Organická chemie: Tvary molekul a vazby v nich

6C

Zapište elektronovou konfiguraci uhlíku:

1s 2s 2p

……………………… vrstva

Spojením …….. orbitalu s a …….. orbitalů p vzniknou 4 hybridní orbitaly ………

Jedná se o hybridizaci ……..

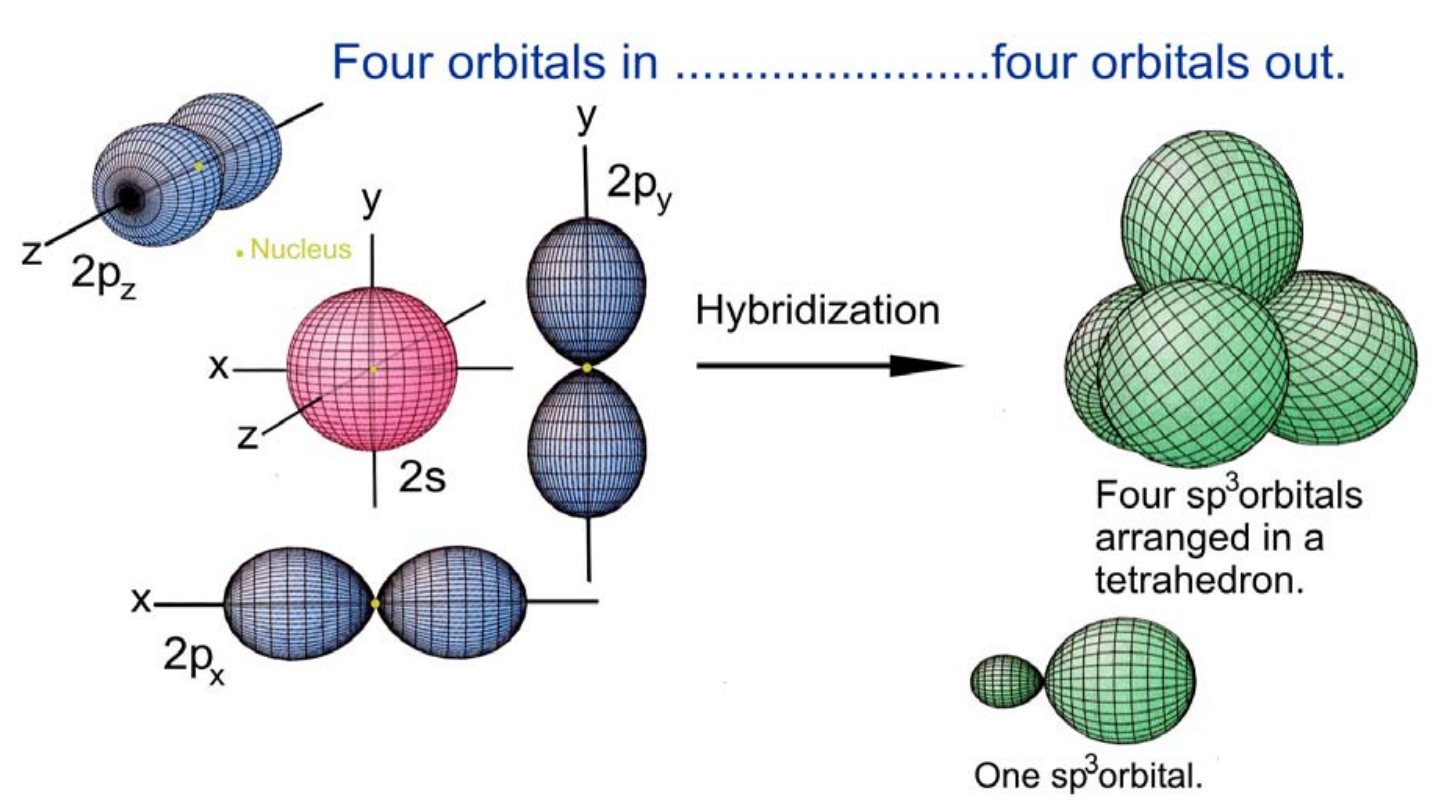
2p

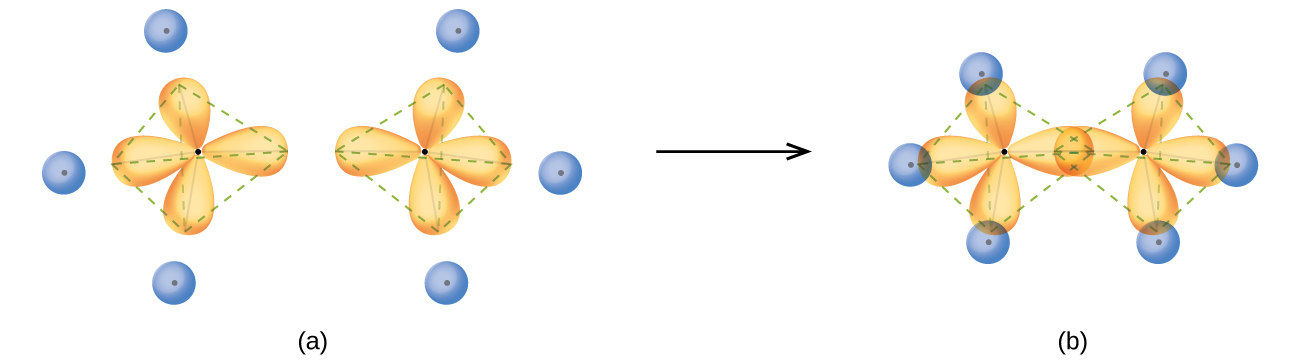
Energie

2sp3

