

Énergie de vibration-rotation des molécules polyatomiques. Tables des coefficients de l'hamiltonien transformé du second ordr

M. L. Grenier-Besson, G. Amat, S. Maes

▶ To cite this version:

M. L. Grenier-Besson, G. Amat, S. Maes. Énergie de vibration-rotation des molécules polyatomiques. Tables des coefficients de l'hamiltonien transformé du second ordr. Journal de Physique et le Radium, 1958, 19 (10), pp.781-789. 10.1051/jphysrad:019580019010078100 . jpa-00235928

HAL Id: jpa-00235928 https://hal.science/jpa-00235928

Submitted on 4 Feb 2008

HAL is a multi-disciplinary open access archive for the deposit and dissemination of scientific research documents, whether they are published or not. The documents may come from teaching and research institutions in France or abroad, or from public or private research centers. L'archive ouverte pluridisciplinaire **HAL**, est destinée au dépôt et à la diffusion de documents scientifiques de niveau recherche, publiés ou non, émanant des établissements d'enseignement et de recherche français ou étrangers, des laboratoires publics ou privés.

ÉNERGIE DE VIBRATION-ROTATION DES MOLÉCULES POLYATOMIQUES. TABLES DES COEFFICIENTS DE L'HAMILTONIEN TRANSFORMÉ DU SECOND ORDRE.

Par M. L. GRENIER-BESSON, G. AMAT et S. MAES,

Laboratoire d'Infrarouge.

Laboratoire de Chimie Physique de la Faculté des Sciences de Paris.

Résumé. --- On rappelle le principe du calcul, au second ordre d'approximation, de l'énergie de vibration-rotation d'une molécule polyatomique et on donne les tables des coefficients des hamil-toniens transformés du second ordre h'_2 , h''_2 , h''_2 . Ces tables permettent une étude systématique plus commode des effets d'ordre deux et des corrections d'ordre supérieur.

Abstract. — After recalling the principle of the second order computation of the rotationvibration energy of a polyatomic molecule, the authors give tables for the coefficients of the second order transformed Hamiltonians h'_2 , h''_2 . These tables enable second order effects and higher order corrections to be studied more easily.

L'énergie de vibration-rotation $E_{\rm VR}$ d'une molécule est donnée par les valeurs propres de l'hamiltonien de vibration-rotation H dont l'expression a été établie par Darling et Dennison [1] (voir Appendice).

Cet opérateur étant trop complexe pour que ses valeurs propres puissent être obtenues de façon rigoureuse, on effectue un calcul de perturbation, après avoir développé H en série par rapport aux coordonnées normales :

$$H = H_0 + H_1 + H_2 + \dots$$
 (1)

Shaffer, Nielsen et Thomas [2] ont proposé d'effectuer ce calcul de perturbation par la méthode de Van Vleck [3], [4], [5], [6], c'est-à-dire de soumettre l'hamiltonien à une transformation de contact :

$$H' = THT^{-1} = h'_0 + h'_1 + h'_2 + \dots$$
(2)

choisie de telle sorte que $h'_0 + h'_1$ soit diagonal par rapport aux nombres quantiques vibrationnels v_1 , v_2, \ldots, v_s, \ldots , nombres quantiques principaux relatifs aux diverses vibrations normales. Les éléments matriciels de h'_2 qui ne sont pas diagonaux par rapport à tous les nombres quantiques v_1 , $v_2, \ldots, v_s \ldots$ n'interviennent pas dans un calcul de E_{VR} au second ordre d'approximation; on pourra donc ne considérer dans un tel calcul, que les éléments matriciels de $h'_0 + h'_1 + h'_2$, diagonaux par rapport aux v_s .

D'autre part, l'opérateur H et par conséquent les opérateurs h'_0 , h'_1 et h'_2 sont diagonaux par rapport aux nombres quantiques rotationnels J et M. Il reste donc, pour obtenir l'énergie E_{VB} , au second ordre d'approximation, à diagonaliser $h'_0 + h'_1 + h'_2$ par rapport aux autres nombres quantiques définissant les fonctions de base, à savoir : 1º les nombres quantiques vibrationnels (1) l_s et m_s ; 2° le nombre quantique rotationnel K.

Les valeurs $E_{\mathbf{V}\mathbf{R}}$ seront obtenues en résolvant des équations du type $(^2)$:

$$\det \{ (J, K, M, \dots, v_s, l_s, m_s \dots | \dot{h_0} + \dot{h_1} + \dot{h_2} | J, K', M, \dots, v_s, l_s', m_s') \\ \cdot \quad - \delta_{KK'} \dots \delta_{l_s} \dot{l_s} \dots \delta_{m_s} m_s' \dots E_{VR} \} = 0 \quad (3)$$

où δ désigne le symbole de Kronecker.

