

REPUBLIQUE ALGERIENNE DEMOCRATIQUE ET POPULAIRE
MINISTRE DE L'ENSEIGNEMENT SUPERIEUR
ET DE LA RECHERCHE SCIENTIFIQUE

UNIVERSITE « Dr. TAHAR MOULAY » DE SAIDA

FACULTE DES SCIENCES

DEPARTEMENT DE PHYSIQUE



MEMOIRE

Présenté en vue de l'obtention du diplôme de

MASTER

Spécialité : PHYSIQUE

Option : Physique des rayonnements

Par

DORBANE Abdennasser

Sur le thème

Molécule $^{30}\text{SiH}_4$: Prédiction du spectre complet de La région Dyade-GS

Soutenu le : 23 /06/2022 devant le jury composé de :

Mr. EL-KEURTI Mohammed	Pr.	Université Dr. Tahar Moulay de Saida	Président
Mr. KAAROUR Abdelkrim	MCA	Université Dr. Tahar Moulay de Saida	Encadreur
Mr. MESKINE Mohamed	Pr.	Université Dr. Tahar Moulay de Saida	Co-encadreur
Mlle. SAADAoui Fatiha	MCA	Université Dr. Tahar Moulay de Saida	Examineur

Année Universitaire 2021 - 2022

Dédicaces

Grâce à Allah «elKadir» Je

dédicace modeste travail à:

Mon père, qui est sûrement fier de trouver ici le résultat de longues années de sacrifices et de privations pour m'aider à avancer dans la vie. Merci pour les valeurs nobles, l'éducation et le soutien permanent venu de lui.

Ma mère, qui a œuvré pour ma réussite, par son amour, son soutien, tous les sacrifices consentis et ses précieux conseils ,pour toute son assistance et sa présence dans ma vie, reçois à travers ce travail aussi modeste soit-il, l'expression de mes sentiments et de mon éternel gratitude.

Mes frères sont lahcen. Yaakoube et mes sœurs Fatiha. Amaria. Khaira. Nassira. Bakhta. Fouzia. Ils n'ont jamais cessé d'être un exemple de persévérance, de courage et de générosité..

A tous les professeurs de l'université de Saida. A ce lui qui était

avec moi par son encouragement et m'aidé à la réalisation de

ce travail:

«Dr:kaaour abdelkrim»

A tous mes collègues et les étudiants de physique des Rayonnements 2021-2022

Dorbane Abdennasser

Remerciements

Ce travail de recherche a été réalisé au département de physique, à la Faculté de Sciences de l'Université Dr. TAHAR MOULAY SAIDA.

D'abord, je remercie Dieu le tout puissant. C'est grâce à lui que j'ai en la foi et la force pour accomplir ce travail.

J'adresse le grand remerciement à mon encadreur Docteur **Kaour Abdelkrim**, qui a proposé le thème de ce mémoire, et accepté de m'encadrer dans cette étude, et aussi pour ses conseils du début à la fin de ce travail.

Mes plus sincères remerciements aussi aux membres de jury pour l'honneur qu'ils me font en acceptant de juger ce travail.

Je remercie également tous mes anciens professeurs. De plus, je remercie l'ensemble professionnel et tout le personnel du département de physique et la bibliothèque.

A mes parents, je dis un immense merci. Je suis infiniment reconnaissant pour votre soutien et votre encouragement. Je remercie également mes frères et sœurs, ainsi que mes amis, ceux et celles là que je porte dans mon cœur, et qui m'ont toujours encouragée supporté moralement ; voilà j'en ai terminé mais si vous n'avez pas tout la, Tout peut se résumer en ces quelques mots : Merci à tous pour votre présence et votre soutien Indéfectible.

Sommaire

Introduction générale	1
Référence	4
Chapitre 1 : symétrie moléculaire et théorie des groupes	
1-1- symétrie moléculaire	7
1-1-1-définition.....	7
1-1-2-éléments des symétrie d'une molécule.....	8
1-2-théorie des groupes et notions de caractères.....	12
1-2-1-le groupe Td.....	12
1-2-2-les modes normaux de vibration des molécule tétraédrique.....	13
Référence	19
Chapitre 2 : formalisme tétraédrique	
2-1 Introduction.....	22
2-2 Ha miltonien de vibration-rotation d'une molécule	22
2-2-1 Ha miltonien d'une molécule isole.....	22
2-2-2-Approximation de Born-Oppenheimer.....	23
2-2-3-propriété générale de - Ha miltonien.....	25
2-2-4-L'énergie à L'approximation Zéro.....	25
2-2-4-1-L' Ha miltonien vibrationnel.....	25
2-2-4-2- L' Ha miltonien rotationnel.....	26
2-2-5-énergie de rotation vibration aux ordres supérieurs.....	27
2-3- L' Ha miltonien rovibrationnel des molécules XY ₄	28
2-3-1-Opérateur rotationnels.....	29
2-3-2- Opérateur vibrationnels.....	29
Référence	32
Chapitre 3 : Méthode d'Analyse et programmes utilisés	
3-1-programmes utilise.....	35
3-1-1- installation de XTDS et explication des instructions.....	35

3-2-programmes utilise.....	41
3-2-1-programme de codage des opérateurs rovibrationnels de L' Ha miltonien effectif.....	41
3-2-2- programme de codage des fonction de base.....	42
3-2-3- programme de calcule stokage des élément matriciels non nuls de L' Ha miltonien rovibrationnel effectif.....	42
3-2-4-programme calculant les valeurs et les vecteurs pérores de L'ha miltonien effectif.....	43
3-2-5- programme de calcule stokage des élément matriciels non nuls du moment dipolaire....	44
3-2-6- programme de calcule stokage des élément matriciels du moment de transition dans la base propre.....	45
3-2-7- programme de calcule du spectre (fréquences et moment de transition)	45
3-2-8- programme de calculant le spectre de transition	45
3-3-Méthode d'analyse.....	47
Référence	51
Chapitre 4 : Prédiction du spectre complet de la région ν_2, ν_4 –GS	
4-1 Introduction.....	54
4-2-Paramètres de l'Ha miltonien de moment dipolaire utilisés dans nos calculs	54
4-3- Calcul du spectre IR de la bande ν_2, ν_4 de la molécule $^{30}\text{SiH}_4$	59
Référence	72
Conclusion	74

Liste des figures

Figure 1-1 : Effet de l'opération sur modèle carré.....	7
Figure 1.2. Exemples de molécules possédant un ou plusieurs axes des symétries C_n . L'axe principal est en rouge.	9
Figure 1-3 :Effet de l'opération de l'axe.	9
Figure 1-4 :Effet de l'opération de plan.	11
Figure 1-5 :Géométrie d'une molécule tétraédrique.....	12
Figure 3- 1 : première fenêtre de l'exécution de XTDS	36
Figure 3-2 : deuxième fenêtre de l'exécution de XTDS	37
Figure 3- 3 : troisième fenêtre de l'exécution de XTDS	38
Figure 3-4 :quatrième fenêtre de l'exécution de XTDS	40
Figure 4-1 : . Comparaison entre les grandeurs microscopiques et macroscopiques.....	60
Figure 4-2 : . Diagramme énergétique de diade ν_2, ν_4 de la molécule $^{30}\text{SiH}_4$	68
Figure 4-3 : Spectre complet de la région dyade-Gs de la molécule $^{30}\text{SiH}_4$	69
Figure 4-4 : . Extrait du spectre de la région dyade-Gs de la molécule $^{30}\text{SiH}_4$ allant de 700cm^{-1} vers 900cm^{-1}	70
Figure 4-5 : . Extrait du spectre de la région dyade-Gs de la molécule $^{30}\text{SiH}_4$. allant de 900cm^{-1} vers 1100cm^{-1}	71

Liste des tableaux

Tableau 1-1 : Symétrie moléculaire et les opérations de symétrie.....	11
Tableau 1-2 : Table de caractères de groupe Td.....	13
Tableau 1-3 :L'analyse de Γ_{vib}	14
Tableau 1-4 : Table de caractères du groupe Td	15
Tableau 1-5 :Caractères χ_{vib} pour les symétries du groupe Td.....	16
Tableau 4-1 : Les paramètres de l'Hamiltonien relatif à la bande ν_2, ν_4 de la molécule $^{30}\text{SiH}_4$	57
Tableau 4-2 : Prédiction du spectre calculé des transitions rovibrationnelles de la bande ν_2, ν_4 de la molécule $^{30}\text{SiH}_4$	62

Introduction générale

Introduction générale

Le principe de l'analyse spectrale défini pour chaque composé chimique est la base de la spectroscopie, les applications de la spectroscopie organique sont multiples dans : détermination du composé (en particulier en IR), dosage, imagerie (IR ou Raman), analyse physique (verre, analyse de surface), etc.

La spectroscopie organique est adaptée grâce au développement de nouvelles technologies et accessoires, avec tous types d'échantillons : liquides, pâtes, tablettes, films, plastiques, échantillons biologiques, etc., et nous permet également d'analyser à travers des conteneurs (flacons ou réacteurs), ou directement dans des échantillons utilisant les fibres optiques.

Ces technologies sont également facilement associées à d'autres technologies telles que les bains de fusion (analyse en ligne). L'étude théorique est un phénomène physique d'analyse spectrale, de spectrométrie, ce qui signifie qu'elle est analysée sur une échelle d'énergie, ou toute autre quantité d'énergie liée (fréquence, longueur d'onde, etc.).

Les méthodes spécifiques caractérisées principalement par une utilisation très large de la théorie des groupes et des techniques de tension associées, cela est utilisé pour travailler sur l'étude des spectres de vibration - le type de circulation des molécules (partie supérieure sphérique) XY4 ou XY6.

Historiquement, Shaffer, Nielson et Thomas (1939) [1] ont considéré en détail l'Hamilton en de vibration rotation des molécules tétraédriques XY4. Au second ordre d'approximation, à la même époque, Jahn (1938) [2] interprète la structure fine des niveaux d'énergie de la bande fondamentale u_4 .

Toutefois, les travaux utilisés sont ceux de Hecht en (1960) [3] et Moret Bailly (1961) [4] construisent les fonctions d'ondes et les opérateurs de l'Hamilton en sous forme de tenseurs sphériques irréductibles en employant la théorie des groupes. Ainsi Hecht (1960) [5] étend le

développement jusqu'au troisième ordre et considère en détail les termes vibrationnels anharmoniques.

Moret Bailly (1960) [6] et grâce à la théorie des tenseurs sphériques adaptée à la symétrie cubique développement un Hamilton en transformé formel quasi diagonal jusqu'au quatrième ordre.

Dorney et Watson [7] étudient ensuite (en 1972) l'Hamilton en effectif relatif aux niveaux de base tandis que Kirchner et al [8], Ozier [9], Hilico et Champion et al [10] développent des formalismes s'appliquant aux états excités.

Tous les travaux intérieurs ont contribué et ont conduit ensuite J. P. Champion [11] a proposé une méthode générale systématique de construction des opérateurs de l'Hamiltonien (formalisme tétraédrique).

Avec le même principe de construction des opérateurs tensoriels que celui de J. P. Champion, M. Loete (1984) [12] propose un développement formel du moment dipolaire des molécules tétraédrique.

Ces deux formats sont adoptés dans notre logiciel de calcul, d'une part des niveaux de puissance (modèle héros), d'autre part dans le calcul des densités circulaires, et plus précisément dans le calcul des opérateurs bipolaires (modèle Loete).

Références bibliographiques

- [1] Wave H. Shaffer, Harald H. Nielsen, and L. H. Thomas. *Phys Rev.* 56, 895 (November 1939). <https://doi.org/10.1103/PhysRev.56.895>
- [2] H. A. Jahn, *Proc. R. Soc. A* 168, 469. (1938). <https://doi.org/10.1098/rspa.1938.0187>
- [3] K. T. Hecht, *J. Mol. Spectrosc.*, Volume 5, Issues 1–6, Pages 355–389, (1961). [https://doi.org/10.1016/0022-2852\(61\)90102-3](https://doi.org/10.1016/0022-2852(61)90102-3)
- [4] J. Moret-Bailly, *Cah. Phys.* 15-237. (1961)
- [5] K. T. Hecht, *J. Mol. Spectrosc.*, Volume 5, Issues 1–6, Pages 390–404. (1961) [https://doi.org/10.1016/0022-2852\(61\)90103-5](https://doi.org/10.1016/0022-2852(61)90103-5)
- [6] J. Moret Bailly, Thèse d'état, Université de Bourgogne, Dijon, France, (1961)
- [7] A. J. Dorney, J. Watson. *J. Mol. Spectrosc.* Volume 42, Issue 1, Pages 135–148. (April 1972). [https://doi.org/10.1016/0022-2852\(72\)90150-6](https://doi.org/10.1016/0022-2852(72)90150-6)
- [8] S. M. Kirschner, J. K. G. Watson. *J. Mol. Spectrosc.* Volume 47, Issue 2, Pages 234–242, (August 1973). [https://doi.org/10.1016/0022-2852\(73\)90007-6](https://doi.org/10.1016/0022-2852(73)90007-6)
- [9] Irving Ozier. *J. Mol. Spectrosc.* Volume 53, Issue 3, Pages 336–345. (December 1974). [https://doi.org/10.1016/0022-2852\(74\)90070-8](https://doi.org/10.1016/0022-2852(74)90070-8)
- [10] J. C. Hilico, J. P. Champion, G. Pierre. *J. Mol. Spectrosc.* Volume 60, Issues 1–3, 30, Pages 422–425. (March 1976). [https://doi.org/10.1016/0022-2852\(76\)90147-8](https://doi.org/10.1016/0022-2852(76)90147-8)
- [11] J. P. Champion, Thèse d'état, Université de Bourgogne, Dijon, France, (1978).
- [12] M. Loete, Thèse d'état, Université de Bourgogne, Dijon, France, (1961).

Chapitre 1 : Symétrie moléculaire et Théorie des groupes

1.1 Symétrie moléculaire

1.1.1 Définition

La symétrie moléculaire, en chimie, consiste à décrire les symétries trouvées dans la molécule (ou cristal) et à classer les molécules selon leurs analogies. L'étude de l'infrastructure géométrique de la molécule formée par ses noyaux atomiques (atomes censés occuper des sites fixes dans l'espace) est une base fondamentale pour l'étude des symétries moléculaires [1]. La molécule contient des noyaux identiques et exploite des sites physiquement équivalents dans l'infrastructure. Il prend en compte, selon la théorie de la symétrie moléculaire, que de tous les échanges de noyaux physiquement identiques et équivalents que nous obtenons par l'infrastructure rotative est solide, par analogies en termes de niveau (et puis nous obtenons l'image dans le miroir d'infrastructure), nous sommes encore à travers des groupes de ces deux types de transformation. Grâce à la totalité des processus de symétrie que la molécule possède, sa symétrie est déterminée. L'objectif de toute symétrie est d'avoir un modèle dans une position équivalente, ce qui signifie que chaque point du modèle dans la position finale correspond à un point équivalent dans la position initiale ; Deux emplacements similaires sont difficiles à discerner à première vue : elles ne peuvent être distinguées que si les points distinctifs du modèle sont identifiés. Par exemple, un modèle carré en forme (1.1).

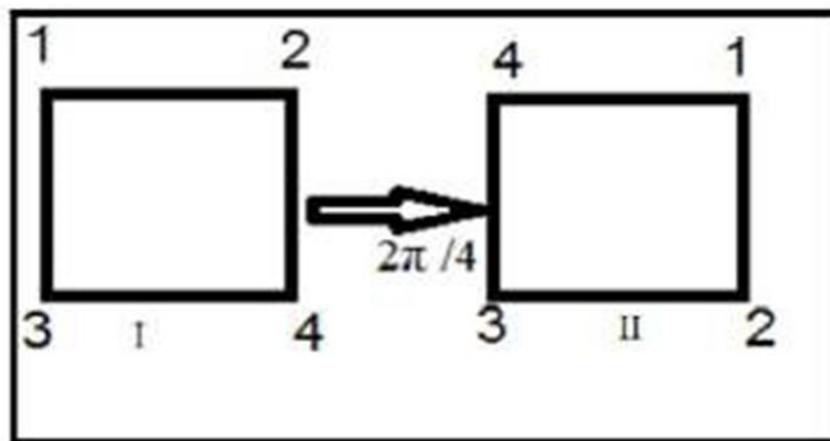


Figure 1.1. Effet de l'opération sur modèle carré.

Symétrie

L'objet est caractérisé par la symétrie, si en appliquant une conversion à l'objet (processus de symétrie), l'objet ne peut pas être distingué de sa géométrie d'origine.

Opérations de symétrie

Une opération de symétrie est un déplacement ou est un mouvement d'objet tel qu'après exécution de ce mouvement chaque point de l'objet coïncide avec un point équivalent de l'objet dans sa position initial, selon des règles bien définies, par rapport à un élément géométrique qui peut être un point (centre), une droite (axe) ou un plan. Par exemple si nous prenons une molécule d'eau et que nous la tournons de 180° selon un axe traversant l'atome d'oxygène, elle sera inchangée. De même elle sera inchangée par réflexion au travers de deux plans miroirs. Bien que l'opération soit toujours liée logiquement à l'élément, il convient de ne pas confondre ces deux notions. Le symbole mathématique de l'opération est l'opérateur.

Chaque élément de symétrie contenu dans un processus de symétrie, selon le processus mené, l'élément de symétrie est un axe de niveau ou de point.

L'élément de symétrie est installé à partir des points qui restent pendant la transaction. Par exemple, pour la rotation, la ligne de points laissée en place est l'axe de symétrie. Refléter ces points constitue un niveau de symétrie.

1.1.2 Eléments des symétries d'une molécule

Opération E

L'opération Identité est l'opération [2] « de ne rien faire » et qui est conforme à la rotation d'un angle de 360° .

Opération de rotation C_n (Axe de symétrie)

Il définit une opération de rotation de $2\pi/n$ autour de cet axe. La molécule H_2O présente un axe C_2 , NH_3 un axe C_3 , C_6H_6 un axe C_6 (Fig1.2)

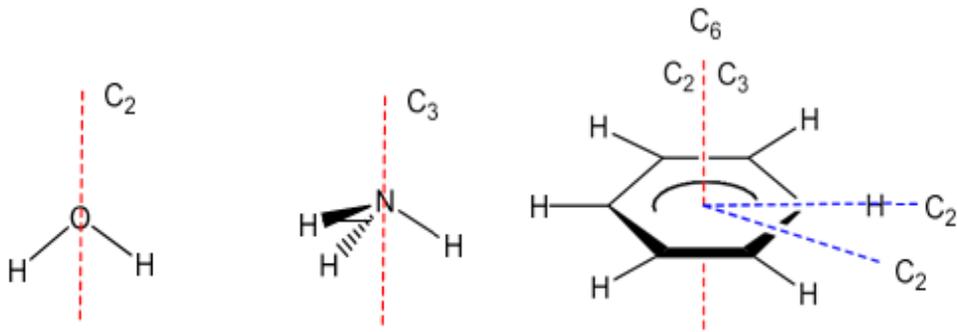


Figure 1.2. Exemples de molécules possédant un ou plusieurs axes de symétrie C_n . L'axe principal est en rouge.

