

3^{ème} Chimie Pharmaceutique Corrigé Type (Modélisation Moléculaire)
Contrôle

EXO 1 (7.5p) (0,25 x 10)

- 1 - (Vrai)
- 2 - (Vrai)
- 3 - (Faux) (La relativité générale s'intéresse au monde macroscopique)
- 4 - (Vrai)
- 5 - (Faux) La modélisation analogique à construire un système physique qui reproduit plus ou moins un phénomène que l'on souhaite étudier.
- 6 - (Faux) (Les méthodes quantiques, qui font appel sur l'approximation de Born-Oppenheimer selon laquelle la distribution des électrons se répartit en orbitales autour des molécules.)
- 7 - (Vrai)
- 8 - (Faux) Dans la molécule (Cl_2), les orbitales (s) et (p) anti liantes sont vacantes.
- 9 - (Faux) (Pour obtenir un OM (s), il faut faire intervenir une orbitale (2s) et une orbitale (2p_z) d'un autre.
- 10 - (Vrai)

EXO 2 (12 points)
 on considère le sys de l'allyle ($C_3H_3^+$)

1) système de (3 e⁻ π) (0,25)

2) les déterminants

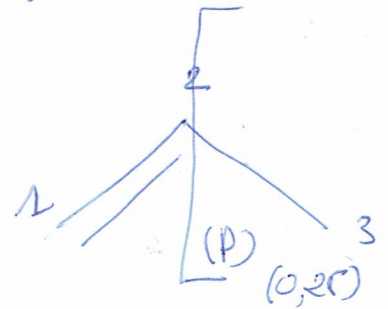
- en fonction de (H_{ii} , H_{ij} , S_{ii} , S_{ij} et E)

$$\begin{vmatrix} H_{11} - ES_{11} & H_{12} - ES_{12} & H_{13} - ES_{13} \\ H_{21} - ES_{21} & H_{22} - ES_{22} & H_{23} - ES_{23} \\ H_{31} - ES_{31} & H_{32} - ES_{32} & H_{33} - ES_{33} \end{vmatrix} = 0 \quad (01)$$

- en fonction de (α , β)

- en fonction de (x , 1 et 0)

$$\begin{vmatrix} \alpha - E & \beta & 0 \\ \beta & \alpha - E & \beta \\ 0 & \beta & \alpha - E \end{vmatrix} = 0 \quad \Rightarrow \quad \begin{vmatrix} x & 1 & 0 \\ 1 & x & 1 \\ 0 & 1 & x \end{vmatrix} = 0 \quad (01)$$



4) Determiner l'equation de 3^{eme} ordre

a) $x \begin{vmatrix} x & 1 & | & 1 & 1 & | & +0 & | & 1 & x \\ 1 & 2 & | & -1 & 0 & 2 & | & 0 & 1 \end{vmatrix} = 0 \Rightarrow (x^3 - 2x) = 0 \Rightarrow x(x^2 - 2) = 0$

$1, 0$

b) les solutions x_1, x_2 et x_3

$x_1 = -\sqrt{2}, x_2 = 0, x_3 = +\sqrt{2}$

$1, 5$

5) Calculez en fonction (α, β)

$$\begin{cases} E_1 = \alpha + \sqrt{2}\beta \\ E_2 = \alpha \\ E_3 = \alpha - \sqrt{2}\beta \end{cases}$$

$0, 4$

6) Determiner les expressions des fonctions d'ondes

$0, 25$

$\Psi_1 = C_1\varphi_1 + C_2\varphi_2 + C_3\varphi_3; \Psi_2 = C_1\varphi_1 + C_2\varphi_2 + C_3\varphi_3; \Psi_3 = C_1\varphi_1 + C_2\varphi_2 + C_3\varphi_3$

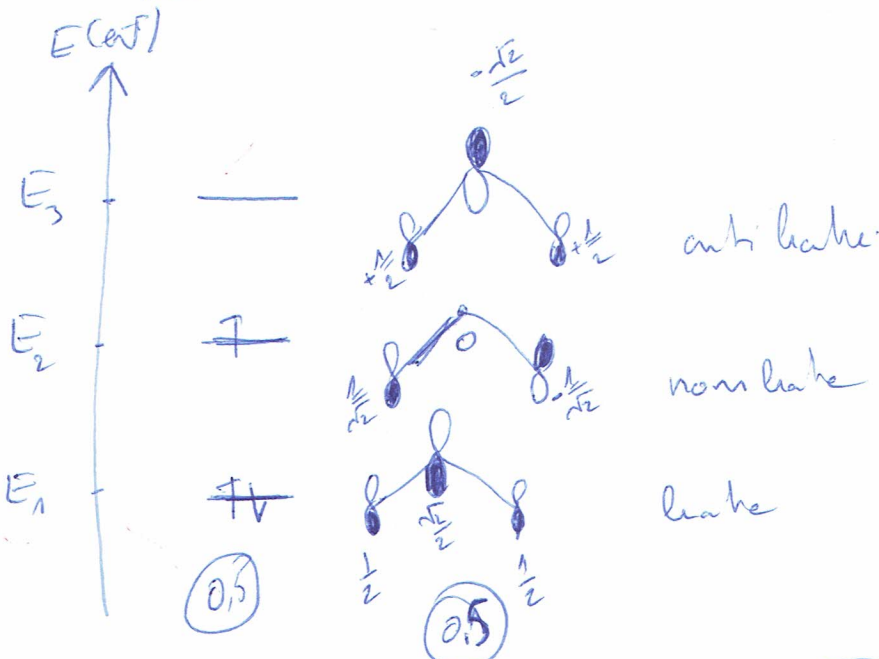
7) Calculez les coefficients (C_1, C_2 et C_3)

$x_1 = -\sqrt{2}; C_1 = C_3 = \frac{1}{\sqrt{2}}, C_2 = \frac{\sqrt{2}}{2} \Rightarrow \Psi_1 = \frac{1}{2}(\varphi_1 + \sqrt{2}\varphi_2 + \varphi_3)$ $(0, 1)$

$x_2 = 0; C_1 = C_3 = \frac{1}{\sqrt{2}}, C_2 = 0 \Rightarrow \Psi_2 = \frac{1}{\sqrt{2}}(\varphi_1 - \varphi_3)$ $(0, 1)$

$x_3 = +\sqrt{2}; C_1 = C_3 = \frac{1}{2}, C_2 = \frac{\sqrt{2}}{2} \Rightarrow \Psi_3 = \frac{1}{2}(\varphi_1 - \sqrt{2}\varphi_2 + \varphi_3)$ $(0, 1)$

8) Tracez le diagramme energetique



$E_{n\ell}$	2	1	0	Σ
C_1^2	$\frac{1}{4}$	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{4}$	1
C_2^2	$\frac{1}{2}$	0	$\frac{1}{2}$	1
C_3^2	$\frac{1}{4}$	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{4}$	1
	1	1	1	

$0, 25$

$E_{TOT}(\pi) = 3\alpha \rightarrow 0, 25$