Les opérateurs h'_0 et h'_1 sont donnés par les formules (4) et (5). (Les notations sont celles de H. H. Nielsen [7], [9]; la définition des divers symboles utilisés est rappelée dans l'appendice.)

$$\dot{h_0} = \frac{1}{2} \sum_{\alpha} \frac{P_{\alpha}^2}{I_{\alpha\alpha}^e} + \frac{\hbar}{2} \sum_{s\sigma} \lambda_s^{1/2} \left(\frac{p_{s\sigma}^2}{\hbar^2} + q_{s\sigma}^2 \right)$$
(4)

$$h'_{1} = -\sum_{\alpha} \sum_{s} \sum_{\substack{\sigma\sigma'\\\sigma < \sigma'}} \zeta^{\alpha}_{s\sigma s\sigma'} (q_{s\sigma} p_{s\sigma'} - q_{s\sigma'} p_{s\sigma}) \frac{P_{\alpha}}{I^{e}_{\alpha\alpha}}.$$
 (5)

La forme analytique de l'opérateur h'_2 , dont l'étude constitue l'objet principal de cet article, sera donnée dans le prochain paragraphe. Les propriétés des opérateurs h'_0 et h'_1 peuvent être schématisées comme suit :

	Opérateur h_0^\prime	Opérateur h ₁
Molécules à symétrie axiale	diagonal	diagonal
Molécules linéaires	diagonal	nul
Molécules à symétrie sphérique (³)	diagonal	non diagonal en <i>K</i> et m _s
Molécules asymétriques	non diagonal en <i>K</i>	nul

Il résulte de ces propriétés et de l'équation géné-

(2) Des éléments matriciels non diagonaux par rapport aux nombres quantiques v_s interviennent dans le calcul lorsque des résonances e produisent entre des niveaux possédant accidentellement des énergies voisines : réso-nances anharmoniques (résonances de Fermi, de Darling-Dennison), résonances de Coriolis [8], [9], [10]. (³) Par « molécule à symétrie sphérique », nous enten-dons une molécule dont l'ellipsoide d'inertie est une sphère.

⁽¹⁾ A des vibrations harmoniques non dégénérées, doublement dégénérées, triplement dégénérées correspondent des fonctions d'onde définies respectivement par un (v_e) , deux (v_s, l_s) ou trois (v_s, l_s, m_s) nombres quantiques.

(7a)

(8a)

(8c)

rale (3) que l'énergie $E_{\rm VR}$ peut être développée sous la forme :

$$E_{\mathbf{VR}} = E_0 + E_1 + E_2 + \dots \tag{6}$$

et que les termes successifs du développement (6) sont, pour les divers types de molécules, donnés par les équations (7), (8), (9) ϵ t (10) (⁴).

 $E_{0} = (J, K, M, \dots, v_{s}, l_{s}, \dots | h'_{0} | J, K, M, \dots, v_{s}, l_{s}, \dots)$ (7b)

$$E_{1} = (J, K, M, \dots, v_{s}, l_{s}, \dots | h_{1}' | J, K, M, \dots, v_{s}, l_{s}, \dots)$$
(7c)

 $\det \{ (J, K, M, \ldots, v_s, l_s, \ldots | h'_2 | J, K', M, \ldots, v_s, l'_s, \ldots) \\ - \delta_{KK'} \ldots \delta_{l_s} v_s \ldots E_2 \} = 0.$

b) Molécules linéaires :

$$E_{0} = (J, M, \ldots, v_{s}, l_{s}, \ldots | h'_{0} | J, M, \ldots, v_{s}, l_{s}, \ldots)$$

$$E_{1} = 0 \qquad (8b)$$

- $\det \{ (J, M, \ldots, v_{s}, l_{s}, \ldots | h'_{2} | J, M, \ldots, v_{s}, l'_{s}, \ldots) \\ \delta_{l_{s}} \iota'_{s} \ldots E_{2} \} = 0.$
- c) Molécules à symétrie sphérique :

$$E_{0} = (J, K, M, \dots, v_{s}, l_{s}, m_{s}, \dots) \\ | h'_{0} | J, K, M, \dots, v_{s}, l_{s}, m_{s} \dots)$$
(9a)

$$\det \left\{ \begin{array}{cccc} (J, \ K, \ M, \ \dots \ v_{s}, \ l_{s}, \ m_{s}, \ \dots \\ & | \ h_{1}' \ | \ J, \ K', \ M, \ \dots, \ v_{s}, \ l_{s}, \ m_{s}', \ \dots) \\ & - \delta_{KK'} \ \dots \ \delta_{m_{s} \ m_{s}'} \ \dots \ E_{1} \right\}$$
(9b)

