

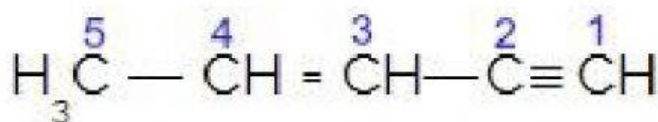


Complete o quadro:

Subníveis	s	p	d	f
Qual o máximo de elétrons nos subníveis?		6		14
Qual o número de orbitais dos subníveis?	1		5	

Tipos de ligações:

Agora é sua vez 2: Qual o tipo de ligação (sigma ou pi) nos carbonos destacados?



Carbono 1 – _____ ligações sigma e 2 ligações pi.

Carbono 2 – 2 ligações sigma e _____ ligações pi.

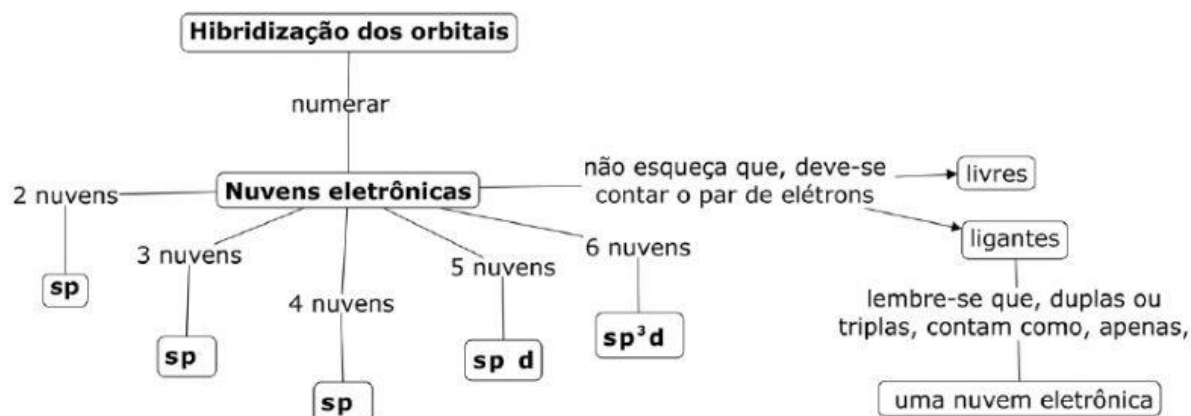
Carbono 3 – _____ ligações sigma e 1 ligação pi.

Carbono 4 – 3 ligações sigma e _____ ligação pi.

Carbono 5 – _____ ligações sigma e _____ ligação pi.

Complete com números

Sobre a hibridização dos orbitais:





(1) NH_3 , H_2O e CH_4 são moléculas explicáveis por hibridação:

- a) sp
- b) sp^2
- c) sp^3
- d) sp^3d
- e) sp^3d^2

Clique na alternativa correta.

(2) SF_4

- a) sp^3
- b) sp^2
- c) sp^3d
- d) sp^3d^2
- e) sp

(3) BCl_3

- a) sp^3
- b) sp^2
- c) sp^3d
- d) sp^3d^2
- e) sp

(4) BeCl_2

- a) sp^3
- b) sp^2
- c) sp^3d
- d) sp^3d^2
- e) sp



Bom Estudo!

Profa. Ana (QuimicAna)