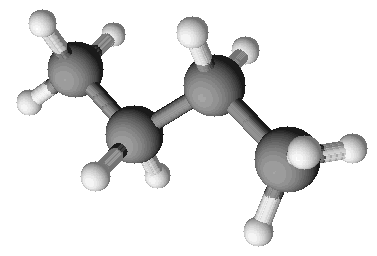
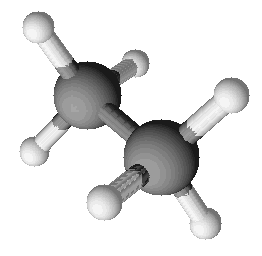
Energie

2s





Tuto hybridizaci nalezneme například v molekulách:



Mezi dvěma uhlíky je vazba: ………………….., která se skládá z: …………………..,

Spojením …….. orbitalu s a …….. orbitalů p vzniknou 3 hybridní orbitaly ………

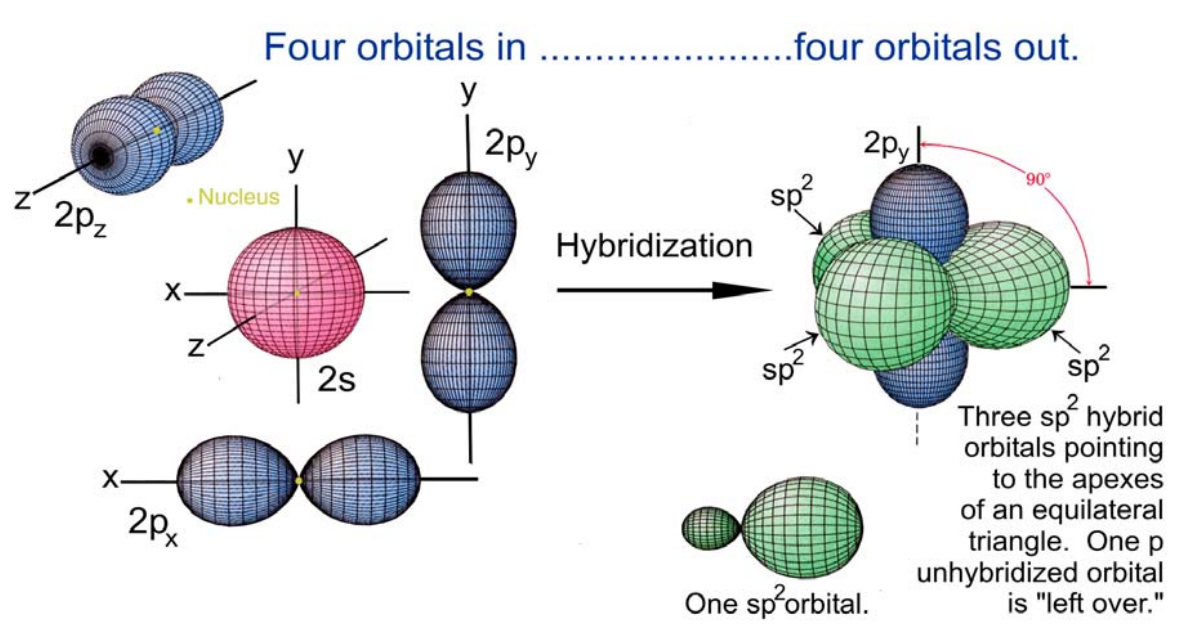
Jedná se o hybridizaci ……..