$$\det \left\{ \begin{array}{l} (J, K, M, \dots, v_{s}, l_{s}, m_{s}, \dots \\ | h_{1}' + h_{2}' | J, K', M, \dots v_{s} l_{s}' m_{s}' \\ - \delta_{KK'} \dots \delta_{l_{s}} v_{s} \delta_{m_{s}} m_{s}' \dots (E_{1} + E_{2}) \end{array} \right\} = 0. \quad (9c)$$

d) Molécules asymétriques :

det { $(J, K, M, \ldots, v_s, \ldots | h'_0 | J, K', M, \ldots, v_s \ldots)$ $-\delta_{KK'} E_0$ } = 0 (10a)

$$E_1 = 0 \tag{10b}$$

$$\det \{ (J, K, M, \dots, v_s, \dots | h'_0 + h'_2 | J, K', M, \dots v_s \dots \\ - \delta_{KK'}(E_0 + E_2) \} = [0, (10c)]$$

Le calcul de l'énergie de vibration-rotation au second ordre d'approximation a été effectué par Nielsen [7], [8], [9].

(4) En écrivant les équations (7), (8), (9) (10), on a tenu compte des faits suivants : 1) le nombre quantique K n'intervient pas dans le cas des molécules linéaires ; 2) les nombres quantiques m_s n'ont de signification que dans le cas des molécules à symétrie sphérique, ces molécules étant seules susceptibles de posséder des vibrations triplement dégénérées ; 3) le nombre quantique l_s n'a pas de sens dans le cas des molécules asymétriques qui ne possèdent que des vibrations non dégénérées.

L'énergie d'ordre zéro E_0 apparaît comme la somme des énergies d'un rotateur rigide et d'un ensemble d'oscillateurs harmoniques. Les corrections d'ordre un et deux correspondent aux effets suivants :

— Ordre-un :	Interaction de Coriolis. Résonance de Fermi. Résonance de Coriolis.
- Ordre deux :	Termes anharmoniques de l'énergie de vibration.
•	Distorsion centrifuge.
	Variation des moments d'iner- tie en fonction des nombres quantiques vibrationnels.
	Résonances et dédoublements
	Bésononeo de Donling Donni
	son.
	Résonance de Coriolis.

Hamiltonien transformé d'ordre deux. — Les corrections du second ordre à l'énergie de vibration-rotation sont liées à la valeur des éléments matriciels de l'opérateur h'_2 . Dans le cadre d'une série d'articles consacrés aux énergies de vibrationrotation d'ordre élevé [11], [12], [13], Amat, Goldsmith et Nielsen ont proposé pour h'_2 une formule très générale particulièrement adaptée à une étude systématique des effets du second ordre :

$$\begin{aligned} h'_{2} &= \sum_{\alpha\beta\gamma\delta} \alpha^{\beta\gamma\sigma} Y P_{\alpha} P_{\beta} P_{\gamma} P_{\delta} \\ &+ \sum_{\alpha\beta\gamma} \sum_{a} \alpha^{\beta\gamma\gamma} Y^{a} p_{a} P_{\alpha} P_{\beta} P_{\gamma} \\ &+ \sum_{\alpha\beta} \sum_{\substack{abc \\ a \leqslant b}} (\alpha^{\alpha\beta} Y^{ab} p_{a} p_{b} + \alpha^{\beta\beta} Y_{ab} q_{a} q_{b}) P_{\alpha} P_{\beta} \\ &+ \sum_{\alpha} \sum_{\substack{abc \\ a \leqslant b \leqslant c}} (\alpha^{\alpha} Y^{abc} p_{a} p_{b} p_{c} P_{\alpha} \\ &+ \sum_{\alpha} \sum_{\substack{abc \\ a \leqslant b \leqslant c}} (\alpha^{\alpha} Y^{c}_{ab} \frac{1}{2} (q_{a} q_{b} p_{c} + p_{c} q_{a} q_{b}) P_{\alpha} \\ &+ \sum_{\substack{a \& b \leqslant c \leqslant d}} (\alpha^{\alpha} Y^{c}_{ab} \frac{1}{2} (q_{a} q_{b} p_{c} p_{d} + p_{c} p_{d} q_{a} q_{b}) \\ &+ \sum_{\substack{a \& b \leqslant c \leqslant d}} (\alpha^{\alpha} Y^{c}_{ab} \frac{1}{2} (q_{a} q_{b} p_{c} p_{d} + p_{c} p_{d} q_{a} q_{b}) \\ &+ \sum_{\substack{a \& b \leqslant c \leqslant d}} (\alpha^{\alpha} Y^{c}_{abc} q_{a} q_{b} q_{c} q_{d}. \end{aligned}$$

Dans cette expression les indices a, b, c, sont utilisés pour simplifier l'écriture, à la place de $s\sigma$, $s'\sigma', s''\sigma''$.

