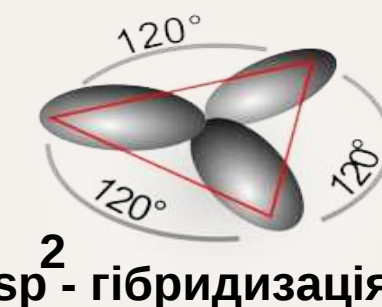
Хімічні властивості алканів

Добування, застосування алканів



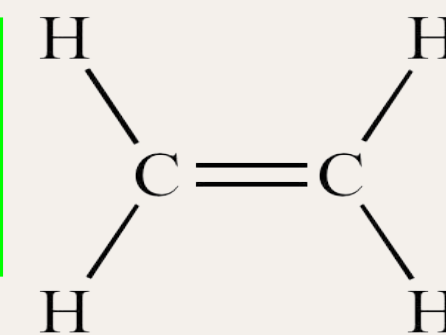
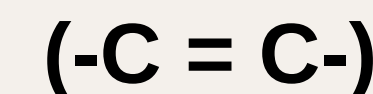
Назва	Гомологи метану	
	хімічна	структурна (скорочена)
Метан	CH ₄	CH ₄
Етан	C ₂ H ₆	CH ₃ -CH ₃
Пропан	C ₃ H ₈	CH ₃ -CH ₂ -CH ₃
Бутан	C ₄ H ₁₀	CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₃
Пентан	C ₅ H ₁₂	CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₃
Гексан	C ₆ H ₁₄	CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₃
Гептан	C ₇ H ₁₆	CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₃
Октан	C ₈ H ₁₈	CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₃
Нонан	C ₉ H ₂₀	CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₃
Декан	C ₁₀ H ₂₂	CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₃

Гомологічний ряд – ряд органічних сполук, молекули яких подібні за будовою і відрізняються на одну або декілька груп атомів - **CH₂** -.



sp² - гібридизація

АЛКЕНИ



Алкени - ненасичені вуглеводні з відкритим карбоновим ланцюгом та одним подвійним зв'язком.

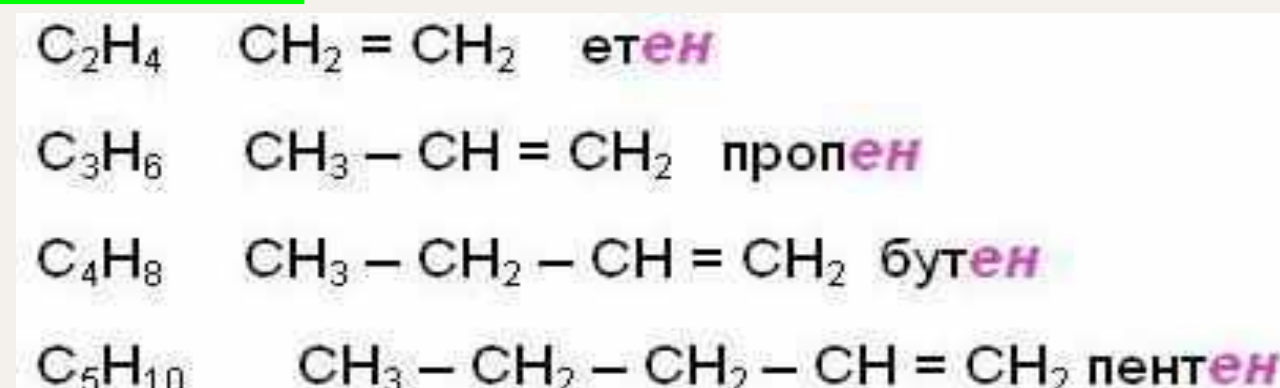
АЛК.

