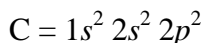


### Hibridación $sp$ (Lineal)

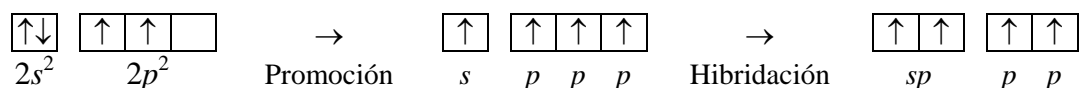
1 orbital  $s$  + 1 orbital  $p$  = 2 orbitales  $sp$  (2 enlaces  $\sigma$  sigma)

Como sobran 2 orbitales  $p$  sin hibridar tendremos 2 enlaces  $\pi$  (para dobles y triples enlaces)

Configuración electrónica del carbono (6 electrones):



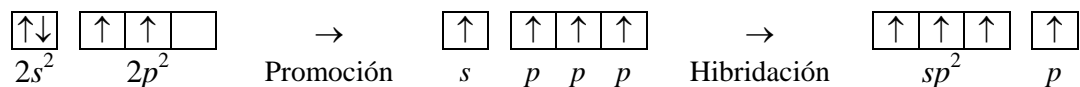
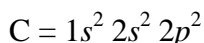
Para la capa de valencia:



### Hibridación $sp^2$ (Triangular plana)

1 orbital  $s$  + 2 orbitales  $p$  = 3 orbitales  $sp^2$  (3 enlaces  $\sigma$  sigma)

Como sobra 1 orbital  $p$  sin hibridar tendremos 1 enlace  $\pi$  disponible para formar doble enlace



### Hibridación $sp^3$ (Tetraédrica)

1 orbital  $s$  + 3 orbitales  $p$  = 4 orbitales  $sp^3$  (4 enlaces  $\sigma$  sigma)

Como no sobra ningún orbital  $p$  no hay enlaces  $\pi$  (no hay dobles enlaces, sólo enlaces sencillos  $\sigma$ )