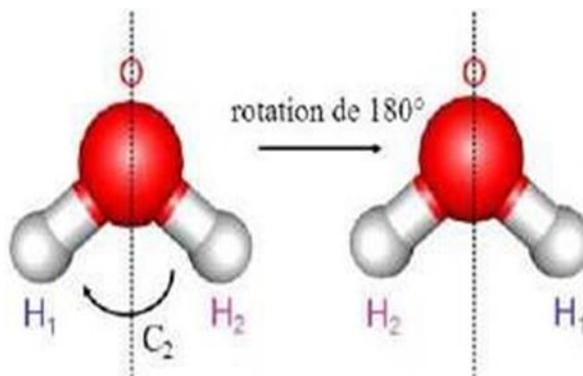


Figure 1.3. Effet de l'opération de l'axe.

Les molécules linéaires possèdent un axe qui les fait coïncider avec elles-mêmes quelque soit l'angle de rotation. Cet axe est noté C_∞ .

L'axe d'ordre le plus élevé d'une molécule est l'axe principal. Pour le benzène qui possède de trois axes C_6 , C_3 et C_2 , c'est l'axe C_6 . Par convention cet axe est représenté verticalement.

Remarque on qu'un seul axe peuvent être associées plusieurs opérations distinctes. Ainsi, la présence d'un axe C_3 implique-t-elle autre l'opération C_3 (rotation de $2\pi/3$) :

- L'opération, $C_3 \cdot C_3$ notée C_3^2 (rotation de $4\pi/3$), qui est un déplacement différent de C_3 .
- L'opération inverse de C_3 notée C_3^{-1} (rotation de $-2\pi/3$), identique à C_3^2 .
- L'opération C_3^3 identique à E.

Finalement, trois opérations distinctes sont associées à la présence de cet axe de symétrie.

Opération σ (Plan de symétrie)

Il définit une opération de symétrie plan ou réflexion. On note σ_h un plan de symétrie « horizontal », perpendiculaire l'axe principal, σ_v ou σ_d un plan de symétrie « vertical », contenant l'axe principal. Pour reprendre les exemples de la Fig.1, on constate que H_2O (voir aussi Fig. 1.4) présente deux plans σ_v , NH_3 en présente trois. Le benzène possède un σ_h (plan moléculaire) et six plans verticaux, qui sont néanmoins de deux catégories différentes : trois d'entre eux passant par deux carbone et conservent l'appellation $2 \sigma_v$, et trois autres passant par le milieu de deux liaisons CC seront appelés σ_d .

$$\left\{ \begin{array}{ll} \sigma^n = E & \text{Si } n \text{ est pair} \\ \sigma^n = \sigma & \text{Si } n \text{ est impair} \end{array} \right\}$$

σ_h : Plan de réflexion perpendiculaire l'axe de rotation principal (l'axe avec la multiplicité la plus haute) C_n

σ_v : Plan de réflexion perpendiculaire à σ_h qui contient l'axe principal C_n , à travers de atomes.

σ_d : Plan de réflexion perpendiculaire à σ_h , contient C_n , et se situe entre deux axes C_2 , à travers des liaisons chimiques.

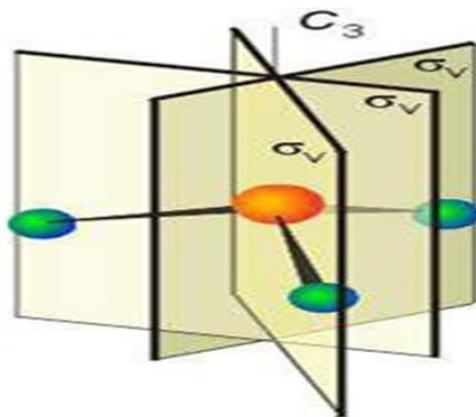


Figure 1.4.Effet de l'opération de plan.

Opération (Centre de symétrie ou centre d'inversion)

Il est noté i pour effet d'inverser tous les atomes de la molécule par rapport à un point. Si les molécules avant et après l'opération coïncident, il s'agit d'un centre de symétrie. Si le centre de symétrie coïncide avec l'origine des coordonnées, l'opérateur i a pour effet de changer le signe des coordonnées selon : $i(x, y, z) = (-x, -y, -z)$.

L'opération de rotation-réflexion S_n

Elle est aussi appelée rotation impropre consiste à une rotation de $2\pi/n$ autour d'un axe de rotation suivie d'une réflexion par rapport un plan perpendiculaire à l'axe et passant par le centre de gravité de la molécule, conduit à une configuration indiscernable de la configuration initiale..

Elements des symmetries	Operation
Axe de rotation C_n	Rotation d'un angle de $2\pi/n$ par rapport à l'axe de rotation C_n .
Axe de rotation impropre S_n	Rotation de $2\pi/n$ puis réflexion par rapport au Plan perpendiculaire à l'axe C_n .
Plan vertical σ_v	Reflex ion par rapport à un plan.
Plan horizontal σ_h	Reflex ion par rapport à un plan.
Centre diversion i	Inversion.
Au cun E	Nerienfaire à la molecule.

Tableau 1.1.Symétrie moléculaire et les opérations de symétrie.

1.2 Théorie des groupes et notions de caractères

L'utilisation de la théorie des groupes ou plus particulièrement théorie des représentations, nous sert à simplifier les problèmes physique de spectroscopie moléculaires ayant certaines propriétés de symétries .Notre travail consiste à étudier les molécules de tétraédriques et plus particulièrement la molécule de Silane $^{30}\text{SiH}_4$.

1.2.1 Le groupe T_d

Afin d'étudier les niveaux d'énergie des molécules tétraédriques, nous établissons une relation entre les éléments matriciels réduits des opérateurs tensoriel pour le groupe $O(3)$ et les éléments matriciels réduits et de leurs composantes tensoriel pour le sous-groupe T_d . Les symétries des différents systèmes dynamiques impliqués dans l'énergie vibration des [3] molécules XY_4 , donne une forme parfaitement simple de l'Hamiltonien.

Les éléments de symétrie d'un tétraèdre régulier comportent : 4 axes d'ordres 3, 3 axes d'ordres 2, 6 plans σ_d et 3 axes impropres d'ordres 3. C'est le groupe des molécules tétraédriques telles la molécule de Silane.

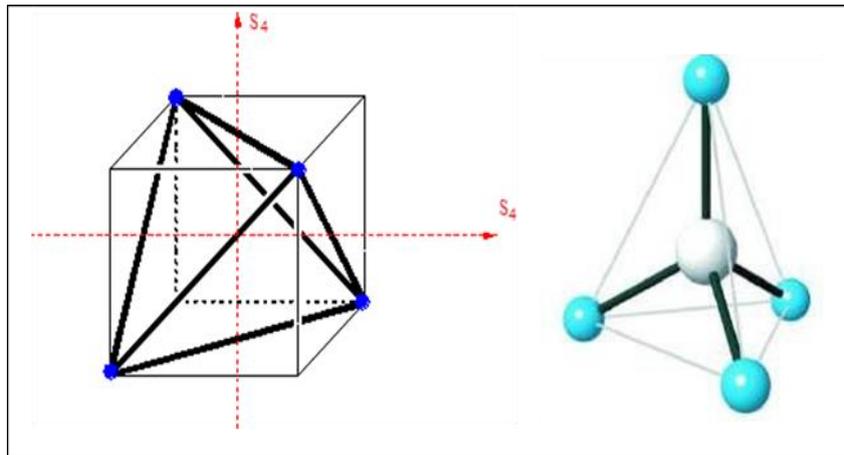


Figure 1.5.Géométrie d'une molécule tétraédrique.

Chapitre 1 : Symétrie moléculaire et théorie des groupes

Voir ci-dessous à la table de caractères du groupe ponctuel. T_d . Dans ce tableau, En haut à gauche figure le nom du groupe. - Dans la ligne du haut, figurent les opérations de symétrie du groupe. - Dans la colonne de gauche, les noms des diverses représentations irréductibles. - A l'intersection des lignes et des colonnes on a porté le caractère χ des différentes RI de chaque opération. Dans ce cas, on a des RI de dimension 1, des RI de dimension 2, et des RI de dimension 3. Les deux colonnes de droite contiennent des renseignements complémentaires précieux pour l'utilisateur : il y est indiqué de quelle symétrie sont certaines variables utiles. On y retrouve x, y, z . Les R_i sont les vecteurs axiaux de rotation. [4]

T_d	E	$8C_3$	$3C_2$	$6S_4$	$6\sigma_d$	Fonctions linéaires	Fonctions quadratiques
A_1	1	1	1	1	1		$x^2+y^2+z^2$
A_2	1	1	1	-1	-1		
E	2	-1	2	0	0		$(2z^2-x^2-y^2; x^2-y^2)$
F_1	3	0	-1	1	-1	$(R_x; R_y; R_z)$	
F_2	3	0	-1	-1	1	$(T_x; T_y; T_z)$	(xy, xz, yz)

Tableau 1.2. Table de caractères de groupe T_d .

A_1, A_2 : Représentation a une dimension.

E : Représentation a deux dimensions.

F_1, F_2 : Représentation a trois dimensions.

1.2.2 Les modes normaux de vibration des molécules Tétraédriques

Une vibration moléculaire est un mouvement périodique des atomes d'une molécule les uns par rapport aux autres, de sorte que le centre de masse de la molécule reste inchangé.

Les fréquences vibratoires typiques vont de moins de 10^{13} Hz à environ 10^{14} Hz, ce qui correspond à des nombres d'onde d'environ 300 à 3000 cm^{-1} . Les vibrations des molécules polyatomiques sont décrites en termes de modes normaux, qui sont indépendants les uns des

Chapitre 1 : Symétrie moléculaire et théorie des groupes

autres. Chaque atome de la molécule à 3 degrés de liberté, donc il y a $3N$ degrés de liberté dans une molécule composée de N atomes.

Mais de ces $3N$ degré de liberté, il y a 3 pour la translation globale de la molécule et 3 pour la rotation globale, et seulement $3N-6$ sont laissés pour les mouvements relatifs des atomes qui constituent les mouvements de vibration de la molécule. Il faut ajouter que pour les molécules linéaires, il n'y a que de $3N-5$ degré de liberté de vibration.

En résumé : $3N - 6$ degrés de liberté pour une molécule non linéaire.

$3N - 5$ degrés de liberté pour une molécule linéaire.

Théorème

Formule de réduction donnant, nombre de fois où apparaît la $i^{\text{ème}}$ RI dans la représentation réductible Γ . La formule de réduction d'une **RR** est donnée par la formule suivante.

$$a_{\mu} = \frac{1}{g} \sum_{i=1}^k g_i \chi_i^{\mu} \chi_i^{\Gamma}$$

g : est l'ordre du groupe.

g_i : est le nombre d'éléments (l'ordre) de la $i^{\text{ème}}$ classe d'opérations.

χ^{μ} : est le caractère de la matrice des opérateurs O_k de cette classe dans la RI.

χ^{Γ} : est le caractère de la matrice du ou des opérateur(s) de cette [5,6] classe k dans la RR. Les coordonnées normales de vibrations et leur type de symétrie de la molécule tétraédrique (T_d).

T_d	E	$8C_3$	$3C_2$	$6S_4$	$6\sigma_d$
n_r	5	2	1	1	3
$\chi(R)$	3	0	-1	-1	1
Γ_{vib}	9	0	1	-1	3

Tableau 1.3.L'analyse de Γ_{vib} .

Chapitre 1 : Symétrie moléculaire et théorie des groupes

n_r : nombre d'atomes non déplacés par la symétrie **R**.

$\chi_{(R)}$: Caractère correspondant à la symétrie **R**.

Γ_{vib} : caractère de la représentation réduite vibrationnelle.

Exemple : réduction de la représentation de XY_4

T_d	E	$8C_3$	$3C_2$	$6S_4$	$6\sigma_d$
A_1	1	1	1	1	1
A_2	1	1	1	-1	-1
E	2	-1	2	0	0
F_1	3	0	-1	1	-1
F_2	3	0	-1	-1	1
χ_{Γ_i}	9	0	1	-1	3

Tableau 1.4. Table de caractères du groupe T_d .

$$a(A_1) = \frac{1}{24} (1 \times 9 \times 1 + 8 \times 0 \times 1 + 3 \times 1 \times 1 + 6 \times -1 \times 1 + 6 \times 3 \times 1) = 1$$

$$a(A_2) = \frac{1}{24} (1 \times 9 \times 1 + 8 \times 0 \times 1 + 3 \times 1 \times 1 + 6 \times -1 \times 1 + 6 \times 3 \times -1) = 0$$

$$a(E) = \frac{1}{24} (1 \times 9 \times 2 + 8 \times 0 \times -1 + 3 \times 1 \times 2 + 6 \times -1 \times 0 + 6 \times 3 \times 0) = 1$$

$$a(F_1) = \frac{1}{24} (1 \times 9 \times 3 + 8 \times 0 \times 0 + 3 \times 1 \times -1 + 6 \times -1 \times 1 + 6 \times 3 \times -1) = 0$$

$$a(F_2) = \frac{1}{24} (1 \times 9 \times 3 + 8 \times 0 \times 0 + 3 \times 1 \times -1 + 6 \times -1 \times -1 + 6 \times 3 \times 1) = 2$$

$$\Gamma_{\text{vib}} = A_1 + E + 2F_2$$

Chapitre 1 : Symétrie moléculaire et théorie des groupes

Tout d'abord, il est nécessaire de rechercher le caractère de la représentation de vibration créé sur la base des coordonnées de $3n-6$ décrivant tous les mouvements de vibration de la molécule, déterminer la symétrie des vibrations sous-jacentes et de leurs activités subséquentes dans l'infrarouge.

Comme toutes les molécules tétraédriques XY_4 , $^{30}\text{SiH}_4$ possède quatre modes normaux de vibration qui sont déterminés de la façon suivante :

Une molécule XY_4 possède de 5 noyaux, donc $3n-6=9$ coordonnées normales de vibrations. La molécule $^{30}\text{SiH}_4$ a 24 éléments de symétrie groupés en 5 classes conjuguées. Toutes les symétries de T_d laissent le noyau de Silicium invariant mais déplacent un nombre n_R variable de noyaux H de leur position d'équilibre.

Les 5 classes de T_d sont : **E**, pour lequel $n_R = 5$ (tous les noyaux restent invariants). Les rotations C_3 autour des liaisons Si-H qui ne laissent qu'un noyau H en sa position initiale (sans compter le noyau du Silicium Si) et pour les quelles $n_R = 2$. Les rotations C_2 autour des axes d'ordre 2 qui déplacent tous les noyaux H et pour les quelles $n_R = 1$. Les rotations impropres S_4 autour des mêmes axes pour lesquelles $n_R = 1$. Les symétries σ_d par rapport aux plans contenant deux liaisons Si-H qui laissent deux noyaux H invariants et pour lesquelles $n_R = 3$.

Les caractères χ_{vib} pour les différentes symétries du groupe T_d sont donnés dans le tableau suivant

T_d	E	$8C_3$	$3C_2$	$6S_4$	$6\sigma_d$
n_R	5	2	1	1	3
χ_R	3	3	-1	-1	1
χ_{vib}	9	0	0	-1	3

Tableau 1.5. Caractères χ_{vib} pour les symétries du groupe T_d .

n_R : nombres d'atomes non déplacés par l'opération R

χ_R : caractère de la symétrie R

χ_{vib} : caractères de la représentation Γ_{vib} de T_d

On décompose la représentation Γ_{vib} en quatre représentations irréductibles à l'aide de la table de caractères du groupe T_d

$$\Gamma_{\text{vib}} = A_1 \oplus E \oplus 2F_2$$

Les neuf coordonnés de vibrations correspondent à quatre fréquences fondamentales différentes : une fréquence non dégénérée de type A_1 , une fréquence doublement dégénérée de type E et deux fréquences trois fois dégénérée avec le même type de symétrie F_2 . Ces quatre fréquences sont :

ν_1 (A_1) (modes d'étirement, oscillateur non dégénéré)

ν_2 (E) (modes de flexion, oscillateur doublement dégénéré)

ν_3 (F_2) (modes d'étirement, oscillateur triplement dégénéré)

ν_4 (F_2) (modes de flexion, oscillateur triplement dégénéré)

Les fréquences fondamentales sont approximativement liées entre eux par la relation suivante :

$$\nu_1(A_1) \approx \nu_3(F_2) \approx 2\nu_2(A_1) \approx 2\nu_4(F_2)$$

Ce qui conduit à une structure de poliades bien définie, avec chaque poliade P_n défini par le nombre entier n en tant que :

$$n = 2(\nu_1 + \nu_3) + \nu_2 + \nu_4$$

Où le $\nu_i = 0, 1, 2, \dots$ ($i = 1$ à 4) sont les nombres quantiques vibrationnels. P_0 est l'état fondamental (GS). Chaque ensemble $(\nu_1, \nu_2, \nu_3, \nu_4)$ définit un niveau de vibration. En raison de la dégénérescence de trois des vibrations normales, chaque niveau vibrationnel contient un certain

Chapitre 1 : Symétrie moléculaire et théorie des groupes

nombre de sous-niveaux vibrationnels, dont les symétries sont calculées au moyen des méthodes de la théorie des groupes [7].

Ainsi :

- Le niveau de base où tous les v_i sont nuls, est noté GS (Ground State) ou P_0
- La diade (v_2, v_4) sera notée P_1
- La pentade ($2v_4, v_2 + v_4, v_1, 2v_2, v_3$) sera notée P_2
- L'octade ($3v_4, v_2 + 2v_4, v_1 + v_4, v_3 + v_4, 2v_2 + v_4, v_1 + v_2, v_2 + v_3, 3v_2$) sera notée P_3

Références bibliographiques

Références bibliographiques

- [1] Pr. El Jouhari Université Med V-Agdal .théorie des groupes.
- [2] Dr .Kassar . W .introduction la spectroscopie moléculaire.
- [3] Pr : Claude A .Daul : pérolles
- [4] A.Kaarour Thèse de Magister, Université de Saida mai (2005)
- [5] D.s.Scholland .la symétrie moléculaire Goullier .villares
- [6] Livre de Spectroscopie J.Michael Hollas.
- [7] G. Herzberg, Molecular Spectra and Molecular Structure: Infrared and Raman Spectra, vol. II, Van Nostrand, Toronto, 1945.

**Chapitre 2 : Formalisme
tétraédrique**

2.1 Introduction

Lors de ce chapitre nous allons présenter le développement de l'Hamilton de la Molécule tétraédrique XY_4 . Nous d'écrivons d'une explication pratique aux problèmes d'interprétation des spectres, nous laisse proposer l'utilisation de ce formalisme qui n'a pas été conçu dans le but de fournir des explications théoriques au sens strict du terme d'un phénomène observé. Ce formalisme est basé sur une méthode générale de construction de tous les opérateurs de vibration-rotation.