Dans la référence [12], A., G. et N. ont également défini un opérateur h'_2 et un opérateur h''_2 donnés par des formules analogues à l'équation (11) et utilisés respectivement dans le calcul des corrections d'ordre 3 et 4 à l'énergie de vibration-rotation. Le coefficient de l'opérateur

$$(1/2) \quad (q_a q_b \ldots p_c p_d \ldots + p_c p_d \ldots q_a q_b \ldots) P_{\alpha} P_{\beta} \ldots$$

$$\begin{split} \text{TABLE I} \\ a^{\text{ady}}_{(2)} Y &= -\frac{1}{3} \sum_{n} \frac{a^{\frac{2}{3}}}{2n} \frac{a^{\frac{2}{3}}}{L_{n}} \frac{a^{\frac{2}{3}}}{L_{p}} \frac{a^{\frac{2}{3}}}{L_{p}} \frac{a^{\frac{2}{3}}}{L_{p}} \left(\sum_{n} \sum_{n} \left(\sum_{n} a^{\frac{2}{3}} a^{\frac{2}{3}} + \sum_{n} a^{\frac{2}{3}} \right) \frac{2a^{\frac{1}{3}}}{2a^{\frac{1}{3}} (\lambda_{n} - \lambda_{n})} \\ &+ \frac{1}{4a^{\frac{1}{3}} L_{p}} \frac{1}{L_{p}} \sum_{n} \sum_{n} \left(\sum_{n} a^{\frac{2}{3}} a^{\frac{2}{3}} + \sum_{n} a^{\frac{2}{3}} \right) \frac{4}{2a^{\frac{1}{3}} (\lambda_{n} - \lambda_{n})} \\ &+ \frac{1}{4a^{\frac{1}{3}} L_{p}} \frac{1}{L_{p}} \sum_{n} \left(\sum_{n} \frac{a^{\frac{2}{3}}}{L_{n}} a^{\frac{2}{3}} + \sum_{n} \frac{a^{\frac{2}{3}}}{L_{n}} a^{\frac{2}{3}} \right) \frac{1}{2a^{\frac{1}{3}} (\lambda_{n} - \lambda_{n})} \\ &- \frac{2a^{\frac{2}{3}} \sum_{n} \frac{b^{\frac{1}{3}} (\lambda_{n} - \lambda_{n})}{L_{p}} \frac{a^{\frac{2}{3}}}{L_{p}} \frac{b^{\frac{2}{3}}}{L_{p}} \left(1 + \delta_{n} + \delta_{n} \right) \\ &- \frac{2(\lambda_{n} \lambda_{n})^{\frac{1}{3}}}{L_{p}} \sum_{n} \left(\frac{(2n}{n} - \frac{\lambda_{n}}{L_{p}} \sum_{n} \frac{(\lambda_{n} - \lambda_{n})}{L_{p}} \frac{d^{\frac{2}{3}}}{L_{p}} \frac{b^{\frac{2}{3}}}{L_{p}} \frac{b^{\frac{2}{3}}}{L_{p}} \left(\frac{1}{L_{p}} - \frac{1}{L_{p}} \right) \left(\chi_{p} \frac{b^{\frac{2}{3}}}{L_{p}} \frac{b^{\frac{2}{3}}}{L_{n}} \frac{b^{\frac{2}{3}}}{L_{p}} \frac{b^{\frac{2}{3}}}{L_{p}} \frac{b^{\frac{2}{3}}}{L_{p}} \frac{d^{\frac{2}{3}}}{L_{p}} \left(\frac{1}{L_{p}} - \frac{1}{L_{p}} \right) \left(\chi_{p} \frac{b^{\frac{2}{3}}}{L_{p}} \frac{b^{\frac{2}{3}}}{L_{p}} \frac{b^{\frac{2}{3}}}{L_{p}} \frac{b^{\frac{2}{3}}}{L_{p}} \frac{b^{\frac{2}{3}}}{L_{p}} \frac{b^{\frac{2}{3}}}{L_{p}} \left(\frac{1}{L_{p}} - \frac{1}{L_{p}} \right) \left(\chi_{p} \frac{b^{\frac{2}{3}}}{L_{p}} \frac{b^{\frac{2}{$$

-

TABLE II

$$\begin{split} & \overset{\mathrm{op}}{\mathrm{ds}} T = -\frac{1}{12} \sum_{n} \frac{\alpha_{n}^{22}}{\omega_{n}} I_{n} I_{$$