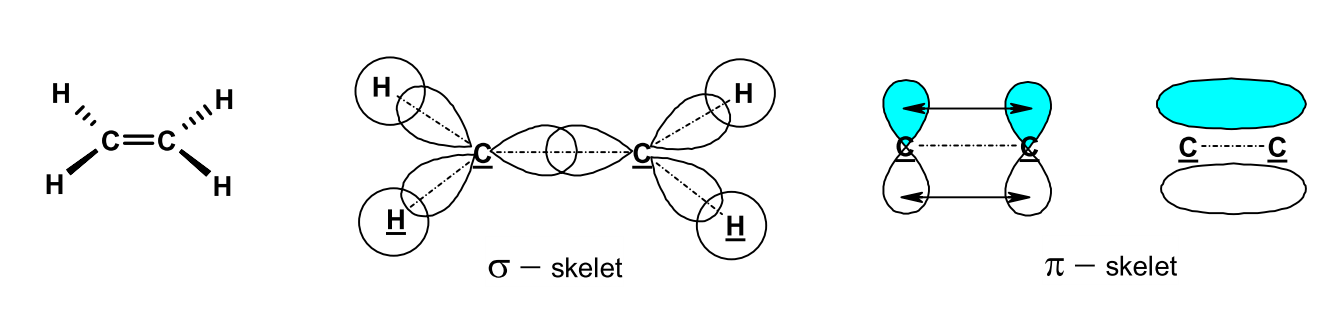
2p

Energie

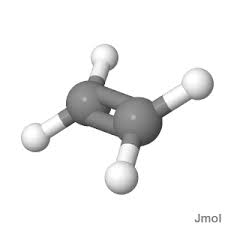
Energie

2s





Tuto hybridizaci nalezneme v molekulách:



Mezi dvěma uhlíky je vazba: ………………….., která se skládá z: …………………..,

Spojením …….. orbitalu s a …….. orbitalu p vzniknou 2 hybridní orbitaly ………

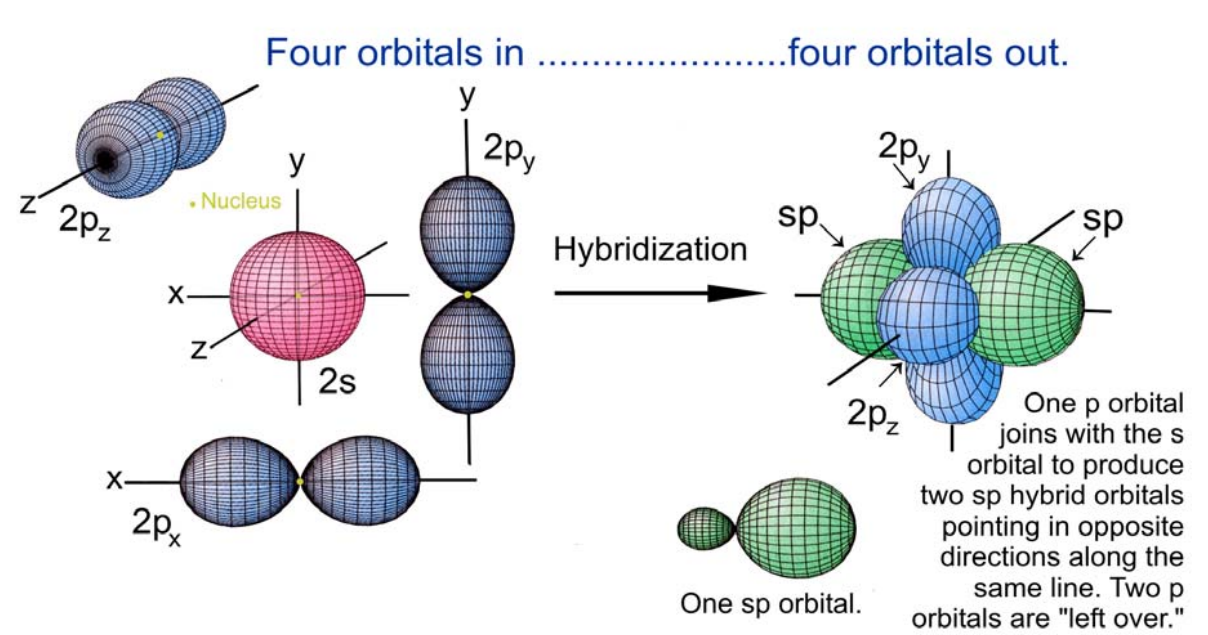
Jedná se o hybridizaci ……..