Dans ce chapitre notons que pour tous les modes de vibrations et pour tous les états vibrationnels de la molécule, que la forme des opérateurs et des fonctions de base est la même. Sur le plan théorique, nous avons aussi entrepris une étude sur le moment dipolaire des molécules tétraédriques XY_4 . Elle comprend dans un premier temps l'écriture d'un développement formel du moment dipolaire ; puis les éléments matriciels et les règles des élections.

Enfin, les avantages résultants de la forme tensorielle des opérateurs et des fonctions d'ondes sont conservés grâce à l'utilisation de la théorie des groupes. Une formule relativement simple à programmer exprimant le théorème de Wigner Eckart nous permet de calculer les éléments matriciels de tous les opérateurs.

2.2 Hamiltonien de vibration-rotation d'une molécule

2.2.1 Hamiltonien d'une molécule isolée

L'Hamiltonien d'une molécule isolée constituée de N Noyaux et n électrons s'écrit :

$$\mathbf{H} = \mathbf{T}_e + \mathbf{T}_n + \mathbf{V}_{ee} + \mathbf{V}_{nn} + \mathbf{V}_{en} \quad (2-1)$$

Où les différents termes représentent respectivement

\mathbf{T}_e : L'énergie cinétique des électrons

\mathbf{T}_n : L'énergie cinétique des noyaux

\mathbf{V}_{ee} : L'énergie coulombienne d'interaction électron-électron

V_{nn} : L'énergie coulombienne d'interaction noyaux-noyaux

V_{en} : L'énergie coulombienne d'interaction électron-noyaux

Les niveaux d'énergies E (de rotation-vibration) d'une molécule sont solution de l'équation de Schrödinger indépendante du temps :

$$\mathbf{H}\Psi = \mathbf{E}\Psi \quad (2-2)$$

Comme le nombre des particules entrant en interaction est de l'ordre 10^{24} . On ne pourra jamais résoudre l'équation (1-2) donc pour surmonter ce problème on fait appel à des méthodes d'approximations.

2.2.2 Approximation de Born-Oppenheimer

L'approximation de Born Oppenheimer [1], se base sur le fait que les électrons sont beaucoup plus légères et se déplacent plus rapidement que les noyaux.

Cette approximation nous autorise à traiter indépendamment les mouvements des électrons et ceux des noyaux..L' Hamiltonien relatif au mouvement des noyaux se limite aux termes suivants :

$$\mathbf{H}_n = \mathbf{T}_n + \mathbf{V}_n \quad (2-3)$$

L'énergie correspondante s'écrit :

$$\mathbf{E}_n = \mathbf{E}_t + \mathbf{E}_s + \mathbf{E}_{rv} + \mathbf{E}_i \quad (2-4)$$

Qui représente respectivement :

\mathbf{E}_t : l'énergie translationnelle que nous ne considérons pas, elle introduit un simple terme additif constant :

\mathbf{E}_s : l'énergie du au spin nucléaire

\mathbf{E}_r : l'énergie de rotation –vibration

\mathbf{E}_i : L'énergie d'interaction entres les termes précédents.

Chapitre 2 : Formalisme Tétraédrique

Les contributions énergétiques dues au spin (E_s) et aux interactions (E_i) sont généralement négligeable devant l'énergie de rotation –vibration.

Pour calculer les niveaux d'énergies de rotation vibration on résout l'équateur de Schrödinger

$$\mathbf{H}_{rv} \Psi = \mathbf{E}_{rv} \Psi \quad (2-5)$$

Les fonctions d'ondes s'écrivent comme le produit de trois fonctions

$$\Psi = \Psi_t \Psi_s \Psi_{rv} \quad (2-6)$$

où :

Ψ_t , Ψ_s et Ψ_{rv} se rapportent respectivement à la translation, au spin nucléaire et à la rotation – vibration.

Dans l'approximation de Born -Oppenheimer la fonction Ψ_t est totalement découplée et la fonction Ψ_s intervient seulement dans la dégénérescence de la fonction d'onde totale.

Après avoir éliminé l'énergie de translation de la molécule, L'Hamilton en de vibration –rotation

\mathbf{H}_{rv} de Darling – Denison [2] simplifié par Watson [3] s'écrit :

$$\mathbf{H}_{rv} = \frac{1}{2} \sum (\mathbf{J}_\alpha - \mathbf{P}_\alpha) \boldsymbol{\mu}_{\alpha\beta} (\mathbf{J}_\beta - \mathbf{P}_\beta) + \frac{1}{2} \sum_{\alpha\beta} \mathbf{P}_k^2 - \frac{\hbar^2}{8} \sum_{\alpha} \boldsymbol{\mu}_{\alpha\alpha} + \mathbf{V} \quad (2-7)$$

Avec :

\mathbf{J}_α : les composantes du moment angulaire total (selon les axes moléculaires)

$\boldsymbol{\mu}_{\alpha\alpha}$: les composants de l'inverse du tenseur d'inertie

\mathbf{P}_α : les composantes du moment angulaire vibrationnel (selon les axes moléculaires)

$$\mathbf{P}_\alpha = \sum_{k,l} \zeta_{kl} \mathbf{Q}_k \mathbf{P}_k \quad (2-8)$$

\mathbf{P}_k : le moment conjugué de la coordonnée normale \mathbf{Q}_k

ζ_{kl}^α : Constante de Coriolis

V : l'énergie potentielle ne dépendant que des coordonnées normales des noyaux . ENS

plaçant dans l'approximation des petites oscillations l'Hamilton en de rotation- vibration

H_{rv} se développe en série de coordonnées normales, et qui sera une fonction convergente

Non seulement en coordonnes normales mais aussi en leurs moments conjugues et leurs composantes des moments angulaire total :

$$H = H_0 + \lambda H_1 + \lambda^2 H_2 + \dots \quad (2-9)$$

Le terme H_0 est la somme des opérateurs associés aux rotateurs rigides et aux ensembles

Des oscillateurs harmoniques.

Les termes $H_1, H_2 \dots$ sont considérés comme des termes de perturbations (à l'état initial d'écrit par H_0).

2.2.3 Propriété générale de L'Hamiltonien

L'Hamilton en de vibration – rotation doit être

- Hermétique
- Invariant dans un renversement du temps
- Totalement symétrique dans le groupe de recouvrement de la molécule

2.2.4 L'énergie à l'approximation zéro

A l'approximation zéro le mouvement de rotation est indépendant à celles de vibrations, donc on peut écrire L'Hamiltonien de vibration rotation de la manière suivante :

$$H = H_v + H_r \quad (2-10)$$

H_v : L'Hamiltonien de vibration

H_r : L'Hamiltonien de rotation

2.2.4.1 L'Hamiltonien vibrationnel

L'Hamiltonien de vibration est une somme d'Hamiltonien relatifs à des oscillateurs

Harmoniques indépendants

$$\mathbf{H}_v = \frac{\hbar}{2} \sqrt{\lambda_s} \left(\frac{P_{s\sigma}^2}{\square^2} + \mathbf{q}_{s\sigma}^2 \right) \quad (2-11)$$

où:

$\mathbf{q}_{s,\sigma} \mathbf{p}_{s\sigma}$ sont respectivement la coordonnée normale et son moment conjugué

\mathbf{s} : désigne le mode normal de vibration

σ : différencié les composantes de cette vibration dans le cas où elle est dégénérée

λ_s : coefficient lié aux fréquences propres de vibration des oscillateurs

L'énergie de vibration d'une telle molécule s'écrit

$$\mathbf{E}_v = \sum_s \omega_s \left(\mathbf{v}_s + \frac{\mathbf{g}_s}{2} \right) \quad (2-12)$$

avec :

ω_s : le nombre d'onde de l'oscillateur

\mathbf{v}_s : le nombre quantique principal de vibration un entier ≥ 0

\mathbf{g}_s : les dimensions (dégénérescence) de l'oscillateurs

La fonction d'onde vibrationnelle Ψ_v est le produit des fonctions propres des différents

Oscillateurs harmoniques

$$\Psi_{v_s}, \Psi_{v_s, l_s}, \Psi_{v_s, l_s, m_s}$$

Ψ_{v_s} : Fonction d'onde non dégénérée dépendent que de \mathbf{v}_s

Ψ_{v_s, l_s} : Fonction d'onde doublement dégénérée

Ψ_{v_s, l_s, m_s} : Fonction d'onde triplement dégénérée

$$| l_s | = v_s, v_s - 2, \dots, 1 \text{ ou } 0$$

l_s : valeurs propres de moment angulaires vibrationnels

2.2.4.2) l'Hamiltonien rotationnels

Chapitre 2 : Formalisme Tétraédrique

L'Hamiltonien de rotation \mathbf{H}_r c'est un Hamiltonien d'un rotateur rigide et s'écrit :

$$\mathbf{H}_r = \frac{1}{2} \sum_{\alpha} \frac{P_{\alpha}^2}{I_{\alpha\alpha}^e} \quad (2-13)$$

P_{α} : représente les composantes du moment angulaire de rotation (totale)

$I_{\alpha\alpha}^e$: les moments principaux d'inertie de la molécule à l'équilibre

L'énergie rotationnelle pour une molécule toupie sphérique

avec :

$$E_r = B_e J(J + 1) \quad (2-14)$$

avec :

$B_e = \frac{h}{8\pi^2 c I_{\alpha\alpha}^e}$: Constante d'inertie de la molécule à l'équilibre

J : désigne le nombre quantique principale de rotation associé à la longueur du moment angulaire total.

Les états quantiques de rotation sont décrits par les fonctions propres d'un rotateur rigides qui sont obtenues à partir des harmoniques sphériques de Wigner.

$$\Psi_{K,m}^J = \left| \frac{2J+1}{8\pi} \right| D_{k,m}^J(\omega) \quad (2-15)$$

ω : désigne l'ensemble des angles de l'Euler

$D_{k,m}^J$ fonctions harmoniques de Wigner

Dans cette approximation les fonctions propres de rotation – vibration s'écrivent comme suit :

$$\Psi_0 = \Psi_r \Psi_v \quad (2-16)$$

Ψ_v : les fonctions relatives à chacun des oscillateurs

Ψ_r : les fonctions de rotateur rigides

2.2.5 Energie de rotation vibration aux ordres supérieurs

L'Hamiltonien :

$$\mathbf{H}_{\text{vr}} = \mathbf{H}_0 + \mathbf{H}'_{\text{vr}} \quad (2-17)$$

2.3 L'Hamiltonien rovibrationnel des molécules XY₄

Pour construire l'Hamiltonien rovibrationnel des molécules tétraédriques, on fait intervenir le groupe complet des rotations **O (3)** et les coefficients de couplages de la chaîne de groupe **O (3) ⊃ T_d**. [4]

L'Hamiltonien rovibrationnel complet s'exprime comme une combinaison linéaire des opérateurs rovibrationnels [5]

$$\mathbf{H} = \sum_{\text{tous les indices}} \mathbf{t}_{\{\mathbf{n}_s\}\{\mathbf{m}_s\}}^{\Omega(\mathbf{k}, \mathbf{n}\Gamma)\Gamma_1\Gamma_2} \times \mathbf{T}_{\{\mathbf{n}_s\}\{\mathbf{m}_s\}}^{\Omega(\mathbf{k}, \mathbf{n}\Gamma)\Gamma_1\Gamma_2} \quad (2-18)$$

Cet opérateur $\mathbf{T}_{\{\mathbf{n}_s\}\{\mathbf{m}_s\}}^{\Omega(\mathbf{k}, \mathbf{n}\Gamma)\Gamma_1\Gamma_2}$ est obtenu par couplage d'opérateurs

rotationnels **R** et d'opérateurs vibrationnels **V**, s'écrivant d'une manière générale par :

$$\mathbf{T}_{\{\mathbf{n}_s\}\{\mathbf{m}_s\}}^{\Omega(\mathbf{k}, \mathbf{n}\Gamma)\Gamma_1\Gamma_2} = \left(\mathbf{R}^{\Omega(\mathbf{k}, \mathbf{n}\Gamma)} \otimes (-1)^{\mathbf{k}} \mathbf{V}_{\{\mathbf{n}_s\}\{\mathbf{m}_s\}}^{\Gamma_1\Gamma_2(\Gamma)} \right)^{A_1} \quad (2-19)$$

où :

Les $\mathbf{t}_{\{\mathbf{n}_s\}\{\mathbf{m}_s\}}^{\Omega(\mathbf{k}, \mathbf{n}\Gamma)\Gamma_1\Gamma_2}$ sont des paramètres rovibrationnel de l'Hamiltonien dépendant des

Constantes moléculaire (masses, distance, angles, moment d'inerte.....)

et $\mathbf{T}_{\{\mathbf{n}_s\}\{\mathbf{m}_s\}}^{\Omega(\mathbf{k}, \mathbf{n}\Gamma)\Gamma_1\Gamma_2}$: est un opérateur rovibrationnel

Ces opérations sont totalement symétriques dans le groupe **T_d**, donc de symétrie **A₁**.

Ils sont aussi hermétiques, et invariant dans un renversement du temps. Le degré de ces

opérateurs par rapport aux variables **Q_{sr}, p_{sr}, p_α**

est :

$$\mathbf{d} = \Omega + \sum(\mathbf{n}_s + \mathbf{m}_s) \quad (2-20)$$

Chapitre 2 : Formalisme Tétraédrique

La manière dont ces opérateurs sont construits est indiquée dans les deux paragraphes suivants :

2.3.1 Opérateurs rotationnels :

Les opérateurs rotationnels [6] sont construits à partir de l'opérateur tensoriel élémentaire $\mathbf{A}^{(1)}$ de composantes $(\frac{2p_\alpha}{\hbar}, \alpha = x, y, z)$, expriment les opérateurs rotationnels sous forme tensoriels dans le groupe des rotations $\mathbf{O}(3)$, ou les p_α désignent les composantes du moment angulaire de la molécule, par suite les opérateurs rotationnels dans le groupe \mathbf{T}_d s'expriment par :

$$\mathbf{R}^{\Omega(k,n\Gamma)} = \left[\underbrace{\mathbf{A}^{(1)} \otimes \mathbf{A}^{(1)} \otimes \mathbf{A}^{(1)} \otimes \dots \otimes \mathbf{A}^{(1)}}_{\Omega \text{ opérateurs}} \right]^{(k,n\Gamma)} \quad (2-21)$$

$\mathbf{R}^{\Omega(k,n\Gamma)}$ est un polynôme homogène de degré Ω par rapport aux composantes

p_α , il représente des tenseurs sphériques irréductibles de rang K .

Le rang tensoriel dans $\mathbf{O}(3)$ prend les valeurs : $K = \Omega, \Omega-2, \Omega-4, \dots, 1$ ou 0

Γ = désigne la symétrie des représentations.

n = distingue les représentations de même symétrie

Les opérateurs $\mathbf{A}^{(1)}$ sont de parité g dans $\mathbf{O}(3)$.

2.3.2 Opérateurs vibrationnels

Les opérateurs vibrationnels sont construits en utilisant un schéma de couplage non symétrie d'opérateurs d'annihilation et de création élémentaire associée à chaque mode normale de vibration de la molécule

$$\mathbf{a}_{s,\sigma}^{(c)} = \frac{1}{\sqrt{2}} (\mathbf{q}_{s,\sigma} + i\mathbf{p}_{s,\sigma})^{(c)} \quad (2-22)$$

$$\mathbf{a}_{s,\sigma}^{+(c)} = \frac{1}{\sqrt{2}} (\mathbf{q}_{s,\sigma} - i\mathbf{p}_{s,\sigma})^{(c)} \quad (2-23)$$

Chapitre 2 : Formalisme Tétraédrique

(C) : désigne la symétrie dans le groupe T_a de l'oscillateur s .

σ : désigne les composantes des représentations associées (c), soit :

$C=A_1$ pour $s=1$ et $\sigma=1$

$C=E$ pour $s=2$ et $\sigma=1,2$

$C=F_2$ pour $s=3$ ou 4 et $\sigma=1, 2,3$

En couplant n_s opérateurs $\mathbf{a}_s^{+(C)}$, on obtient un opérateur de création de symétrie

Γ_1 noté $\mathbf{a}_{\{n_s\}}^{+(\alpha_1, \Gamma_1)}$

$$\mathbf{a}_{\{n_s\}}^{+(\alpha_1, \Gamma_1)} = \left[\underbrace{\mathbf{a}^{+(c)} \otimes \mathbf{a}^{+(c)} \otimes \mathbf{a}^{+(c)} \dots \dots \otimes \mathbf{a}^{+(c)}}_{n_s \text{ opérateurs}} \right]^{(\alpha_1 \Gamma_1)} \quad (2-24)$$

En couplant m_s opérateurs $\mathbf{a}_s^{(c)}$, on obtient un opérateur d'annihilation de symétrie

Γ_2 noté $\mathbf{a}_{\{m_s\}}^{(\alpha_2, \Gamma_2)}$

$$\mathbf{a}_{\{m_s\}}^{(\alpha_2, \Gamma_2)} = \left[\underbrace{\mathbf{a}^{(c)} \otimes \mathbf{a}^{(c)} \otimes \mathbf{a}^{(c)} \dots \dots \otimes \mathbf{a}^{(c)}}_{m_s \text{ opérateurs}} \right]^{(\alpha_2 \Gamma_2)} \quad (2-25)$$

-les indices s peuvent être les mêmes ou différents.

-les $\{n_s\}$ ou $\{m_s\}$ est la suite des nombres s

Les α_1, α_2 distinguent respectivement les tenseurs de même symétrie Γ_1 et Γ_2 et précisent les couplages intermédiaires.