+

-ЕН

→

АЛКЕН



Загальна характеристика алкенів

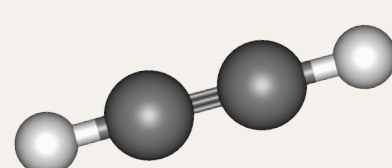


Хімічні властивості алкенів (окиснення, полімеризація)

Хімічні властивості алкенів (реакції приєднання)



Добування, застосування алкенів



АЛКІНИ

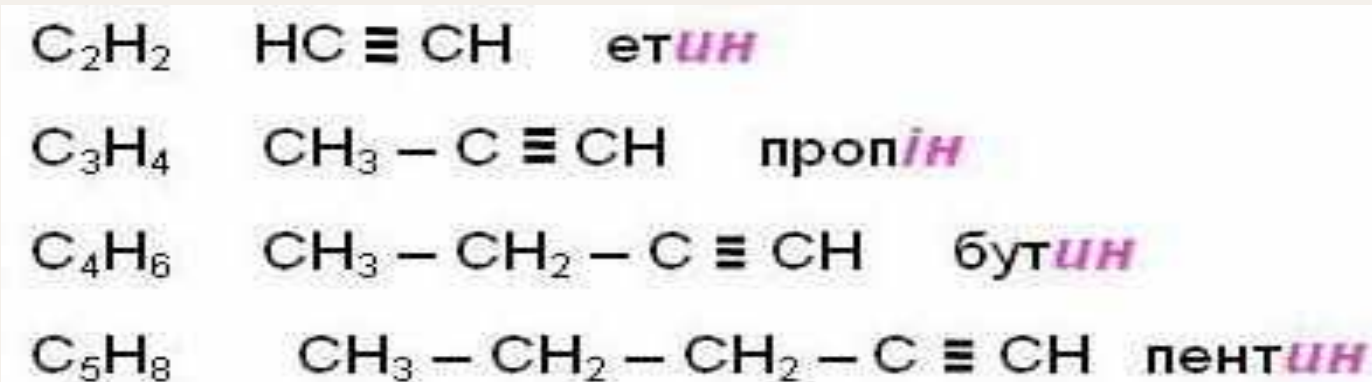


sp-гібридизація

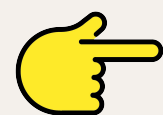
ВУГЛЕВОДНІ

Алкіни - ненасичені вуглеводні з відкритим карбоновим ланцюгом та одним потрійним зв'язком.

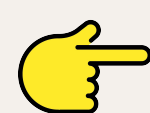
АЛК. + **-ІН**, **-ІН** → **АЛКІН**



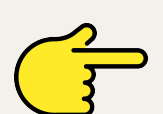
Загальна характеристика алкінів



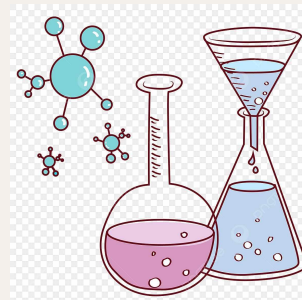
Хімічні властивості алкінів



Добування, застосування алкінів



ВЕБІНАР. НМТ. ВУГЛЕВОДНІ.



ТЕСТИ ЗНО/НМТ З ТЕМИ "ВУГЛЕВОДНІ"



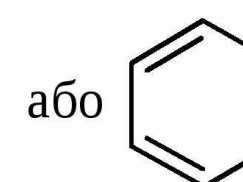
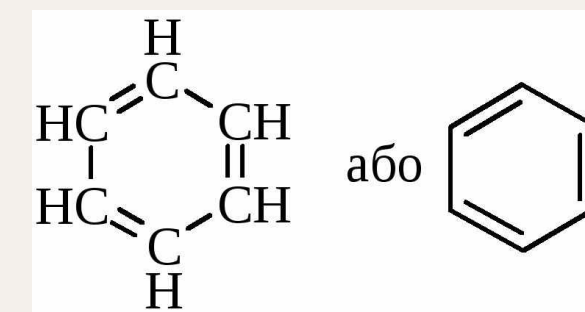
Автор Ганна Іванченко



АРОМАТИЧНІ ВУГЛЕВОДНІ



Арени - вуглеводні, у молекулах яких є одне чи кілька бензенових кілець.



C₆H₆ Бензен

Перший член гомологічного ряду аренів з одним бензеновим кільцем

Бензен як представник ароматичних вуглеводнів.



Хімічні властивості бензену



Добування та застосування бензену