TABLE III

$$\begin{split} & abg_{11}^{abg_{11}} U = -\frac{1}{16} \sum_{m} \frac{\alpha_{m}^{ab} \alpha_{m}^{ab}}{L_{R}} \frac{\alpha_{m}^{ab} \alpha_{m}^{ab}}{L_{R}} & (\zeta_{m}^{ab} \alpha_{m}^{bb} + \zeta_{m}^{ab} \alpha_{m}^{ab}) \frac{1}{2\pi^{14} (3\lambda_{m} - \lambda_{m})}}{\lambda_{m} (\lambda_{m} - \lambda_{m})} \\ & + \frac{1}{16\lambda^{12} I_{A}} \frac{1}{I_{B}} I_{V}} \sum_{\substack{m \\ (\alpha_{m}^{ab} \alpha_{m}^{ab})}}^{abble} (\zeta_{m}^{abble} + \zeta_{m}^{abble} \alpha_{m}^{abble}) \frac{1}{\lambda_{m} (\lambda_{m} - \lambda_{m})}} \\ & + \frac{1}{12\lambda^{12} I_{A}} \frac{1}{I_{B}} I_{V}} \sum_{\substack{m \\ (\alpha_{m}^{abble} \alpha_{m}^{abble})}^{abble} (\zeta_{m}^{abble} \alpha_{m}^{abble}) \frac{1}{\lambda_{m} I_{A}} + \frac{1}{3} a^{3} \alpha_{m} \alpha_{$$

.

qui est désigné par ${}^{\alpha\beta} \cdot {}_{(2)} Y^{cd}_{ab} \cdots$ dans h'_2 est désigné par ${}^{\alpha\beta} \cdot {}_{(2)} T^{cd}_{ab} \cdots$ dans h''_2 et par ${}^{\alpha\beta} \cdot {}_{(2)} U^{cd}_{ab} \cdots$ dans h''_2 .

Tables I, II, III. — Nous donnons dans les tables I, II et III la valeur explicite des coefficients:

$$\overset{\alpha\beta}{(2)}Y^{cd}_{ab}\ldots, \qquad \overset{\alpha\beta}{(2)}T^{cd}_{ab}\ldots$$

 \mathbf{et}

$$\alpha^{\beta} \cdots U^{cd}_{ab} \cdots$$

Les formules données dans ces trois tables sont valables d'une façon tout à fait générale, pour tous les types de molécules et quelles que soient les valeurs particulières des indices α , β , γ , ... et a, b, c

La signification de la plupart des symboles figurant dans les tables est rappelée dans l'appendice. Nous compléterons la définition des notations utilisées par les remarques suivantes :

1° Au lieu de caractériser les diverses coordonnées normales par des indices $s\sigma$, $s'\sigma'$, $s''\sigma''$, ..., nous préférerons souvent les caractériser (ainsi que cela a déjà été fait dans l'équation (11)) par des indices a, b, c, ...

Chacune des lettres a, b, \ldots représente alors en fait deux indices que nous écrirons $s_a \sigma_a, s_b \sigma_b, \ldots$

Un symbole de Kronecker δ_{ab} est égal à l'unité lorsqu'on a simultanément

$$s_a = s_b$$
 et $\sigma_a = \sigma_b$.

Les grandeurs affectées d'indices a, b, c, \ldots sont de deux types :

a) certaines dépendent à la fois des indices s_a, s_b , s_c, \ldots et des indices $\sigma_a, \sigma_b, \sigma_c, \ldots (a_a^{\alpha\beta}, A_{ab}^{'\alpha\beta})$

 $\zeta_{ab}^{\alpha}, k_{abc}, k_{abcd}$

b) les autres dépendent seulement des indices s_a , s_b , s_c ... $(\lambda_a, \mathfrak{A}_{abc}, \mathfrak{B}_{ab,c})$; nous les écrirons indifféremment

 $\lambda_{s_a}, \mathfrak{Cl}_{s_a s_b s_c}, \mathfrak{B}_{s_a s_b, s_c} \quad \text{ou} \quad \lambda_a, \mathfrak{Cl}_{abc}, \mathfrak{B}_{ab,c}.$

2° \mathfrak{A}_{abcb} et $\mathfrak{B}_{c,c}$ désignent deux fonctions de λ_a , λ_b , λ_c définies par les formules ci-dessous :

$$\begin{aligned} \mathfrak{Cl}_{abc} &= \frac{1}{4} \left[\frac{1}{\lambda_{a}^{1/2} + \lambda_{b}^{1/2} + \lambda_{c}^{1/2}} - \frac{1}{-\lambda_{a}^{1/2} + \lambda_{b}^{1/2} + \lambda_{c}^{1/2}} \right. \\ &- \frac{1}{\lambda_{a}^{1/2} - \lambda_{b}^{1/2} + \lambda_{c}^{1/2}} - \frac{1}{\lambda_{a}^{1/2} + \lambda_{b}^{1/2} - \lambda_{c}^{1/2}} \right] \\ \mathfrak{R}_{ab,c} &= -\frac{1}{4} \left[\frac{1}{\lambda_{a}^{1/2} + \lambda_{b}^{1/2} + \lambda_{c}^{1/2}} + \frac{1}{-\lambda_{a}^{1/2} + \lambda_{b}^{1/2} + \lambda_{c}^{1/2}} \right. \\ &+ \frac{1}{\lambda_{a}^{1/2} - \lambda_{b}^{1/2} + \lambda_{c}^{1/2}} - \frac{1}{\lambda_{a}^{1/2} + \lambda_{b}^{1/2} - \lambda_{c}^{1/2}} \right] \end{aligned}$$