On construit deux opérateurs vibrationnels de symétrie Γ

$$\mathbf{A}_{\{n_s\}\{m_s\}}^{\Gamma_1 \Gamma_2 (\Gamma)} = \left(\mathbf{a}_{\{n_s\}}^{+(\alpha_1 \Gamma_1)} \otimes \mathbf{a}_{\{m_s\}}^{(\alpha_2 \Gamma_2)} \right)^{(\Gamma)} \quad (2-26)$$

$$\mathbf{B}_{\{m_s\}\{n_s\}}^{\Gamma_1 \Gamma_2 (\Gamma)} = \left(\mathbf{a}_{\{m_s\}}^{+(\alpha_2 \Gamma_2)} \otimes \mathbf{a}_{\{n_s\}}^{(\alpha_1 \Gamma_1)} \right)^{(\Gamma)} \quad (2-27)$$

Γ satisfait la relation triangulaire $\Delta(\Gamma_1 \Gamma_2 \Gamma) = 0$

Avec ces deux opérateurs on construit un opérateur vibrationnel

$$\varepsilon V_{\{n_s\}\{m_s\}}^{\alpha_1 \Gamma_1 \alpha_2 \Gamma_2} = \frac{1}{N} \mathbf{e}^{i\Phi} \begin{pmatrix} \mathbf{A}_{\{n_s\}\{m_s\}}^{\alpha_1 \Gamma_1 \alpha_2 \Gamma_2(\Gamma)} + \varepsilon (-1)^{\Gamma + \Gamma_1 + \Gamma_2} \\ \times \mathbf{B}_{\{m_s\}\{n_s\}}^{\alpha_2 \Gamma_2 \alpha_1 \Gamma_1(\Gamma)} \end{pmatrix} \quad (2-28)$$

$\varepsilon = +1$ (respectivement -1) si cet opérateur est un polynôme pair (respectivement impair)

par rapport aux $\mathbf{p}_{s\sigma}$

N un facteur de normalisation

$\mathbf{e}^{(i\Phi)} = 1$ (respectivement $-i$) pour $\varepsilon = +1$ (respectivement -1) pour que V soit hermétique

$$(-1)^\Gamma = \begin{cases} +1 & \text{pour } \Gamma = A_1, E \text{ ou } F_2 \\ -1 & \text{pour } \Gamma = A_2 \text{ ou } F_1 \end{cases}$$

Références bibliographiques

Références bibliographiques

- [1] P.BARCHEWITZ, Spectroscopie Atomique et Moléculaire (MASSON 71)
- [2] B.T.Darling et D.M.Dennison, Phys.Rev.57, 128 (1940).
- [3] J.K.G.Watson, Mol .Phys.15, 479 (1968).
- [4] J.-P Champion, Can.phys.55, 1802-1828(1977)
- [5] J.C.Hilico, Phys.19, 328(1965).
- [6] J.Moret-Bailly, Cah.Phys.15, 237(1961)

Chapitre 3

Méthode d'Analyse et programmes utilisés

3-1- : Programmes utilisés

3-1-1-Installation de XTDS et explication des instructions

Nous avons téléchargé **XTDS** , ensemble de logiciels développés au niveau du laboratoire de l'I.C.B (institut interdisciplinaire de Bourgogne. DIJON .FRANCE). Ce groupe de logiciels, qui utilise la programmation **Java** pour son exécution, permet de faire toute sorte d'études spectroscopiques concernant les molécules tétraédriques T_d .

Il permet entre autre de:

Analyser les fréquences d'un spectre infrarouge ou Raman

Analyser les intensités d'un spectre.

Faire , des prédictions de spectre et de des sine ainsi:

- le spectre (raies entrants).
- la simulation du spectre (avec les formes de raies adéquates)
- donner les diagrammes énergétiques.

Après son téléchargement, et puisque cet ensemble de logiciels est à interface **Java**, il faut tout d'abord, et à partir du site:

<http://java.sun.com/j2se/1.4.2/download.html>

Télécharger et installer tous les logiciels concernant l'exécution des interfaces **Java**.

L'installation de **XTDS** sous Linux ou sous Windows doit être faite exactement comme s'est indiqué dans le fichier (Readme.txt).

Quand on exécute **XTDS**, la première fenêtre qui apparaît est celle donnée en image 1, où il faut tout d'abord se positionner à "**Créates Jobs**", ce qui permet à l'utilisateur de choisir :

- quel package veut utiliser **STDS, HTDS...**

- quelle est la molécule à étudier.
- Quel travail , on veut exécuter.

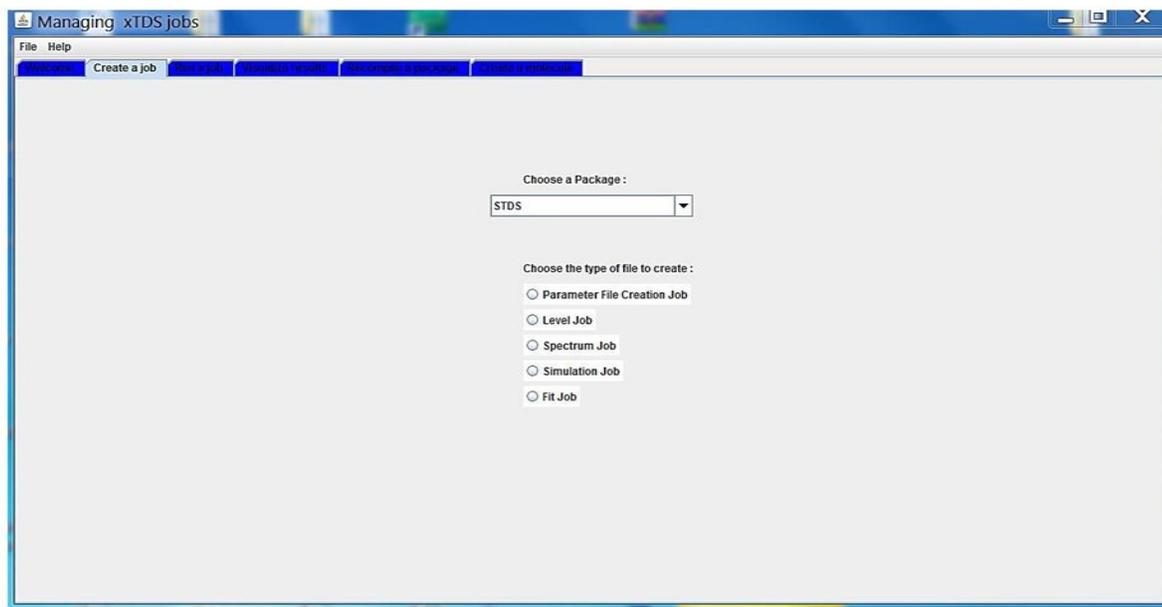


Image 3- 1 : première fenêtre de l'exc. Ustion de **XTDS**

Notons que dans notre étude, et puisqu'il s'agit d'une molécule **XY₄**, il faut choisir le Package **STDS** (Sphéroïdal Top Data Software) et par exemple pour simuler le spectre de la molécule on choisit (Spectrum job) (voir image2).

Une fois on a remplis, tout qui est demandé dans "**Créates à Jobs**" nous pouvons par Exemple calculer une simulation de spectre (image 2) où l'utilisateur doit introduire les Informations suivantes :

- 1- Molecule à etude.
- 2- J max.
- 3- Caractéristiques du niveau inférieur et supérieur (codées)
- 4- l'ordre de développement de l'Ha miltonien.
- 5- le type de transition.
- 6- F_{\max} (fréquence maximale en cm^{-1}).

- 7- F_{\min} (fréquence minimale en cm^{-1}).
- 8- Temperature de vibration.
- 9- temperature de rotation.
- 10- Sue il dint ensité.
- 11- l'ordre du développement de tenseur du moment dipolaire.

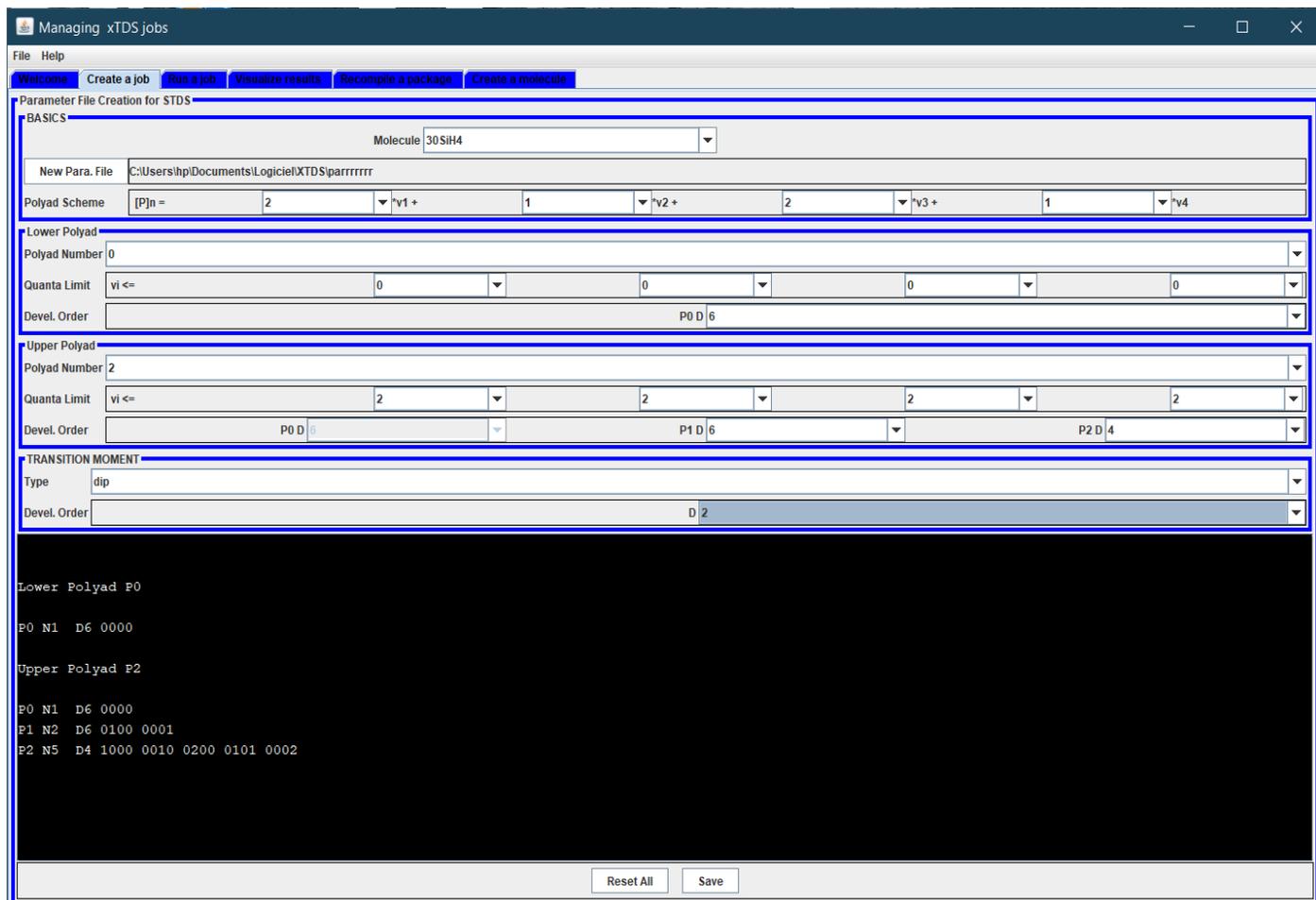


Image 3-2: deuxième fenêtre de l'exécution de XTDS

Notons que , en ce qui concerne notre travail ,et âpre savoir choisira valeur du nombre quantique rotationnel J_{\max} on choisit:

- Niveau inférieur où tous les v_s sont nuls $(v_1; v_2 ; v_3 ; v_4) = (0; 0; 0 ; 0)$.
- Ni eau supérieur
- l'ordre de développement de l'Ha miltonien

- le type de transition de notre molécule est de type Infrarouge
- la fréquence minimale
- la fréquence maximale
- la température de vibration
- la temperature de rotation.
- Seuil d'intensité.
- l'ordre de développement de tenseur moment dipolaire

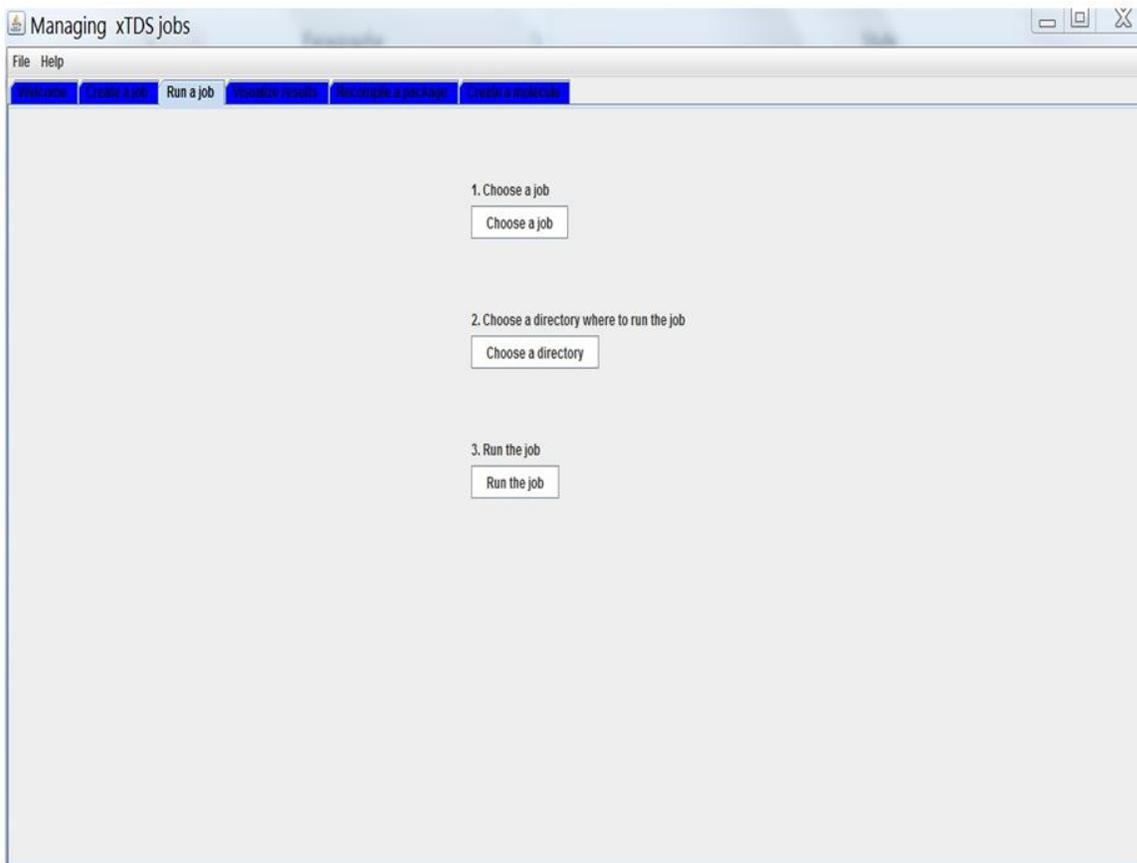


Image 3-3:troisième fenêtre de l'exécution de **XTDS**

Not osque tous ce qu'on vient d'expliquer permettent seulement de créer le job voulu, et une fois ceci est fait on peut l'exécuter pour obtenir les résultats escompté.

Ainsi, et sur la base de l'exemple donné ci-dessus (job=Spectrum), et en la nuance job par l'intermédiaire de "**R un a Jobs**"(image3), on obtient les fichiers suivants :

- spectr .t

- spectr.xy
- énergie.
-

Une fois, les jobs construits et exécutés on peut visualiser les résultats sous formes de graphismes et des valeurs numériques et ce en cliquant sur "**Visualizeresults**"

Ainsi on peut récapituler les deux dernières étapes en:

Run a job:(voir image 3)cette partie de logiciel permet de lancer les jobs après avoir créé le fichier de travail (fichier d'entrée) (job-spé-) son exécution permet d'obtenir:

-spectre .t : qui contient toutes les informations sur la molécule (l'intensité de la raie la plus intense, l'intensité de la raie la moins intense, la fréquence minimale du spectre, la fréquence maximale du spectre, l'intensité sommée sur toutes les raies, le nombre des transitions relatif à chaque valeur J_{max}) ainsi que le spectre complet.

-spectre. xy :qui permet de tracer le graphe.

Visualize results: cette partie du logiciel permet de tracer le graphe à partir des fichiers des sorties(spectr . xy)(voir image4).

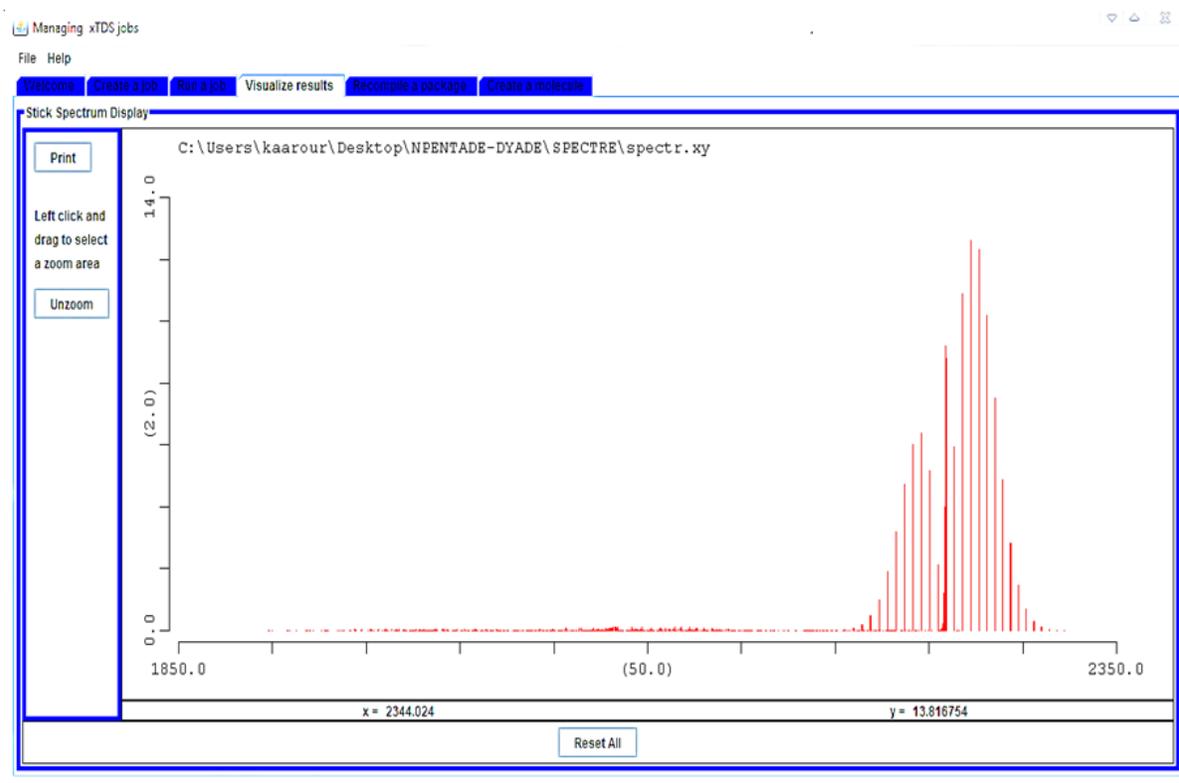


Image 3-4:quatrième fenêtre de l'exécution de **XTDS**

Pour expliquer brièvement, la façon de faire et tourner ces jobs, on s'est basé sur le job(Spectrum. Job), notons qu'il existe dans **XTDS** d'autres jobs qui sont :

Simulation.jobs : permet à partir d'un spectre (spectr.xy), déjà obtenu par l'exécution du précédent job, de dessiner le spectre complet avec les formes de raies. Donc ce qui sous-entend qu'on doit entrer dans ce job les données suivants :

- Jmax.
- le type de transition.
- fréquence maximale.
- Fréquence minimale
- température.
- Seuil d'intensité.
- pression.
- La resolution

Fit-jobs : ce job permet de déterminer les paramètres de l'analyse en question, à partir d'un fichier contenant les attributions.

