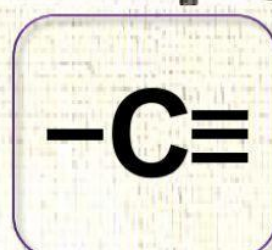
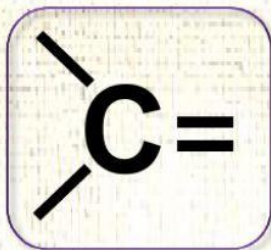
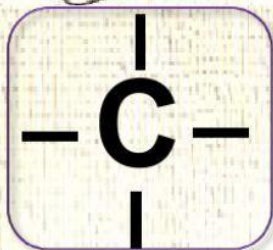


Hibridación del Carbono

Una con flecha según corresponda



120°

180°

109,5°

Elija la opción correcta sobre la configuración electrónica del $^{12}_{6}\text{C}$

1s²2s²2p⁶3s²

1s²2s²2p⁴

1s²2s²2p⁶

1s²1p⁶2s²2p²

1s²2s²2p²

1s²1p⁴

Elíja la opción correcta

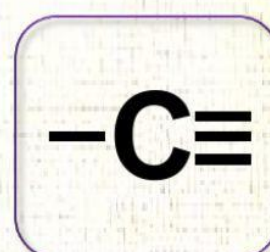
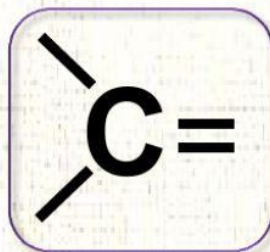
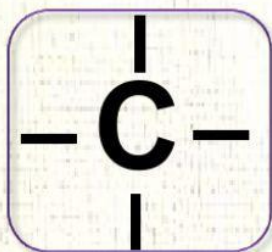
La geometría que adopta un orbital atómico "s" es:

La geometría que adopta un orbital atómico "p" es:

En un orbital atómico “p” entran
[] electrones

En un orbital atómico “s” entran
[] electrones

Una con flecha según corresponda



sp

sp³

sp²

Elija la opción correcta con respecto a la posibilidad que tiene de combinarse el carbono basal o fundamental

Cuatro posibilidades de enlazarse

Tres posibilidades de enlazarse

Dos posibilidades de enlazarse

Una posibilidad de enlazarse

Indica las opciones correctas
de la siguiente estructura $=C=$

sp

sp^3

sp^2

120°

180°

$109,5^\circ$