qui peuvent aussi s'écrire sous la forme suivante :

$$\begin{cases} \mathfrak{A}_{abc} = 2(\lambda_a \lambda_b \lambda_c)^{1/2} D_{abc} & (s_a \neq s_b \neq s_c) \\ \mathfrak{A}_{aab} = -\frac{2\lambda_a}{\lambda_b^{1/2}(4\lambda_a - \lambda_b)} & (s_a \neq s_b) \\ \mathfrak{A}_{aaa} = -\frac{2}{3\lambda_a^{1/2}} \end{cases}$$

$$\mathcal{B}_{ab,c} = -\lambda_c^{1/2} (\lambda_c - \lambda_a - \lambda_b) D_{abc} \qquad (s_a \neq s_b \neq s_c)$$

$$\partial s_{aa,b} = -\frac{1}{\lambda_b^{1/2}(4\lambda_a - \lambda_b)} \qquad (s_a \neq s_b)$$

$$\mathcal{B}_{ab,a} = -\frac{\lambda_a^{2}}{4\lambda_a - \lambda_b} \qquad (s_a \neq s_b)$$
$$\mathcal{B}_{i, a} = -\frac{1}{3\lambda_a^{1/2}}$$

$$egin{aligned} ext{avec} \quad D_{abc} &= rac{1}{(\lambda_a^{1/2}+\lambda_b^{1/2}+\lambda_c^{1/2})\,(\lambda_a^{1/2}-\lambda_b^{1/2}+\lambda_c^{1/2})} \ & imes rac{1}{(\lambda_a^{1/2}-\lambda_b^{1/2}-\lambda_c^{1/2})\,(\lambda_a^{1/2}+\lambda_b^{1/2}-\lambda_c^{1/2})} \end{aligned}$$

3º L'écriture

$$\begin{array}{ccc} * \sum_{\substack{lmn \\ lmn \\ l \ll m \end{pmatrix}}} & \text{et} & \begin{array}{c} * \sum_{\substack{klmn \\ (klmn) \\ k \leqslant l; m \leqslant n}} \end{array}$$

indique une sommation sur toutes les permutations distinctes des trois indices lmn ou des quatre indices klmn, compte tenu des conditions imposées à ces indices.

Si nous posons, par exemple :

$$\chi_{(2)}^{\alpha}y^{lm,n} = -\frac{\pi}{\hbar^2} \frac{c}{I_{\alpha}} \sum_{j} k_{lmj} \, \mathfrak{C}_{lmj} \, \zeta_{jn}^{\alpha} \, \frac{\lambda_n^{1/4}}{\lambda_j^{1/4}} \times (1 + \delta_{lj} + \delta_{mj}) \, (1 + \delta_{s_i \, s_m})$$

la table I donne :

(

$${}^{\alpha}_{2)}Y^{abc} = \frac{*\sum_{\substack{lmn\\(lmn)\equiv (abc)\\l\leqslant m}} {}^{\alpha}_{(2)}y^{lm,n}$$

ce qui signifie :

$$\sum_{\substack{(a < b < c) \\ (a < b < c)}}^{\alpha} Y^{abc} = {}_{(2)}^{\alpha} y^{ab,c} + {}_{(2)}^{\alpha} y^{ac,b} + {}_{(2)}^{\alpha} y^{bc,a}$$

 $\sum_{\substack{(a < b) \\ (a < b)}}^{\alpha} Y^{aab} = {}_{(2)}^{\alpha} y^{aa,b} + {}_{(2)}^{\alpha} y^{ab,a}$
 $\sum_{\substack{(a < b) \\ (a < b)}}^{\alpha} Y^{abb} = {}_{(2)}^{\alpha} y^{ab,b} + {}_{(2)}^{\alpha} y^{bb,a}$
 $\sum_{\substack{(a < b) \\ (a < b)}}^{\alpha} Y^{aaa} = {}_{(2)}^{\alpha} y^{aa,a}.$

4º Pour simplifier l'écriture, le symbole I_{α} a été utilisé à la place de $I_{\alpha\alpha}^{(e)}$.

