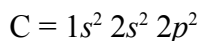


Hibridación sp (Geometría lineal)

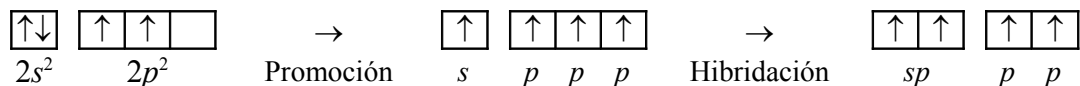
1 orbital s + 1 orbital p = 2 orbitales sp (2 enlaces σ sigma, carbono enlazado a 2 átomos)

Como sobran 2 orbitales p sin hibridar tendremos 2 enlaces π (para dobles y triples enlaces)

Configuración electrónica del carbono (6 electrones):

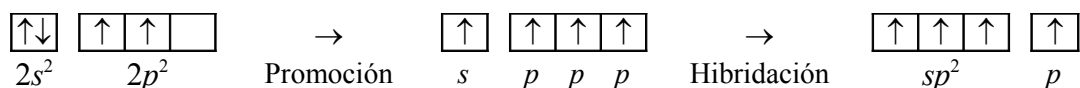
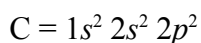


Para la capa de valencia:

**Hibridación sp^2 (Geometría triangular plana)**

1 orbital s + 2 orbitales p = 3 orbitales sp^2 (3 enlaces σ sigma, carbono enlazado a 3 átomos)

Como sobra 1 orbital p sin hibridar tendremos 1 enlace π disponible para formar doble enlace

**Hibridación sp^3 (Geometría tetraédrica)**

1 orbital s + 3 orbitales p = 4 orbitales sp^3 (4 enlaces σ sigma, carbono enlazado a 4 átomos)

Como no sobra ningún orbital p no hay enlaces π (no hay dobles enlaces, sólo enlaces sencillos σ)

