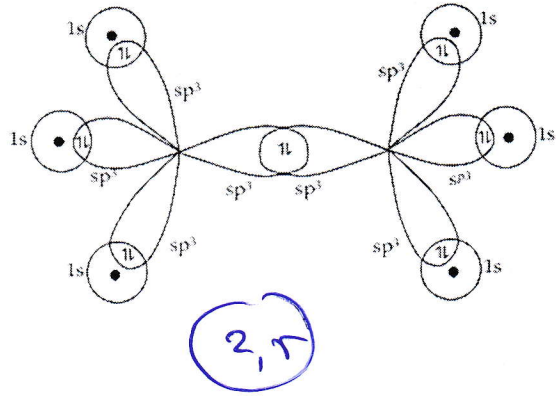
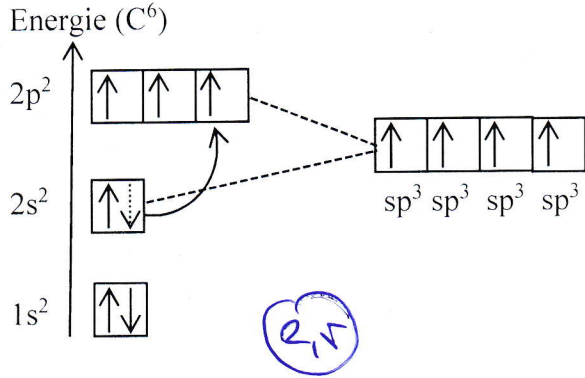


**Exercice 1 (05pts) :**

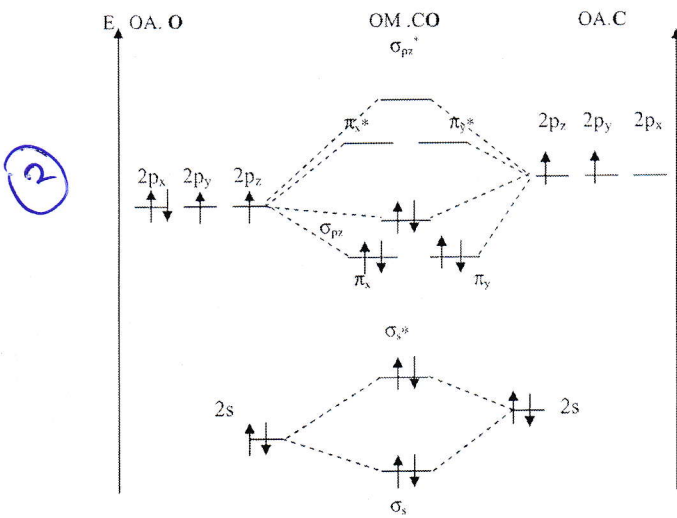
Pour décrire le type d'hybridation qui caractérise la molécule d'éthane  $C_2H_6$  faisons le diagramme énergétique du carbone :



**Exercice 2 (05pts) :**

1.  $C^6 : 1s^2 2s^2 2p^2$   
 $O^8 : 1s^2 2s^2 2p^4$

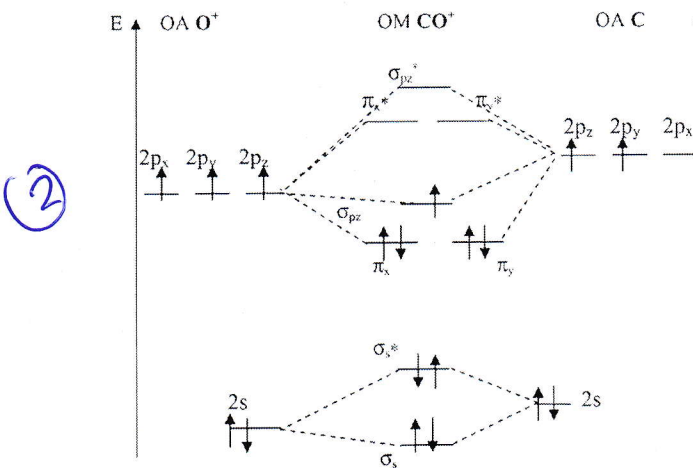
2.



L'indice de liaison est égal à :

$$\frac{1}{2}(8-2) = 3$$

②,5



L'indice de liaison est égal à :

$$\frac{1}{2}(7-2) = 2,5$$

②,5