5° Comme nous le rappelons dans l'appendice, chacun des indices α , β , γ , ... peut désigner l'un quelconque des axes xyz, axes principaux d'inertie de la molécule. De plus, les indices primés γ' et γ'' sont définis à partir de l'indice γ de telle sorte que la suite $\gamma\gamma'\gamma''$ soit identique à xyz ou à yzx ou à zxy. (Il en sera de même pour les indices $\alpha\alpha'\alpha''$, $\beta\beta'\beta''$). 6° La quantité $^{\alpha\beta\gamma}\alpha^a$ est donnée par la formule :

$$\begin{split} &\hbar^{\alpha\beta\gamma}\alpha^{a} = -\frac{\hbar^{1/2}}{4\lambda_{a}^{3/4}} \Big\{ \Big(\frac{a_{a}^{\alpha''\gamma}}{I_{\alpha''} I_{\beta} I_{\gamma}} \Big)_{\alpha'=\beta} - \Big(\frac{a_{a}^{\alpha'\gamma}}{I_{\alpha'} I_{\beta} I_{\gamma}} \Big)_{\alpha''=\beta} \\ &+ \Big(\frac{a_{a}^{\beta''\gamma}}{I_{\alpha} I_{\beta''} I_{\gamma}} \Big)_{\alpha=\beta'} - \Big(\frac{\alpha_{a}^{\beta'\gamma}}{I_{\alpha} I_{\beta'} I_{\gamma}} \Big)_{\alpha=\beta''} + \Big(\frac{\alpha_{a}^{\alpha\gamma''}}{I_{\alpha} I_{\beta} I_{\gamma''}} \Big)_{\beta=\gamma'} \\ &- \Big(\frac{a_{a}^{\alpha\gamma'}}{I_{\alpha} I_{\beta} I_{\gamma'}} \Big)_{\beta=\gamma''} + \Big(\frac{a_{a}^{\alpha\beta''}}{I_{\alpha} I_{\beta''} I_{\gamma}} \Big)_{\beta'=\gamma} - \Big(\frac{a_{a}^{\alpha\beta'}}{I_{\alpha} I_{\beta'} I_{\gamma}} \Big)_{\beta''=\gamma} \Big\} \end{split}$$

dans laquelle le premier terme est nul si $\alpha' \neq \beta$ le second terme est nul si $\alpha'' \neq \beta$, etc... Cette formule générale prend une forme plus simple dès que l'on tient compte des valeurs relatives des indices α , β , γ :

Explication des coefficients. $^{\alpha\beta} \cdot _{(2)} Y^{\alpha j}_{ab} \cdots$ Pour calculer pratiquement les diverses corrections du second ordre à l'énergie de vibration-rotation, il est commode d'écrire les formules du tableau I sous une forme plus explicite obtenue de la façon suivante :

— pour chaque coefficient $\alpha^{\beta} \cdot (2) Y_{ab}^{cd} \cdots$, on distingue plusieurs cas correspondant aux diverses relations d'égalité pouvant exister entre les indices $s_a \sigma_a, s_b \sigma_b, s_c \sigma_c$. associées aux a, b, c, \ldots Pour le coefficient $\alpha_{2}^{\alpha} Y^{ab}$, par exemple, on écrira

Pour le coefficient $\overset{\alpha}{(2)} Y^{ao}$, par exemple, on écrira trois formules donnant respectivement :

$$\begin{array}{c} \stackrel{\alpha\beta}{}_{(2)}Y^{aa}, \quad \stackrel{\alpha\beta}{}_{(2)}Y^{ab} \quad \text{et} \quad \stackrel{\alpha\beta}{}_{(2)}Y^{ab}. \\ \quad \begin{pmatrix} s_a = s_b \\ \sigma_a \neq \sigma_b \end{pmatrix} \quad (s_a \neq s_b) \end{array}$$

— On développe, dans les formules, les sommes \sum_{m} , \sum_{lmn} , \sum_{klmn} , \sum_{j} en tenant compte de ce que pour une molécule d'un type donné, certains coef-

ficients k_{imn} sont nécessairement nuls :

1° Pour une molécule à symétrie axiale ou une molécule linéaire (dont nous désignerons les vibrations non dégénérées par s, s', s'', \ldots et les vibrations doublement dégénérées par $t_1, t_2, t'_1, t'_2, t''_1, t''_2, \ldots$) on peut dresser le tableau suivant :

(5) $\alpha = \beta \neq \gamma \neq \delta$ signifie que, dans le calcul de $\hbar xxy\alpha a$ par exemple, il faut prendre $\delta = z$ (et $\delta' = x$, $\delta'' = y$).