Le fichier des attribués doit être construit, par **SPVIEW** qui sera expliqué en détail par la suite.

L'ensemble de ces jobs sont basés sur les modèles de Champion [1] et Loëte [2] et utilisent des programmes qui peuvent être sumés comme l'indique le paragraphe suivant.

3-2- Programmes utilisés

3-2-1- Programme de codage des opérateurs rovibrationnels de l'Hamiltonien effectif

Ce programme permet de coder les opérateurs rovibrationnels de l'Hamiltonien effectif pour une restriction donnée d'une polyade vibrationnelle de type **XY₄**.

Après la lecture des symboles G (les symboles les 6 C et les facteurs isoscalaires)

Ce programme calcule tous les symboles qui entrent dans la formule donnant les éléments matriciels d'un opérateur rovibrationnel de l'Hamiltonien.

Où:

Les symboles G sont les éléments matriciels qui permettent le passage de la base sphérique à la base cubique.

Après ce calcul, ce programme fait les étapes suivantes :

- lecture des niveaux vibrationnels.
- codage des sous niveaux vibrationnels.
- détermination des opérateurs de création.
- détermination des opérateurs d'annihilation.
- couplage des opérateurs création, annihilation.
- détermination des opérateurs rotationnels possibles.
- calcul et codage des éléments matriciels rovibrationnels, ces éléments seront notés (EMRV).

- Cordage des opérateurs rovibrationnels.
- Dimensionnement, détermination des parités et désignation des représentations de T_d Ce programme nommé **HMODEL** peut être schématisé par:



CTRL: fichier de control qui contient toutes les informations Sur la restriction à étudier. (Fichier d'entrée).

MH_P1_D04: ce fichier contient le codage des opérateurs rovibrationnels. (Fichier de sortie de notre programme).

3-2-2- Programme de codage des fonctions de base

Ce programme fait les étapes suivantes :

-Détermination des indices des fonctions d'ondes des sous espaces, C.

Détermination des indices des fonctions d'onde dans le bloc J,C représentant H.

Placement et dimensionnement des sous espaces dans l'espace total des fonctions d'onde .Ce programme, nommé **ROVBAS**, peut être schématisé par:



Avec :

MH_P1_D04 : Le fichier d'entrée de ce programme
(fichier de sortie du programme précédent)

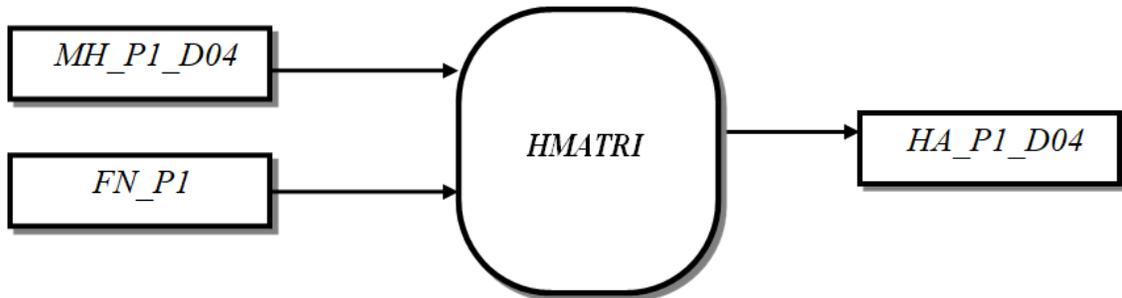
FN_P1:(Fichier de sortie de notre programme).

3-2-3- Programme De calcul de stockage des éléments matriciels non nuls de L'Hamiltonien rovibrationnel effectif

Lecture des caractéristiques générales à partir des données issues

de programme **HMODEL**.

- Lecture des éléments matriciels réduits.
- Calcul de tous les symboles sent réant dans la formule de base
- Stockage de tous les éléments matriciels non nuls de l'Hamiltonien rovibrationnel .Ce programme est nommé **HMATRI** et peut être schématisé par:



Où:

MH_P2_D664:fichier des ortie du programme HMODEL.

FN_P2:fichier contenant les éléments matriciels vibrationnels réduits.

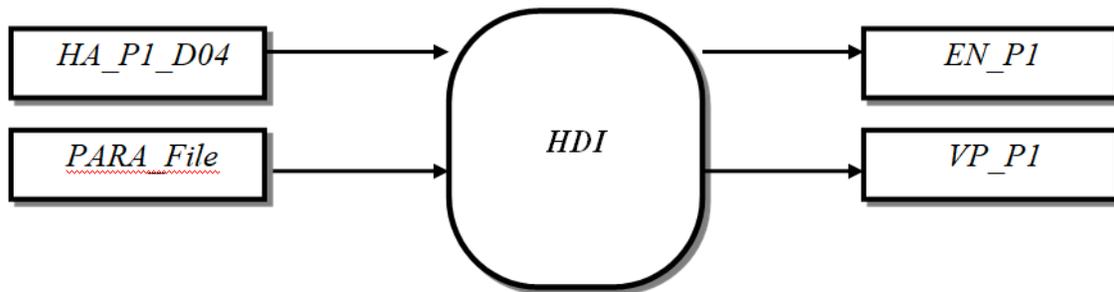
HA_P2_D664 : fichier des ortie, contenant les éléments matriciels non nuls de l'Hamiltonien rovibrationnel.

3-2-4-Programme calculant les valeurs et les vecteurs propres de l'Ha miltonien effectif

Ce programme permet la diagonalisation de la matrice H et le calcul les valeurs propres et les vecteurs propres, en effectuant les étapes suivants:

- Lecture des paramètres.
- par diagonalisation on détermine les valeurs et les vecteurs qui permettent cette diagonalisation.

Ce programme est nommé **HDI** et peut être schématisé par :



Où:

HA_P1_D04:le fichier de sortie du programme précédent.

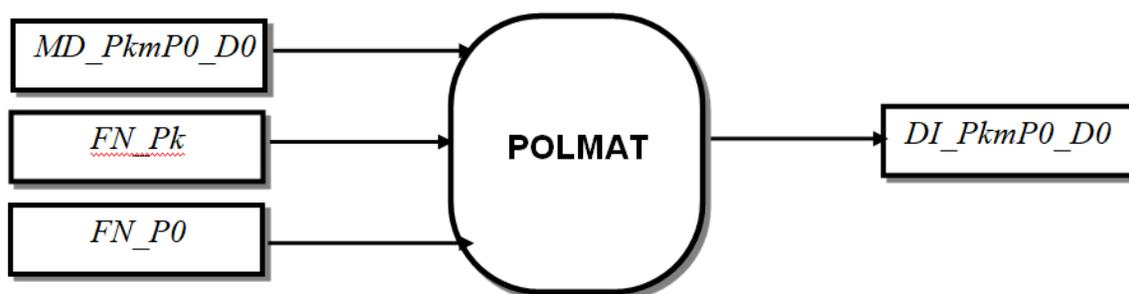
PARA File : fichier d'entrée qui contient tous les paramètres de l'Hamiltonien .E N_P1:fichier de sortie qui contient les valeurs **propres**.

VP_P1:fichier de sortie qui contient les vecteurs propres de l'Hamiltonien.

3-2-5-Programme de calcul et stockage de éléments matriciels non nuls du tenseur du moment dipolaire

Ce programme, calcule les éléments matriciels du moment dipolaire entre les deux poliades des P_0 et P_k .

Ce programme est nommé **POLMAT** peut-être schématisé par:



Où:

MD_PkmP0_D0:fichier des éléments matriciels codés du tenseur de la polarisabilité (fichier d'entrée).

FN_P₀: fichier des valeurs propres de la poliaide P₀(fichier d'entrée)
FN_P_k: fichier des valeurs propres de la poliaide P_k(fichier d'entrée)

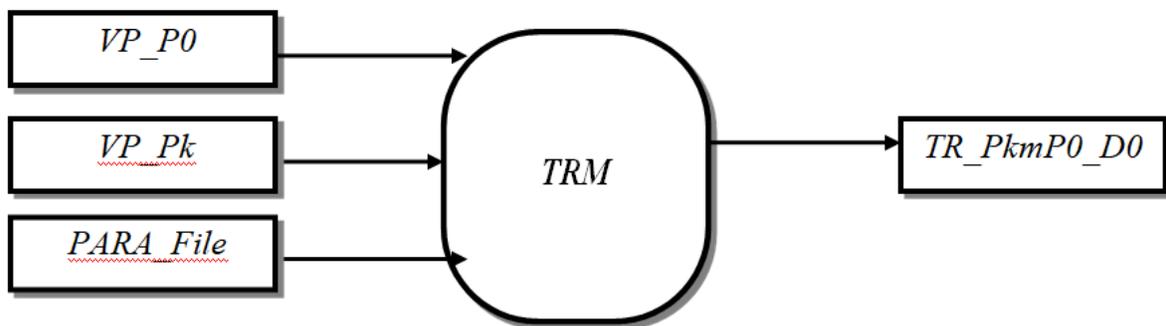
DI_PkmP₀_D₀: fichier des éléments matriciels non nuls du tenseur du moment dipolaire (fichier de sortie).

La formule de base de déprogramme est:

3-2-6-Programme de calcul des éléments matri du moment de transition dans la base propre:

Ce programme permet de calculer les éléments matriciels du moment de transition dans la base propre et les éléments matriciels non nuls du tenseur du moment dipolaire effectif.

Ce programmées tomme **TRM** et peut être schématisé par:



Où:

VP_P_k : fichier contient les vecteurs propres de la Poly de P_k (fichier d'entrée)
VP_P₀: fichier contient les vecteurs propres de la poly de P₀. (Fichier d'entrée)

PARA_File : fichier contenant les paramètres du tenseur du moment dipolaire et toutes leurs caractéristiques. (Fichier d'entrée).

TR_P1mP₀_D₀:Le fichier des ortie contentant les éléments matriciels du moment de transition (fichier de sortie).

3-2-7-Programme de calcul du spectre (fréquences et moment de transition)

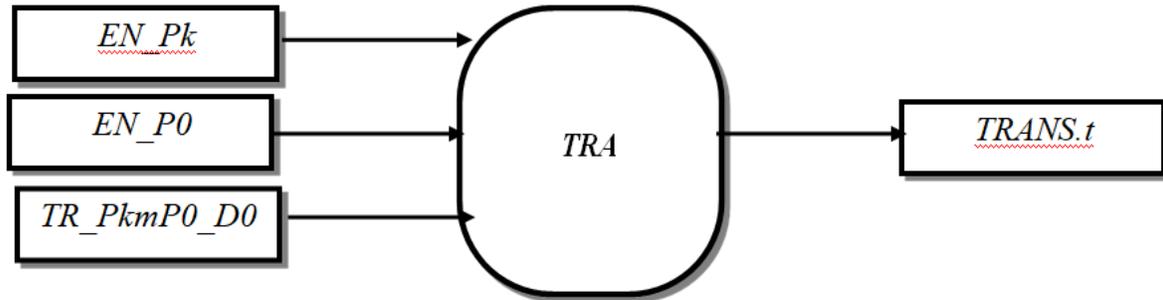
Ce programme permet de calculer les fréquences et les éléments matriciels réduits du moment de transition.

En passant par les étapes suivantes :

- Lecture des paramètres de H.
- Lecture et stockage des paramètres du moment

de transition .Ce programme est nommé **TR**

Peut-être schématisé par:



Où:

EN_P0 : fichier contenant les valeurs propres du niveau P₀ (fichier d'entrée). EN_Pk: fichier contenant les valeurs propres du niveau P₁ (fichier d'entrée).

TR_PkmP0_D0: fichier contenant les éléments matriciels non nuls du moment de transition (fichier d'entrée)

TRANS.t: fichier contenant les fréquences et les éléments matriciels réduits du moment de transition (fichier des ortie).

3-2-8-Programme calculant le spectre de transition

Ce programme est nommé **SPECT** permet de calculer les intensités de transitions rovibrationnelles.

Nous pouvons le schématiser par:



Où:

Trans.t: fichier de sortie du programme TRA.

PREDIC_Spect : fichier contient la prédiction totale du spectre de la bande

(P0

_Pk) (fichier de sortie).

3-2 méthodes d'analyses

Concernant la détermination des paramètres de l'Hamiltonien à partir d'un ensemble de fréquences observées, on utilise une méthode des moindres carrés itérative. Cette méthode est décrite dans ce paragraphe.

Soit une grandeur Y mesurée n fois, et dont les valeurs calculées s'écrivent en fonction de p paramètres t_j ($j=1, \dots, p$) de la façon suivante :

$$y_i^c = \sum_{j=1}^p t_j x_{ij} \quad (i = 1, \dots, n) \quad (3.1)$$

où x_{ij} sont des constantes théoriques connues et t_j sont les paramètres à déterminer.

Si ces grandeurs physiques sont mesurées (y_1^0, \dots, y_n^0), on peut toujours écrire

$$y_i^0 = y_i^c + \epsilon_i \quad i = 1, \dots, n \quad (3.2)$$

Où ϵ_i représentent les différents résidus de différentes mesures :

Soient e_i et β_j les meilleurs estimateurs de ϵ_i et t_j respectivement.

Ajuster les paramètres β_j par la technique des moindres carrés, c'est résoudre le système :

$$\begin{cases} y_i^0 = \sum \beta_j x_{ij} + e_i \\ \sum_{i=1}^n e_i^2 \text{ minimum} \end{cases} \quad (3.3)$$

$\sum e_i^2$ dépend des p paramètres β_j , sa différentielle totale s'écrit :

$$d\left(\sum_{i=1}^n e_i^2\right) = \sum_{i=1}^p \frac{\partial(\sum_{i=1}^n e_i^2)}{\partial \beta_i} d\beta_i \quad (3.4)$$

$\sum e_i^2$ est extremum si sa différentielle totale est nulle, donc si

$$\frac{\partial(\sum e_i^2)}{\partial \beta_l} = 0 \quad \forall l = 1 \dots \dots p \quad (3.5)$$

$$\begin{aligned} \frac{\partial(\sum e_i^2)}{\partial \beta_l} &= \frac{\partial}{\partial \beta_l} \sum_{i=1}^n \left(y_i^0 - \sum_{j=1}^p \beta_j x_{ij} \right)^2 \\ &= \sum_{i=1}^n (-2x_{ij}) \left(y_i^0 - \sum_{j=1}^p \beta_j x_{ij} \right) \\ &= -2 \left[\sum_{i=1}^n x_{ij} y_i^0 - \sum_{i,j}^{n,p} x_{ij} x_{ij} \beta_j \right] \end{aligned}$$

et equation (3.5) devient :

$$\sum_{i=1}^n y_i^0 x_{il} = \sum_{i,j}^{n,p} x_{il} x_{ij} \beta_j \quad \forall l = 1 \dots \dots p \quad (3.6)$$

Sous forme matricielle cette dernière équation peut s'écrire :

$$[x]^t (y^0) = [x]^t [x] (\beta) \quad (3.7)$$

d'où on tire la matrice des paramètres :

$$(\beta) = ([x]^t[x])^{-1}[x]^t(y^0) \quad (3.8)$$

$[x]$ est la matrice des x_{ij} n lignes p colonnes.

(y^0) est la matrice – colonne des observées (à n lignes).

(β) est la matrice – colonne des paramètres (à p lignes).

La condition (3.5) n'est qu'une condition d'extremum, mais on montre qu'elle donne uniquement des minimums de $\sum e_i^2$.

Si les mesures sont d'inégales précisions, il est préférable d'utiliser une méthode pondérée. Le même raisonnement donne :

$$(\beta) = ([x]^t[P][x])^{-1}[x]^t[P](y^0) \quad (3.9)$$

où $[p]$ est la matrice (n, n) diagonale dont les termes sont les poids statistiques p_i . Si la précision de la $k^{\text{ième}}$ mesure est plus grande que celles de la $h^{\text{ième}}$, le poids p_k sera plus grand que p_h .

On montre qu'un estimateur sans biais de la variance des écarts est :

$$\begin{cases} \sigma^2 = \frac{1}{n-p} \sum_{i=1}^n (y_i^0 - y_i^c)^2 & \text{cas non pondéré} \\ \sigma^2 = \frac{1}{n-p} \sum_{i=1}^n P_i (y_i^0 - y_i^c)^2 & \text{cas pondéré} \end{cases} \quad (3.10)$$

où $n-p$ est le nombre de degrés de liberté du système (qui doit, bien sûr, être positif).

La matrice de variance des paramètres s'écrit :

$$\begin{cases} \text{var}(\beta) = [\theta] = \sigma^2([x]^t[x])^{-1} \text{ cas non ponderé} \\ \text{var}(\beta) = [\theta] = \sigma^2([x]^t[P][x])^{-1} \text{ cas ponderé} \end{cases} \quad (\text{II. 11})$$

L'écart- type $\Delta\beta_j$ sur un paramètre β_j est estime par :

$$\Delta\beta_j = \sqrt{\theta_{jj}} \quad (\text{II. 12})$$

Références bibliographiques

[1] J.-P Champion, Can.phys.55, 1802-1828(1977)

[2] M. Loete, Théorie des intensités absolues des transitions de vibration-rotation des molécules XY_4 , Thèse d'état, Dijon (1984)

<http://java.sun.com/j2se/1.4.2/downlod.html>

Chapitre 4 : Prédiction du spectre complet de la région ν_2, ν_4 -GS

4-1 Introduction

Les molécules XY_4 possèdent quatre modes normaux de vibrations:

ν_1 (A_1) (modes d'étirement (stretching), oscillateur non dégénéré)

ν_2 (E) modes de flexion (bending), oscillateur doublement dégénéré)

ν_3 (F_2) (modes d'étirement (stretching), oscillateur triplement dégénéré)

ν_4 (F_2) (modes de flexion (bending), oscillateur triplement dégénéré)

à chaque mode de vibration est associé une représentation irréductible du groupe T_d , décevait, on a:

La vibration₁ de symétrie A_1 de coordonnée normale (q_1)

La vibration₂ de symétrie E de coordonnée normale (q_{21}, q_{22})

La vibration₃ de symétrie F_2 de coordonnée normale : (q_{31}, q_{32}, q_{33})

La vibration₄ de symétrie F_2 de coordonnée normale (q_{41}, q_{42}, q_{43})

4-2-Paramètres de l'Hamiltonien du moment dipolaire utilisés dans nos calculs :

La polyade Dyade-GS est l'ensemble des transitions rovibrationnelles entre le niveau inférieur niveau de base et les deux niveaux supérieurs rovibrationnelles (ν_2, ν_4) en interaction.

