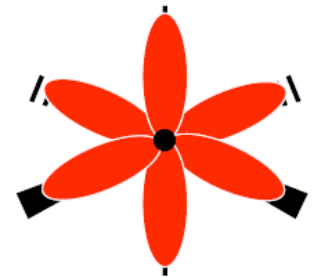
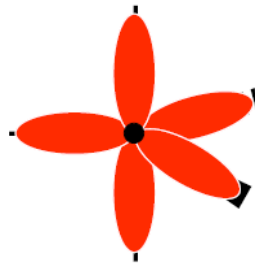
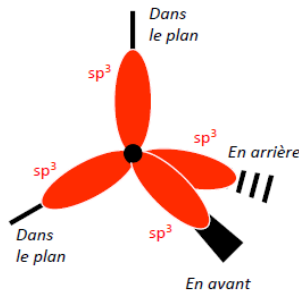
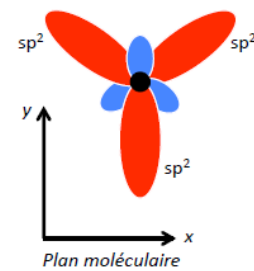
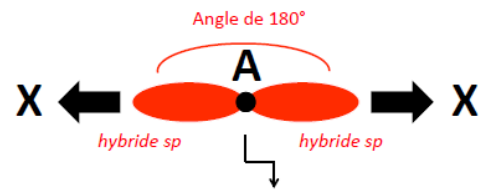
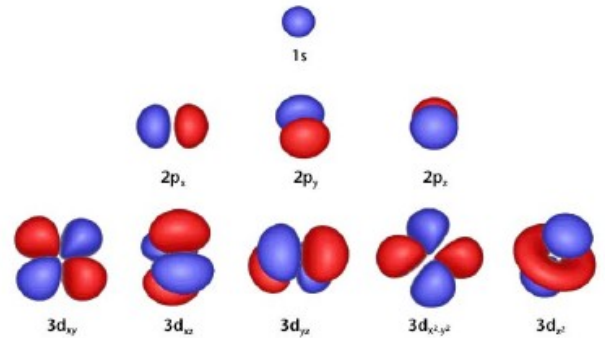


L'hybridation des orbitales atomiques

I- Modèle des orbitales atomiques hybridées

- **Définition d'un OA hybrides**
 - Outil de description d'un atome isolé, elles reflètent la symétrie sphérique de l'atome
 - Dans une molécule les orbitales se déforment et forment donc des hybrides
 - Les orbitales atomiques sont construites à partir du mélange des orbitales atomiques de l'atome isolé
- **Hybridation sp**
 - Mélange d'OA s et OA p
 - 2 hybrides orientées à 180°
 - Molécule de type AX_2 ou AXE
- **Hybridation sp^2**
 - Molécule du type AX_3 ou AX_2E ou AXE_2
- **Hybridation sp^3**
 - Molécule du type AX_4 ou AX_3E ou AX_2E_2
- **Hybridation sp^3d**
 - Molécule du type AX_5 ou AX_4E ou AX_3E_2 etc...
- **Hybridation sp^3d^2**
 - Molécule du type AX_6 ou AX_5E ou AX_4E_2



II- Liaisons doubles et triples

- Deux types de liaisons σ et π