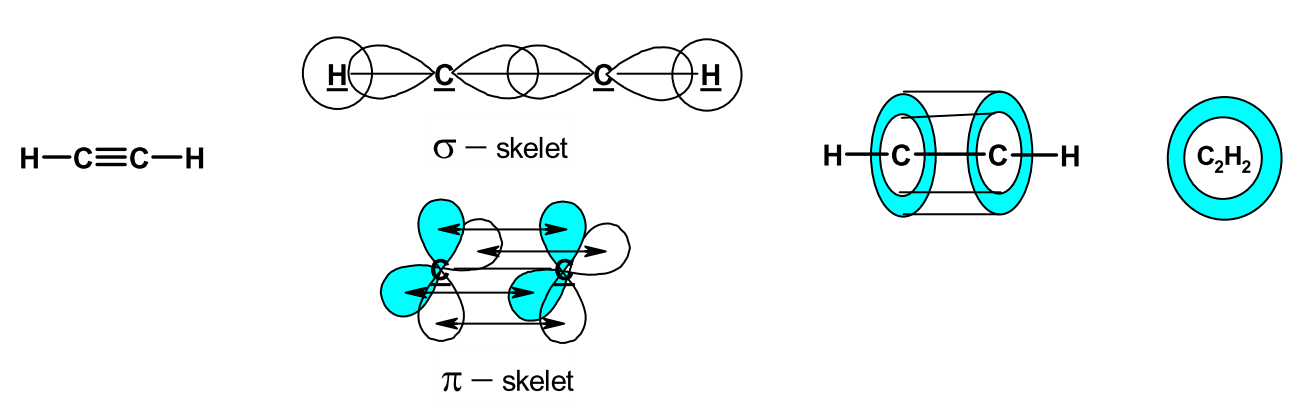
2p

Energie

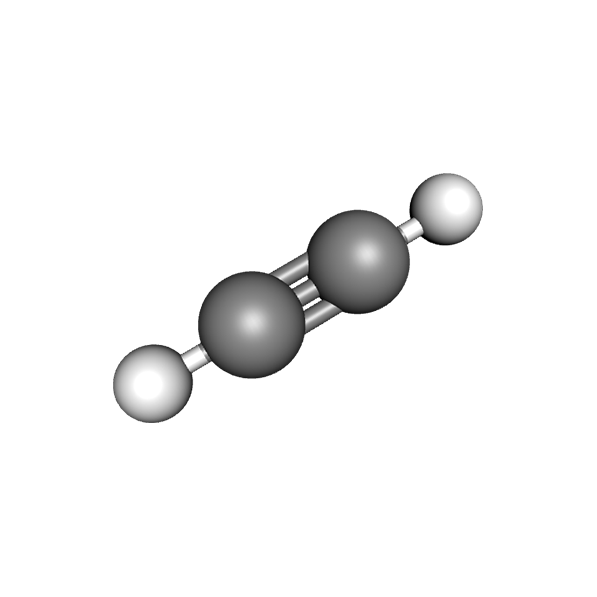
Energie

2s





Tuto hybridizaci nalezneme v molekulách:



Mezi dvěma uhlíky je vazba: ………………….., která se skládá z: …………………..,

A co další molekuly?