Rappelons que la polyade (ν_2, ν_4) est l'ensemble de tous les niveaux rovibrationnels

(c'est à dire pour tous les valeurs de J allant de 0 à un nombre quantique rotationnel J_{\max} donné) du niveau vibrationnel $\nu_2 = 1$ en interaction avec le niveau vibrationnel $\nu_4 = 1$

Notons que pour les molécules tétraédriques les deux niveaux vibrationnels (pour les différentes valeurs de J) sont très proches et, il est préférable de les étudier en interaction.

Pour calculer les niveaux rovibrationnels relatifs à un niveau vibrationnel de symétrie C_v et jusqu'à une certaine valeur du nombre quantique rotationnel J , nous sommes obligés d'avoir

des valeurs des paramètres $t_{\{n_s\}\{m_s\}}^{\Omega(k,n\Gamma)\Gamma_1\Gamma_2}$ de l'Hamiltonien.

Rappelons la formule donnant l'Hamiltonien en fonction des paramètres et des opérateurs rovibrationnels T :

$$H = \sum_{\text{tous les indices}} t_{\{n_s\}\{m_s\}}^{\Omega(k,n\Gamma)\Gamma_1\Gamma_2} \times T_{\{n_s\}\{m_s\}}^{\Omega(k,n\Gamma)\Gamma_1\Gamma_2}$$

Cette formule qui permet de calculer la matrice H , utilise des éléments matriciels calculés, et un jeu de paramètres t_i

($i = \{\Omega, k, n, \Gamma, \Gamma_1, \Gamma_2, n_s, m_s\}$) obtenu grâce à une analyse déjà faite sur le problème. .

La diagonalisation de la matrice H et donc la détermination des niveaux d'énergies se fait grâce aux programmes intégrés dans **STDS** et notamment **H.D.I.(Diago)**.

Ainsi après diagonalisation de la matrice **H** nous pouvons calculés tous les niveaux rovibrationnels recherchés.

Le nombre de paramètres choisi dans une analyse ou une prédiction donné relève de l'ordre de développement de l'Hamiltonien et suivant la précision jusqu'à laquelle nous voulons aller.

Pour ceci, et en ce qui concerne notre travail nous allons procéder de la manière suivante.

A partir de 353 données expérimentales enregistrés sur $^{30}\text{SiH}_4$, par **H.Prinz et al. [1]** ont fait une

analyse sur cette Hamiltonien et ont déterminés les 51 paramètres $t_{\{n_s\}\{m_s\}}^{\Omega(k,n\Gamma)\Gamma_1\Gamma_2}$ sur 72

paramètres entrant dans le développement de l'Hamiltonien **H** et ceci pour $J_{\max}=17$.

L'Hamiltonien est développé à l'ordre :

- -Six pour le niveau de base GS poliade P0
- - Six pour la diade poliade P1

Les nombres de paramètres qui construisent l'Hamiltonien se répartissent comme suit :

- Les paramètres de $i=1$ à $i=10$ sont spécifiques au niveau de base GS ou P_0 . En plus des 10 premiers paramètres, les paramètres de $i=11$ à $i=72$ sont spécifiques à la diade dont :
 - $i=11$ à $i=25$ sont spécifiques à v_2
 - $i=26$ à $i=45$ sont spécifiques aux interactions entre v_2 et v_4
 - $i=46$ à $i=72$ sont des paramètres relatifs v_4

La variation de nombre quantique rotationnel J peut nous donner l'ensemble des Niveaux rovibrationnels possibles.

On donne les caractéristiques des deux niveaux supérieurs et inférieur

État vibratoire supérieur

#	v_1	v_2	v_3	v_4	C_v
1	[[0(0,0A1)* 1(1,0E)* 0(0,0A1)]E * 0(0,0A1)]E >				
2	[[[0(0,0A1)* 0(0,0A1)* 0(0,0A1)]A1* 1(1,0F2)]F2				

État vibratoire inférieur

#	v_1	v_2	v_3	v_4	C_v
1	[[[0(0,0A1)* 0(0,0A1)* 0(0,0A1)]A1* 0(0,0A1)]A1 >				

Les valeurs de paramètres utilisés dans le développement de l'Hamiltonien de la bande v_2, v_4 sont reportés dans le tableau ci-dessous(4-1).

i	$\Omega(K,n\Gamma)$	$n_s \Gamma_1$	$m_s \Gamma_2$	Γ	H_{mn}	Value/cm ⁻¹	St.Dev./cm ⁻¹
1	2(0,0A1)	0000A1	0000A1	A1	2	0.28590790619E+01	0.1333189E-05
2	4(0,0A1)	0000A1	0000A1	A1	4	-0.36917820769E-04	0.4427021E-08
3	4(4,0A1)	0000A1	0000A1	A1	4	-0.17071029198E-05	0.3785421E-10
4	6(0,0A1)	0000A1	0000A1	A1	6	0.19961361842E-08	0.1133906E-10
5	6(4,0A1)	0000A1	0000A1	A1	6	-0.59757956144E-10	0.8024092E-13
6	6(6,0A1)	0000A1	0000A1	A1	6	-0.14561902784E-10	0.3765832E-13
7	8(0,0A1)	0000A1	0000A1	A1	8	-0.60184004392E-12	0.2231046E-13
8	8(4,0A1)	0000A1	0000A1	A1	8	-0.19811867799E-14	0.6090798E-16
9	8(6,0A1)	0000A1	0000A1	A1	8	-0.92968388902E-15	0.3824445E-16
10	8(8,0A1)	0000A1	0000A1	A1	8	-0.14443328483E-15	0.2438240E-16
11	0(0,0A1)	0100E	0100E	A1	20	0.97096130000E+03	0.3319549E-04
12	2(0,0A1)	0100E	0100E	A1	22	0.00000000000E+00	0.0000000E+00
13	2(2,0E)	0100E	0100E	E	22	-0.98413000000E-02	0.4949443E-06
14	3(3,0A2)	0100E	0100E	A2	23	0.72130000000E-04	0.1801534E-07
15	4(0,0A1)	0100E	0100E	A1	24	-0.10450000000E-05	0.2929029E-08
16	4(2,0E)	0100E	0100E	E	24	-0.09600000000E-06	0.1828160E-08
17	4(4,0A1)	0100E	0100E	A1	24	0.00000000000E+00	0.0000000E+00
18	4(4,0E)	0100E	0100E	E	24	0.00000000000E+00	0.0000000E+00
19	5(3,0A2)	0100E	0100E	A2	25	0.00000000000E+00	0.0000000E+00
20	6(0,0A1)	0100E	0100E	A1	26	-0.14000000000E-10	0.9746821E-11
21	6(2,0E)	0100E	0100E	E	26	0.43000000000E-10	0.3006442E-11
22	6(4,0A1)	0100E	0100E	A1	26	0.00000000000E+00	0.0000000E+00
23	6(4,0E)	0100E	0100E	E	26	-0.19000000000E-10	0.1700000E-11
24	6(6,0A1)	0100E	0100E	A1	26	0.00000000000E+00	0.0000000E+00
25	6(6,0E)	0100E	0100E	E	26	0.00000000000E+00	0.3239700E+00
26	1(1,0F1)	0100E	0001F2	F1	21	-0.50510700000E+01	0.9182678E-05
27	2(2,0F2)	0100E	0001F2	F2	22	-0.24296300000E-01	0.5836505E-06
28	3(1,0F1)	0100E	0001F2	F1	23	-0.16419000000E-03	0.2606915E-07
29	3(3,0F1)	0100E	0001F2	F1	23	-0.42870000000E-04	0.4019197E-07
30	3(3,0F2)	0100E	0001F2	F2	23	-0.22580000004E-04	0.3104647E-07
31	4(2,0F2)	0100E	0001F2	F2	24	0.20200000000E-06	0.1126181E-08
32	4(4,0F1)	0100E	0001F2	F1	24	-0.32500000000E-06	0.3668205E-08
33	4(4,0F2)	0100E	0001F2	F2	24	0.02370000000E-05	0.1699491E-08
34	5(1,0F1)	0100E	0001F2	F1	25	0.28000000000E-08	0.3787634E-10
35	5(3,0F1)	0100E	0001F2	F1	25	0.59100000000E-08	0.7602130E-10
36	5(3,0F2)	0100E	0001F2	F2	25	0.21000000000E-08	0.6135823E-10
37	5(5,0F1)	0100E	0001F2	F1	25	-0.19800000000E-08	0.8586397E-10
38	5(5,1F1)	0100E	0001F2	F1	25	-0.49000000000E-08	0.8041017E-10
39	5(5,0F2)	0100E	0001F2	F2	25	-0.18800000000E-08	0.9798223E-10
40	6(2,0F2)	0100E	0001F2	F2	26	0.00000000000E+00	0.0000000E+00
41	6(4,0F1)	0100E	0001F2	F1	26	-0.10800000000E-09	0.5284588E-11
42	6(4,0F2)	0100E	0001F2	F2	26	0.00000000000E+00	0.0000000E+00
43	6(6,0F1)	0100E	0001F2	F1	26	0.14100000000E-09	0.4243570E-11
44	6(6,0F2)	0100E	0001F2	F2	26	-0.18100000000E-09	0.3634160E-11
45	6(6,1F2)	0100E	0001F2	F2	26	0.13700000000E-09	0.2569935E-11

46	0(0,0A1)	0001F2	0001F2	A1	20	0.91097945590E+03	0.2447963E-04
47	1(1,0F1)	0001F2	0001F2	F1	21	0.60750386000E+01	0.5462671E-05
48	2(0,0A1)	0001F2	0001F2	A1	22	0.34930000000E-03	0.2541082E-06
49	2(2,0E)	0001F2	0001F2	E	22	-0.29762000000E-02	0.6341359E-06
50	2(2,0F2)	0001F2	0001F2	F2	22	-0.12063600000E-01	0.5446021E-06
51	3(1,0F1)	0001F2	0001F2	F1	23	0.00000000000E+00	0.0000000E+00
52	3(3,0F1)	0001F2	0001F2	F1	23	-0.11799000000E-03	0.3298624E-07
53	4(0,0A1)	0001F2	0001F2	A1	24	0.00000000000E+00	0.0000000E+00
54	4(2,0E)	0001F2	0001F2	E	24	-0.22300000000E-06	0.1762487E-08
55	4(2,0F2)	0001F2	0001F2	F2	24	0.00000000000E+00	0.0000000E+00
56	4(4,0A1)	0001F2	0001F2	A1	24	0.00000000000E+00	0.0000000E+00
57	4(4,0E)	0001F2	0001F2	E	24	0.75800000000E-06	0.2163778E-08
58	4(4,0F2)	0001F2	0001F2	F2	24	0.63800000000E-06	0.2486193E-08
59	5(1,0F1)	0001F2	0001F2	F1	25	0.48000000000E-08	0.2663836E-10
60	5(3,0F1)	0001F2	0001F2	F1	25	0.00000000000E+00	0.0000000E+00
61	5(5,0F1)	0001F2	0001F2	F1	25	0.00000000000E+00	0.0000000E+00
62	5(5,1F1)	0001F2	0001F2	F1	25	-0.60000000000E-08	0.7462110E-10
63	6(0,0A1)	0001F2	0001F2	A1	26	0.00000000000E+00	0.0000000E+00
64	6(2,0E)	0001F2	0001F2	E	26	0.00000000000E+00	0.0000000E+00
65	6(2,0F2)	0001F2	0001F2	F2	26	0.20000000000E-10	0.1607382E-11
66	6(4,0A1)	0001F2	0001F2	A1	26	0.00000000000E+00	0.0000000E+00
67	6(4,0E)	0001F2	0001F2	E	26	0.31000000000E-10	0.3325561E-11
68	6(4,0F2)	0001F2	0001F2	F2	26	0.00000000000E+00	0.0000000E+00
69	6(6,0A1)	0001F2	0001F2	A1	26	-0.46000000000E-10	0.1185565E-11
70	6(6,0E)	0001F2	0001F2	E	26	0.00000000000E+00	0.0000000E+00
71	6(6,0F2)	0001F2	0001F2	F2	26	0.00000000000E+00	0.0000000E+00
72	6(6,1F2)	0001F2	0001F2	F2	26	0.11300000000E-09	0.3211501E-11

Tableau 4-1 : Les paramètres de l'Hamiltonien relatif à la bande ν_2, ν_4 de la molécule $^{30}\text{SiH}_4$

Les différentes colonnes du tableau (4-1) représentent :

La première colonne(i) permet de différencier et d'indicer les paramètres

t , c'est-à-dire chaque ensemble $i = \{\Omega, k, n, \Gamma, \Gamma_1, \Gamma_2, n_s, m_s\}$ est

représente par une valeur de i , ceci est utile dans la programmation

La deuxième colonne représente les différentes caractéristiques rovibrationnelles

$\Omega(k, n, \Gamma)$ permettent la construction des opérateurs vibrationnels

La troisième colonne représente les caractéristiques rovibrationnelles qui permettent la construction des opérateurs rovibrationnels

La quatrième colonne représente les valeurs en cm^{-1} des paramètres t de l'Hamiltonien déterminés avec 353 données expérimentales

La cinquième colonne donne les précisions avec lesquels ont été déterminés ces paramètres

4-3- Calcul du spectre IR de la bande ν_2, ν_4 de la molécule $^{30}\text{SiH}_4$

Avec ces paramètres déterminés par *H.Prinz et al* [1]. Nous allons étudier le spectre de $^{30}\text{SiH}_4$ relatif à la bande froide Dyade-GS.

Notons que les paramètres permettent de calculer avec précision les fréquences du spectre.

Ce calcul se fait de la façon suivante

- Les paramètres relatifs au niveau supérieur (dyade) permettent et après qu'on les multiplie (calcul tensoriel) avec les éléments matriciels T , de calculer tous les niveaux supérieur E_{sup} .
- Les paramètres relatifs au niveau de base (GS) permettent et après qu'on les multiplie (calcul tensoriel) avec les éléments matriciels T , de calculer tous les niveaux de base E_{inf}
- Les niveaux inférieurs et supérieurs obéissent aux règles de sélection rovibrationnelles (rotationnelles $\Delta J = -1, 0, +1$ (vibrationnelles $E \leftrightarrow E, F_1 \leftrightarrow F_2, A_1 \leftrightarrow A_2$)), qui permettent de calculer les fréquences du spectre.

Pour mieux comprendre la relation entre les valeurs microscopiques (E_i et E_f) et les valeurs macroscopiques (spectre, ν_{if} , S_{if}), nous allons illustrer sur la **figure 1**

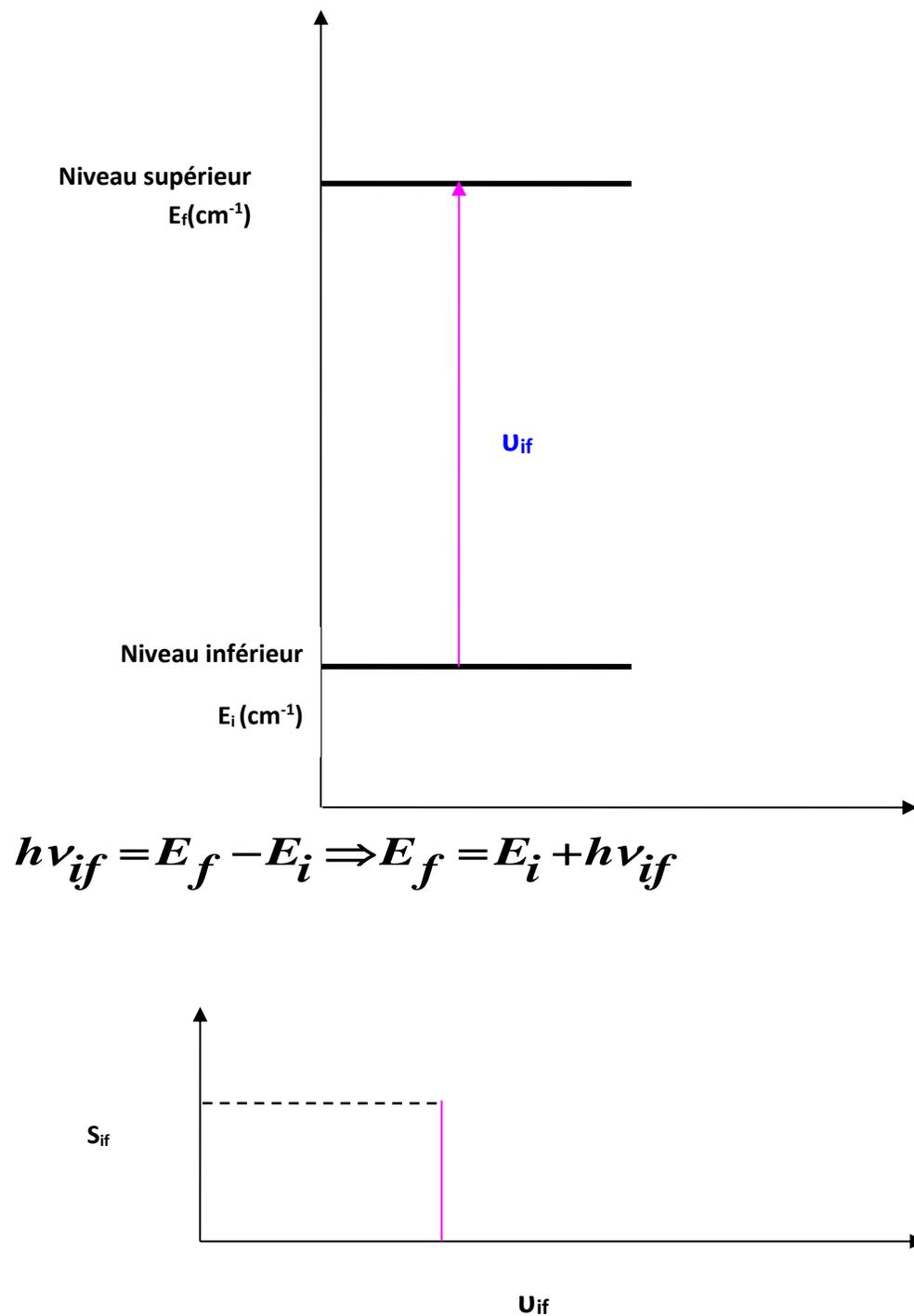


Figure4-1 : comparaison entre les grandeurs microscopiques et macroscopiques

En ce qui concerne les paramètres du moment dipolaire qui vont permettre de calculer l'intensité rovibrationnelle (une fois les règles de sélection sont vérifiées), nous avons choisi le paramètre prépondérant μ^1 [2] égale à l'unité et nous avons préféré ne pas développer le moment dipolaire aux ordres supérieurs puisque tous les travaux ont montré que μ^1 est prépondérant.

Étant donné que les paramètres ont été déterminés avec une grande précision l'écart théorique (très proche de la précision expérimentale et la précision sur chaque un des paramètres est proche de zéro (voir **tableau 4-1cinquième colonne st.Dev**), nous nous sommes proposés de faire une prédiction du spectre complet de la bande dyade -GS de la molécule SiH_4 et ceci pour $J_{\max} = 50$

-calcul du spectre pour une valeur du seuil d'intensité.

C'est à dire pour un S_{if} seuil choisi, nous calculons toutes les transitions rovibrationnelles entre les différents niveaux (ν_2, ν_4) et le niveau de base, et nous n'indiquerons que les raies qui ont une intensité rovibrationnelle supérieure à S_{seuil}

Nous nous déterminerons ensuite le diagramme énergétique du niveau supérieur c'est-à-dire la dyade et le niveau inférieur c'est-à-dire le niveau de base.

Spectre rovibrationnel de la dyade-base

Avant d'entamer ces étapes, rappelons, comment nos programmes sont conçus pour le calcul d'un spectre.

A partir d'un jeu de paramètres t du niveau de base et en se basant sur la formule donnant l'Hamiltonien relatif aux niveaux de base

$$H = \sum_{\text{tous les indices } \{n_s\}\{m_s\}} \Omega(k, n\Gamma) \Gamma_1 \Gamma_2 \times T_{\{n_s\}\{m_s\}} \Omega(k, n\Gamma) \Gamma_1 \Gamma_2$$

et sachant que les éléments matriciels T sont calculés .

Après diagonalisation, on calcule les niveaux de base possibles.

A partir d'un jeu de paramètres \mathbf{t} de la dyade (ν_2, ν_4) et en se basant sur la formule donnant

l'Hamiltonien relatif à ces niveaux, et sachant que les éléments matriciels ont calculés grâce à la formule ; nous calculons la matrice \mathbf{H} relatif à la dyade .Après diagonalisation, on calcule les niveaux rovibrationnels possibles.

En utilisant les 51 paramètres parmi les 72 paramètres du tableau 4-1 nous déterminerons le spectre rovibrationnel, pour un $S_{\text{seuil}} = 10^{-14} \text{ cm}^{-2} \cdot \text{atm}^{-1}$,on représente ce spectre dans

Le tableau 4-2.

Fréquence(cm^{-1})	Intensité ($\text{cm}^{-2} \cdot \text{atm}^{-1}$)	j"	C "	n"	#	vib	j	C	N	#	vib	Lower energy(cm^{-1})
905.261445	2.62E+01	P 1	F1	1	1	100%	0	F2	1	2	100%	5.718010
910.950512	1.36E+02	R 0	A1	1	1	100%	1	A2	1	2	100%	0.000000
902.412985	4.94E+01	P 2	E	1	1	100%	1	E	1	2	100%	17.153056
902.104191	7.37E+01	P 2	F2	1	1	100%	1	F1	1	2	99%	17.153206
959.813247	4.09E-01	P 2	F2	1	1	100%	1	F1	2	1	99%	17.153206
908.038429	7.87E+01	Q 1	F1	1	1	100%	1	F2	1	2	100%	5.718010
971.060610	1.18E-01	Q 1	F1	1	1	100%	1	F2	2	1	100%	5.718010
898.268715	1.85E+02	P 3	A2	1	1	100%	2	A1	1	2	98%	34.304533
954.994323	4.45E+00	P 3	A2	1	1	100%	2	A1	2	1	98%	34.304533
907.628973	8.22E+01	Q 2	E	1	1	100%	2	E	1	2	99%	17.153056
971.487122	7.31E-01	Q 2	E	1	1	100%	2	E	2	1	99%	17.153056
907.882086	1.24E+02	Q 2	F2	1	1	100%	2	F1	1	2	100%	17.153206
916.083884	3.76E-01	Q 2	F2	1	1	100%	2	F1	2	2	99%	17.153206
971.818863	5.39E-01	Q 2	F2	1	1	100%	2	F1	3	1	98%	17.153206
890.731506	2.56E-01	P 3	F2	1	1	100%	2	F1	1	2	100%	34.303785
898.933304	1.12E+02	P 3	F2	1	1	100%	2	F1	2	2	99%	34.303785
954.668283	1.36E+00	P 3	F2	1	1	100%	2	F1	3	1	98%	34.303785
913.641975	1.32E+02	R 1	F1	1	1	100%	2	F2	1	2	100%	5.718010
928.017365	1.57E-02	R 1	F1	1	1	100%	2	F2	2	2	100%	5.718010
982.697934	2.89E-01	R 1	F1	1	1	100%	2	F2	3	1	100%	5.718010
885.056798	8.32E-03	P 3	F1	1	1	100%	2	F2	1	2	100%	34.303188
899.432188	1.13E+02	P 3	F1	1	1	100%	2	F2	2	2	100%	34.303188
954.112757	2.81E-01	P 3	F1	1	1	100%	2	F2	3	1	100%	34.303188
908.243754	2.67E+02	Q 3	A2	1	1	100%	3	A1	1	2	100%	34.304533
896.709599	2.36E+02	P 4	A1	1	1	100%	3	A2	1	2	100%	57.164738
916.283913	1.17E+02	R 2	E	1	1	100%	3	E	1	2	100%	17.153056

935.851259	1.22E-01	R	2	E	1	1	100%	3	E	2	2	98%	17.153056
989.285654	5.31E-01	R	2	E	1	1	100%	3	E	3	1	98%	17.153056
876.270438	5.11E-02	P	4	E	1	1	100%	3	E	1	2	100%	57.166532
895.837783	9.29E+01	P	4	E	1	1	100%	3	E	2	2	98%	57.166532
949.272178	1.61E+00	P	4	E	1	1	100%	3	E	3	1	98%	57.166532
916.221933	1.75E+02	R	2	F2	1	1	100%	3	F1	1	2	99%	17.153206
924.656222	1.02E-01	R	2	F2	1	1	100%	3	F1	2	2	99%	17.153206
934.842748	5.53E-02	R	2	F2	1	1	100%	3	F1	3	2	97%	17.153206
988.768648	9.46E-01	R	2	F2	1	1	100%	3	F1	4	1	99%	17.153206
990.308228	3.20E-02	R	2	F2	1	1	100%	3	F1	5	1	96%	17.153206
899.071353	7.93E-02	Q	3	F2	1	1	100%	3	F1	1	2	99%	34.303785
907.505642	1.57E+02	Q	3	F2	1	1	100%	3	F1	2	2	99%	34.303785
917.692168	1.33E+00	Q	3	F2	1	1	100%	3	F1	3	2	97%	34.303785
971.618068	5.77E-01	Q	3	F2	1	1	100%	3	F1	4	1	99%	34.303785
973.157648	1.09E+00	Q	3	F2	1	1	100%	3	F1	5	1	96%	34.303785
876.206367	1.80E-02	P	4	F2	1	1	100%	3	F1	1	2	99%	57.168772
884.640656	8.15E-01	P	4	F2	1	1	100%	3	F1	2	2	99%	57.168772
894.827182	1.36E+02	P	4	F2	1	1	100%	3	F1	3	2	97%	57.168772
948.753082	8.05E-02	P	4	F2	1	1	100%	3	F1	4	1	99%	57.168772
950.292662	5.06E+00	P	4	F2	1	1	100%	3	F1	5	1	96%	57.168772
907.001584	1.57E+02	Q	3	F1	1	1	100%	3	F2	1	2	98%	34.303188
919.083264	4.59E-01	Q	3	F1	1	1	100%	3	F2	2	2	99%	34.303188
971.252649	1.26E-01	Q	3	F1	1	1	100%	3	F2	3	1	100%	34.303188
972.405058	2.93E+00	Q	3	F1	1	1	100%	3	F2	4	1	98%	34.303188
884.138988	2.69E-01	P	4	F1	1	1	100%	3	F2	1	2	98%	57.165784
896.220667	1.40E+02	P	4	F1	1	1	100%	3	F2	2	2	99%	57.165784
948.390052	3.81E-01	P	4	F1	1	1	100%	3	F2	3	1	100%	57.165784
949.542461	1.04E+00	P	4	F1	1	1	100%	3	F2	4	1	98%	57.165784
918.583948	3.44E+02	R	3	A2	1	1	100%	4	A1	1	2	99%	34.304533
994.747402	4.09E+00	R	3	A2	1	1	100%	4	A1	2	1	99%	34.304533
905.851452	2.96E+02	Q	4	A1	1	1	100%	4	A2	1	2	96%	57.164738
973.260592	1.17E+01	Q	4	A1	1	1	100%	4	A2	2	1	96%	57.164738
906.617672	1.18E+02	Q	4	E	1	1	100%	4	E	1	2	97%	57.166532
919.959903	2.36E+00	Q	4	E	1	1	100%	4	E	2	2	96%	57.166532
971.466983	4.64E-01	Q	4	E	1	1	100%	4	E	3	1	99%	57.166532
974.499684	2.29E+00	Q	4	E	1	1	100%	4	E	4	1	94%	57.166532
878.041871	1.26E+00	P	5	E	1	1	100%	4	E	1	2	97%	85.742333
891.384102	9.91E+01	P	5	E	1	1	100%	4	E	2	2	96%	85.742333
942.891182	2.27E-01	P	5	E	1	1	100%	4	E	3	1	99%	85.742333
945.923883	5.06E+00	P	5	E	1	1	100%	4	E	4	1	94%	85.742333
918.740421	2.07E+02	R	3	F2	1	1	100%	4	F1	1	2	99%	34.303785
930.879001	3.88E-01	R	3	F2	1	1	100%	4	F1	2	2	100%	34.303785
944.231129	1.42E-01	R	3	F2	1	1	100%	4	F1	3	2	98%	34.303785

994.412643	3.76E-01	R	3	F2	1	1	100%	4	F1	4	1	99%	34.303785
995.456751	1.52E+00	R	3	F2	1	1	100%	4	F1	5	1	97%	34.303785
895.875435	2.36E-01	Q	4	F2	1	1	100%	4	F1	1	2	99%	57.168772
908.014015	1.84E+02	Q	4	F2	1	1	100%	4	F1	2	2	100%	57.168772
921.366143	9.81E-02	Q	4	F2	1	1	100%	4	F1	3	2	98%	57.168772
971.547657	3.72E-01	Q	4	F2	1	1	100%	4	F1	4	1	99%	57.168772
972.591765	6.04E-01	Q	4	F2	1	1	100%	4	F1	5	1	97%	57.168772
867.307095	4.98E-02	P	5	F2	1	1	100%	4	F1	1	2	99%	85.737111
879.445675	4.72E-02	P	5	F2	1	1	100%	4	F1	2	2	100%	85.737111
892.797803	1.55E+02	P	5	F2	1	1	100%	4	F1	3	2	98%	85.737111
942.979317	5.89E-01	P	5	F2	1	1	100%	4	F1	4	1	99%	85.737111
944.023425	2.84E+00	P	5	F2	1	1	100%	4	F1	5	1	97%	85.737111
918.875303	2.07E+02	R	3	F1	1	1	100%	4	F2	1	2	99%	34.303188
929.165246	1.63E-01	R	3	F1	1	1	100%	4	F2	2	2	97%	34.303188
942.426282	4.66E-01	R	3	F1	1	1	100%	4	F2	3	2	95%	34.303188
944.921556	4.20E-02	R	3	F1	1	1	100%	4	F2	4	2	99%	34.303188
995.786526	1.12E+00	R	3	F1	1	1	100%	4	F2	5	1	97%	34.303188
997.311916	3.15E-01	R	3	F1	1	1	100%	4	F2	6	1	94%	34.303188
896.012706	1.25E-01	Q	4	F1	1	1	100%	4	F2	1	2	99%	57.165784
906.302649	1.77E+02	Q	4	F1	1	1	100%	4	F2	2	2	97%	57.165784
919.563685	1.42E+00	Q	4	F1	1	1	100%	4	F2	3	2	95%	57.165784
922.058959	6.30E-01	Q	4	F1	1	1	100%	4	F2	4	2	99%	57.165784
972.923929	2.95E+00	Q	4	F1	1	1	100%	4	F2	5	1	97%	57.165784
974.449319	2.38E+00	Q	4	F1	1	1	100%	4	F2	6	1	94%	57.165784
867.443396	1.92E-02	P	5	F1	1	1	100%	4	F2	1	2	99%	85.735095
867.435188	1.40E-01	P	5	F1	2	1	100%	4	F2	1	2	99%	85.743303
877.733339	2.92E-01	P	5	F1	1	1	100%	4	F2	2	2	97%	85.735095
877.725131	8.07E-01	P	5	F1	2	1	100%	4	F2	2	2	97%	85.743303
890.994375	8.48E-02	P	5	F1	1	1	100%	4	F2	3	2	95%	85.735095
890.986167	1.49E+02	P	5	F1	2	1	100%	4	F2	3	2	95%	85.743303
893.489649	1.57E+02	P	5	F1	1	1	100%	4	F2	4	2	99%	85.735095
893.481441	6.50E-02	P	5	F1	2	1	100%	4	F2	4	2	99%	85.743303
944.354619	1.19E+00	P	5	F1	1	1	100%	4	F2	5	1	97%	85.735095
944.346411	7.44E-01	P	5	F1	2	1	100%	4	F2	5	1	97%	85.743303
945.880009	9.23E-02	P	5	F1	1	1	100%	4	F2	6	1	94%	85.735095
945.871801	8.12E+00	P	5	F1	2	1	100%	4	F2	6	1	94%	85.743303
889.437084	2.64E+02	P	6	A2	1	1	100%	5	A1	1	2	97%	120.011431
938.409536	9.01E+00	P	6	A2	1	1	100%	5	A1	2	1	97%	120.011431
921.531305	3.78E+02	R	4	A1	1	1	100%	5	A2	1	2	99%	57.164738
949.312384	2.26E+00	R	4	A1	1	1	100%	5	A2	2	2	92%	57.164738
004.473837	2.79E+00	R	4	A1	1	1	100%	5	A2	3	1	91%	57.164738
858.670306	6.38E-01	P	6	A1	1	1	100%	5	A2	1	2	99%	120.025737
886.451385	2.49E+02	P	6	A1	1	1	100%	5	A2	2	2	92%	120.025737

941.612838	2.37E+01	P	6	A1	1	1	100%	5	A2	3	1	91%	120.025737
921.269591	1.50E+02	R	4	E	1	1	100%	5	E	1	2	99%	57.166532
936.094562	8.19E-01	R	4	E	1	1	100%	5	E	2	2	99%	57.166532
953.199013	1.45E-01	R	4	E	1	1	100%	5	E	3	2	99%	57.166532
002.023669	1.76E+00	R	4	E	1	1	100%	5	E	4	1	96%	57.166532
892.693790	4.46E-01	Q	5	E	1	1	100%	5	E	1	2	99%	85.742333
907.518761	1.29E+02	Q	5	E	1	1	100%	5	E	2	2	99%	85.742333
924.623212	3.78E-01	Q	5	E	1	1	100%	5	E	3	2	99%	85.742333
973.447868	1.91E+00	Q	5	E	1	1	100%	5	E	4	1	96%	85.742333
858.428279	4.63E-02	P	6	E	1	1	100%	5	E	1	2	99%	120.007843
873.253251	1.57E-01	P	6	E	1	1	100%	5	E	2	2	99%	120.007843
890.357702	1.07E+02	P	6	E	1	1	100%	5	E	3	2	99%	120.007843
939.182357	1.57E+00	P	6	E	1	1	100%	5	E	4	1	96%	120.007843
920.985854	2.26E+02	R	4	F2	1	1	100%	5	F1	1	2	98%	57.168772
933.909225	2.26E-02	R	4	F2	1	1	100%	5	F1	2	2	95%	57.168772
950.582951	1.39E-01	R	4	F2	1	1	100%	5	F1	3	2	95%	57.168772
953.004633	1.15E-01	R	4	F2	1	1	100%	5	F1	4	2	98%	57.168772
000.393069	1.25E+00	R	4	F2	1	1	100%	5	F1	5	1	99%	57.168772
001.746577	2.40E+00	R	4	F2	1	1	100%	5	F1	6	1	96%	57.168772
004.693903	3.91E-02	R	4	F2	1	1	100%	5	F1	7	1	91%	57.168772
892.417514	1.77E-02	Q	5	F2	1	1	100%	5	F1	1	2	98%	85.737111
905.340885	1.84E+02	Q	5	F2	1	1	100%	5	F1	2	2	95%	85.737111
922.014611	4.69E+00	Q	5	F2	1	1	100%	5	F1	3	2	95%	85.737111
924.436294	9.80E-01	Q	5	F2	1	1	100%	5	F1	4	2	98%	85.737111
971.824729	2.38E-01	Q	5	F2	1	1	100%	5	F1	5	1	99%	85.737111
973.178237	1.01E+00	Q	5	F2	1	1	100%	5	F1	6	1	96%	85.737111
976.125563	6.33E+00	Q	5	F2	1	1	100%	5	F1	7	1	91%	85.737111

Tableau 4-2 : Prédiction du spectre calculé des transitions rovibrationnelles de la bande ν_2, ν_4 de la molécule $^{30}\text{SiH}_4$

Dans ce **tableau (4-2)**, les différentes colonnes représentent :

Première colonne ; la fréquence de la raie (cm^{-1}). Cette valeur est calculée par programme, et ceci quand les règles de sélection rovibrationnelles sont vérifiées, en prenant la valeur du niveau supérieur (dyade) et en lui retranchant la valeur du niveau inférieur (niveau de base) :

$$h\nu_{if} = E_f - E_i$$

la valeur de E_i (ou E_f) est calculée par la formule $H = \sum fT$ et après diagonalisation

Deuxième colonne : l'intensité de la raie est donnée en $\text{cm}^{-2} \cdot \text{atm}^{-1}$.

Troisième colonne : la branche de la raie.

Si $\Delta J = J_{\text{sup}} - J_{\text{inf}} = -1$ la branche est **P**

Si $\Delta J = J_{\text{sup}} - J_{\text{inf}} = 0$ la branche est **Q**

Si $\Delta J = J_{\text{sup}} - J_{\text{inf}} = +1$ la branche est **R**

Nous signalons que seulement ces trois branches interviennent dans les transitions infrarouges, tandis qu'en Raman, d'autres règles de sélection rotationnelles s'ajoutent ($\Delta J = -2, -1, 0, 1, 2$), et l'opérateur intervenant dans l'écriture de l'intensité rovibrationnelles est l'opérateur polarisabilité au lieu du moment dipolaire.

Quatrième colonne (respectivement **neuvième colonne**) : la valeur du nombre quantique rotationnel du niveau inférieur J_{inf} (respectivement la valeur du nombre quantique rotationnel du niveau supérieur J_{sup})

Cinquième colonne (**dixième colonne**) : la symétrie du niveau inférieur respectivement du niveau supérieur

Sixième et septième colonne (respectivement **onzième et douzième colonne**) : des Nombres quantiques qui permettent de différencier entre les niveaux ayant la même symétrie et même nombre quantique rotationnel J et appartenant à la même branche

huitième (respectivement **treizième**) : le pourcentage du niveau vibrationnel dans la polyade

Quatorzième colonne : le niveau inférieur (de base)

Le spectre calculé est constitué de 82387 transitions ou

- ✓ La Première transition a le nombre d'onde $\nu = 466.995951 \text{ cm}^{-1}$ et d'intensité $S_{if} = 1.0510^{-14} \text{ atm}^{-1} \cdot \text{cm}^{-2}$ appartenant à la branche P et de symétrie F2.
- ✓ La transitions la plus intense a pour valeur $\nu = 921.531305 \text{ cm}^{-1}$ et d'intensité $S_{if} = 3.78 \cdot 10^{+2} \text{ atm}^{-1} \cdot \text{cm}^{-2}$ et appartenant à la branche R et de symétrie A1.
- ✓ La dernière transition $\nu = 140.529624 \text{ cm}^{-1}$ d'intensité $S_{if} = 1.36 \cdot 10^{-14}$ appartenant à la branche R et de symétrie A2

A partir de la formule donnant le nombre d'onde réduit en fonction de J

$$\tilde{\nu}_{\text{red}}^c = \tilde{\nu}^c - \sum_{\Omega} t_{\{\text{GS}\}\{\text{GS}\}}^{\Omega(0,0A_1)A_1A_1} (J(J+1))^{\Omega/2} = E/hc - B_0 J(J+1) + D_0 J^2(J+1)^2$$

Avec le logiciel XTDS on peut visualiser le diagramme énergétique donnant les niveaux d'énergies réduits en fonction du nombre quantique rotationnel J

$\tilde{\nu}_{\text{red}}^c$ nombre d'onde réduits

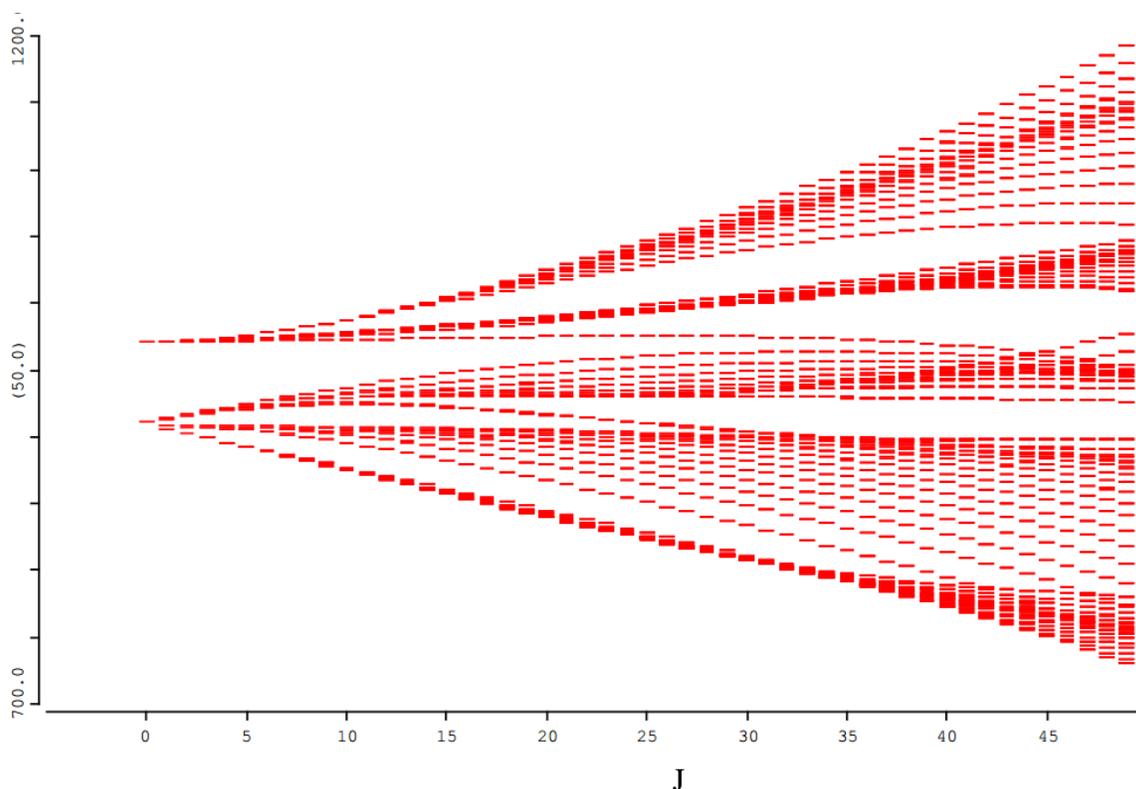


figure 4-2 : Diagramme énergétique de diade ν_2, ν_4 de la molécule $^{30}\text{SiH}_4$

On peut aussi, avec le logiciel XTDS , visualiser le spectre calculé ,dans les trois figures suivantes on représente, le spectre complet et deux régions l'une allant de 700cm^{-1} vers 900cm^{-1} , l'autre allant de 900cm^{-1} vers 1100cm^{-1}

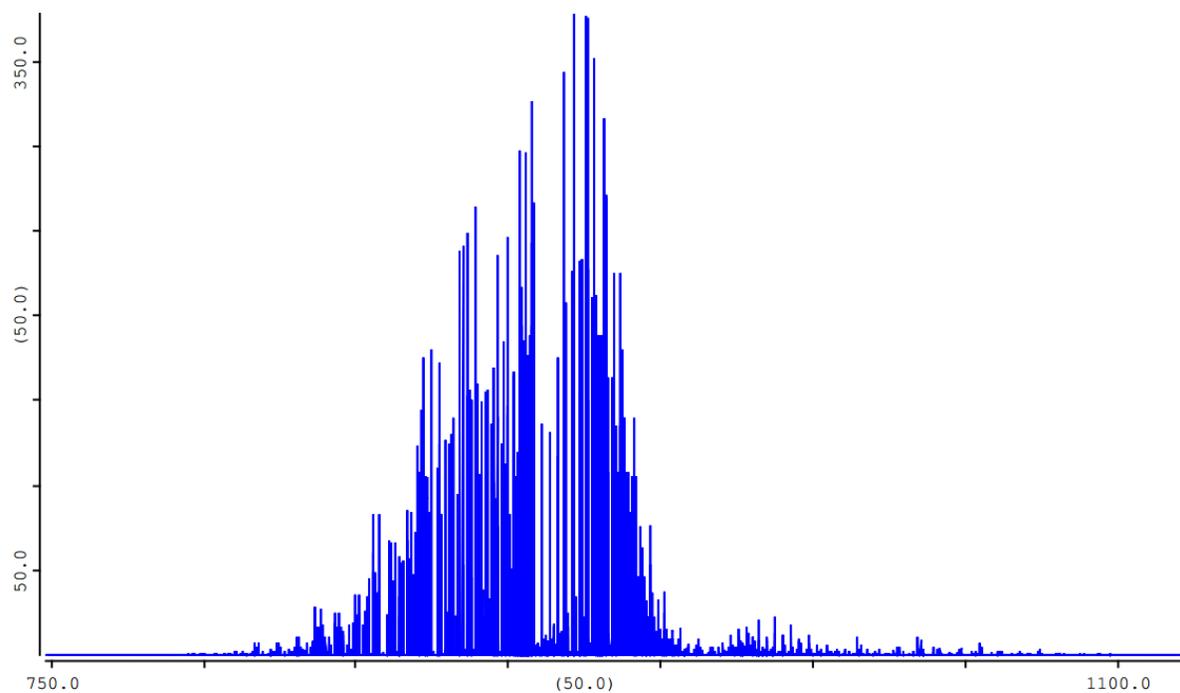


Figure 4-3 : spectre complet de la région dyade-Gs de la molécule $^{30}\text{SiH}_4$

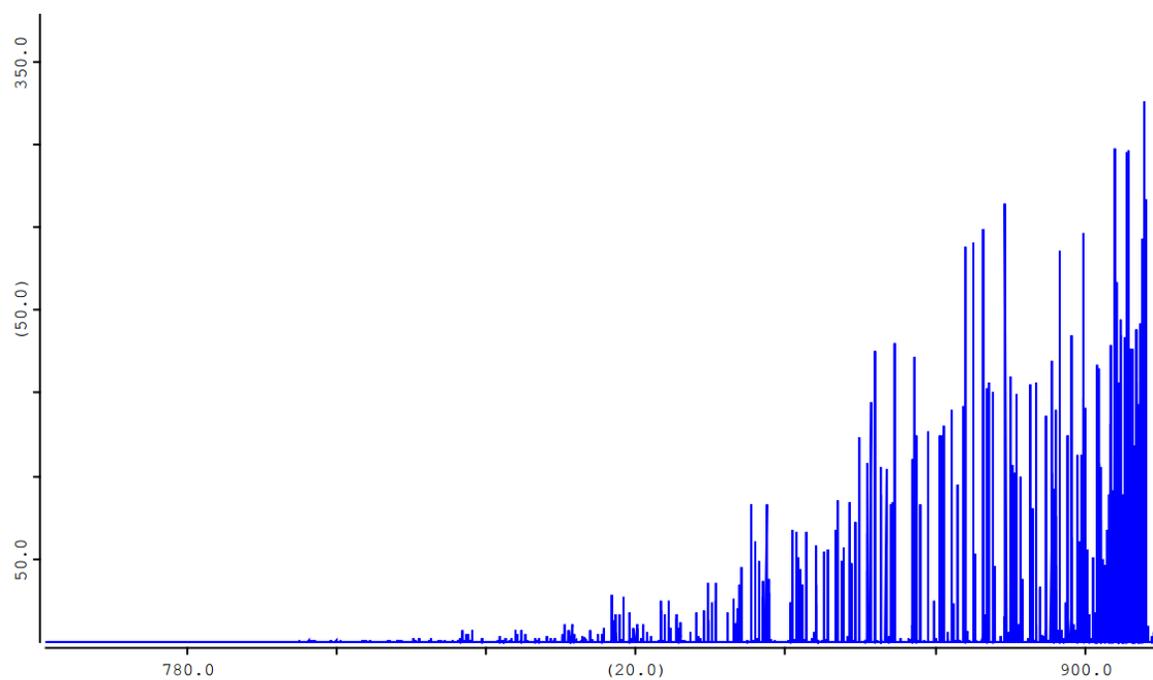


Figure 4-4 : Extrait du spectre de la région dyade-Gs de la molécule $^{30}\text{SiH}_4$

allant de 700cm^{-1} vers 900cm^{-1}

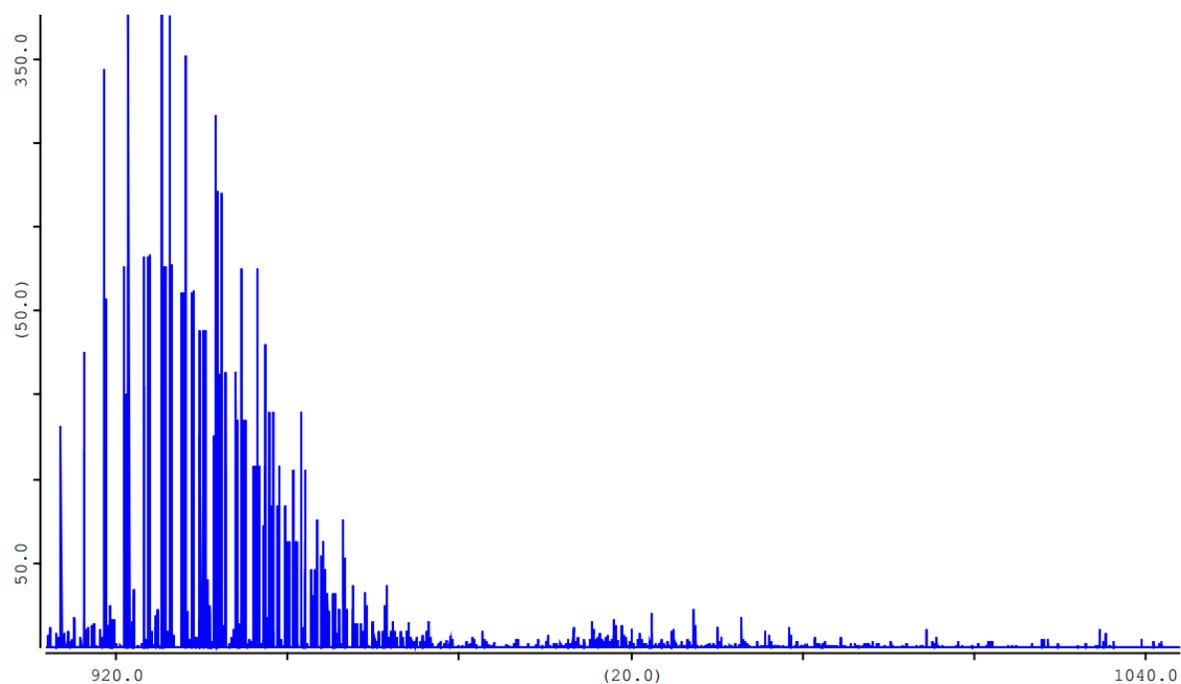


Figure 4-5 : Extrait du spectre de la région dyade-Gs de la molécule $^{30}\text{SiH}_4$
allant de 900cm^{-1} vers 1100cm^{-1}

Références bibliographiques

Références bibliographiques

[1] H.Prinz et al. Can. J. Phys. 68, 551-562 (1990)

[2] M.Loete, Can.J.Phys.61, 1242,(1983)

Conclusion

Dans ce travail, nous avons étudié le spectre des transitions rovibrationnelles entre la dyade ($\{v_2, v_4\}$ en interaction) et le niveau de base de la molécule $^{30}\text{SiH}_4$. Cette étude a été menée de la façon suivante :

1/ nous avons fait tout d'abord une étude bibliographique sur tout ce qui concerne les molécules tétraédriques XY_4 et notamment les différentes écritures des opérateurs Hamiltonien et Moment dipolaire.

On ne s'est pas intéressé à l'opérateur moment dipolaire car notre étude est limitée dans le domaine infrarouge.

2/ Parmi les écritures trouvées dans la littérature, nous avons choisis les modèles tensoriels développés au laboratoire de physique de l'Université de Bourgogne (DIJON FRANCE) car d'une part, c'est actuellement les seuls modèles qui interprètent avec une grande précision (pratiquement égale à celle de l'expérimentale) toute étude concernant les spectres rovibrationnels, et d'autre part ces modèles permettent d'étudier n'importe qu'elle bande chaude ou froide des molécules tétraédriques. Notons que, dans ces études et grâce aux logiciels XTDS et SPVIEW développés au sein du laboratoire de Dijon, nous pouvons aller à des valeurs du nombre quantique rotationnel très grandes ($J=199$) dans étude on a pris $J_{\text{max}} = 50$

3/Nous nous sommes ensuite intéressé à tout ce qui concerne la molécule $^{30}\text{SiH}_4$ et précisément ou en sont les travaux sur cette molécule.

4/Concernant notre étude, on s'est aperçu qu'une ancienne analyse a été déjà faite par H.Prinz et al. Can. J. Phys. 68, 551-562 (1990) sur la polyade (dyade –base) de la molécule $^{30}\text{SiH}_4$. a partir des 353 données Etant donné que dans cette étude, la précision sur les paramètres est très proche de zéro et que l'écart quadratique moyen est pratiquement égal à la précision expérimentale, nous avons choisis ces paramètres de l'Hamiltonien pour faire notre étude,

Ces paramètres nous ont permis de prédire non seulement les fréquences déjà observées mais aussi toutes les fréquences possibles relatives à la dyade –base.

Concernant les prédictions ; nous avons utilisé des programmes STDS ; puis nous les avons adapté à notre niveau (micro-ordinateur du laboratoire) ; avec ces programmes, et comme on a montré auparavant, on peut :

- choisir les valeurs des paramètres t de l'Hamiltonien H
- choisir la valeur maximale du nombre quantique rotationnel (pour notre étude on a choisi la valeur $J_{\max}=50$).
- choisir les valeurs des températures vibrationnelle et rotationnelle avec lesquelles on a calculé les intensités (dans notre cas on a choisi la température de vibration et de rotation : $T_{\text{vib}}=300\text{K}$ à $T_{\text{rot}}=300\text{K}$).
- choisir le seuil de l'intensité à partir du quel on calcule les intensités rovibrationnelles.

Et comme perspective, si on aura spectre expérimentale pour cette région, on peut faire une analyse pour déterminer les autres paramètres restants.

Résumé. En se basant sur une ancienne analyse faite à partir 353 données expérimentales par H.Prinz et al. Pour $J_{\max}=17$ sur la molécule $^{30}\text{SiH}_4$, on s'est proposé d'étudier le spectre infrarouge de la bande (Dyade–GS) dans la région qui s'étale de 700 cm^{-1} à 1100 cm^{-1}). Avec les 53 paramètres parmi les 72 paramètres de l'Hamiltonien trouvés par l'étude mentionnée auparavant, on a prédit le spectre de la molécule $^{30}\text{SiH}_4$ et ceci pour $J_{\max}=50$. Tout le calcul a été exécuté par le logiciel XTDS.

Mots clé : molécule, $^{30}\text{SiH}_4$, Spectre, infrarouge, modèle tensoriel, XTDS.

Abstract. Based on an old analysis made from 353 experimental data by H. Prinz et al. For $J_{\max}=17$ on the $^{30}\text{SiH}_4$ molecule, it was proposed to study the infrared spectrum of the band (Dyad–GS) in the region which extends from 700 cm^{-1} to 1100 cm^{-1}). With the 53 parameters among the 72 parameters of the Hamiltonian found by the study mentioned before, the spectrum of the $^{30}\text{SiH}_4$ molecule was predicted and this for $J_{\max}=50$. All the calculation was performed by XTDS software.

Key words: molecular, $^{30}\text{SiH}_4$, Spectrum, infrared, tensor model, XTDS.

ملخص. استنادًا إلى تحليل قديم تم إجراؤه من 353 بيانات تجريبية بواسطة H.Prinz et al. و من أجل $J_{\max}=17$ على جزيء $^{30}\text{SiH}_4$ ، تم اقتراح دراسة طيف الأشعة تحت الحمراء للنطاق (Dyad-GS) في المنطقة التي تمتد من 700 سم^{-1} إلى 1100 سم^{-1} . مع وجود 53 معامل من بين 72 معامل هاميلتون وجدت في الدراسة المذكورة سابقًا، تم إجراء التنبؤ بالطيف جزيء $^{30}\text{SiH}_4$ وهذا من أجل $J_{\max}=50$. تم إجراء جميع الحسابات بواسطة برنامج XTDS.

الكلمات الرئيسية: الجزيء، $^{30}\text{SiH}_4$ الطيف، الأشعة تحت الحمراء، نموذج التنسوري، XTDS.