TABLEAU A

	COEFFICIENTS NÉCESSAIREMENT NULS		COEFFICIENTS POUVANT ÊTRE DIFFÉRENTS DE ZÉRO (⁶)	
k_{aaa}	k _{t1} t1t1	$k_{t_2t_2t_2}$	k_{ss}	8
kaab	ksst1 kt1t1t'1 kt1t1t'2	k _{ssta} k _{tatat'a} k _{tatat'i}	k _{sss} k _{t1t1s}	ktstas
k _{abc}	$\begin{array}{ c c c c c c c c c c c c c c c c c c c$	$k_{t_2ss'} \\ k_{t_2t'_2t''_2} \\ k_{t_2t'_2t''_1} \\ k_{t_2t'_2t''_1}$	$\begin{array}{ c c c c c c c c c c c c c c c c c c c$	s" k _{tst'2} , 28

Le tableau A peut être résumé ainsi :

--- lorsque un ou trois des indices l, m, n, correspondent à des vibrations doublement dégénérées, k_{imn} est nécessairement nul,

— lorsque zéro ou deux des indices l, m, n, correspondent à des vibrations doublement dégénérées, k_{lmn} peut être différent de zéro (toutefois, $k_{hits} = 0$).

 $k_{i_{tiss}} = 0$). 2º Une molécule asymétrique ne possède pas de vibrations doublement dégénérées, les seuls coefficients k_{imn} susceptibles d'être différents de zéro sont donc

kasa, kasa', kas'a".

3° Le cas des molécules à symétrie sphérique est plus complexe par suite de l'existence de vibrations triplement dégénérées et nous ne l'envisagerons pas ici. Il importe d'ailleurs de noter que la plupart des molécules à symétrie sphérique sont du type XY_4 tétraédral. Une formulation générale présente donc pour ces molécules un intérêt beaucoup plus restreint que pour les molécules linéaires, asymétriques ou à symétrie axiale.

Table IV. — Les coefficients $a_{i;2}^{\alpha\beta}Y_{ab}^{\alpha\beta}$..., explicités comme il vient d'être dit, sont donnés dans la première colonne de la Table IV. On a admis que les seuls k_{lmn} susceptibles d'être différents de zéro étaient ceux qui figurent dans la dernière colonne du tableau A. Il en résulte que la Table IV est valable pour toutes les molécules à l'exclusion des molécules à symétrie sphérique, pour lesquelles des termes supplémentaires devraient être introduits dans les formules.

Dans les deuxième et troisième colonnes de la Table IV figurent les facteurs par lesquels il faut multiplier chaque terme du coefficient $\alpha\beta \cdot \beta_{2}$ Y $\beta \delta \cdots$ pour obtenir $\alpha\beta \cdot \beta_{2}$ T $\delta \delta \cdots$ et $\alpha\beta \cdot \beta_{2}$ U $\delta \delta \cdots$ respectivement.

La suite de la table prend un développement trop important pour être publiée dans le cadre de cet article. Elle a été entièrement établie,

^{(&}lt;sup>6</sup>) Le fait que les coefficients $k_{t_1t'_{15}}$, $k_{t_2t'_{15}}$, $k_{t_2t'_{15}}$, peuvent être différents de zéro a été souligné récemment par F. L. Keller, A. H. Nielsen et W. H. Shaffer [14].

(2) Y		(2) U
${}^{\alpha\beta\gamma\delta}_{(2)}Y = -\frac{1}{8I_{\alpha}I_{\beta}I_{\gamma}I_{\delta}}\sum_{m}\frac{a_{m}^{\alpha\beta}a_{m}^{\gamma\delta}}{\lambda_{m}}$	2 3	$\frac{1}{2}$
$\hbar {}^{\alpha\beta\gamma}_{(2)} Y^a = - \frac{\hbar^{1/2}}{8I_\alpha I_\beta I_\gamma} \sum_{\substack{m \\ s_m \neq s_a}} \left(\zeta^{\alpha}_{am} a^{\beta\gamma}_m + \zeta^{\gamma}_{am} a^{\alpha\beta}_m \right) \frac{\lambda^{1/4}_a (3\lambda_m - \lambda_a)}{\lambda_m (\lambda_a - \lambda_m)} $	$\frac{2}{3}$	$\frac{1}{2}$
$+\frac{\hbar^{1/2}}{4I_{\alpha}I_{\beta}I_{\gamma}}\sum_{\substack{s_{m}=s_{a}\\\sigma_{m}\neq\sigma_{a}}}\left(\zeta_{am}^{\alpha}a_{m}^{\beta\gamma}+\zeta_{am}^{\gamma}a_{m}^{\alpha\beta}\right)\frac{1}{\lambda_{a}^{3/4}}$ $+\hbar^{\alpha\beta\gamma\alpha^{a}}$	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{3}$
$\begin{split} \hbar^{2} {}^{\alpha\beta}_{(2)} Y^{aa} &= \frac{\hbar}{I_{\alpha} I_{\beta}} \sum_{\substack{m \\ (s_{m} \neq s_{a})}} \zeta^{\alpha}_{am} \zeta^{\beta}_{am} \frac{\lambda^{1/2}_{a}}{\lambda_{a} - \lambda_{m}} \\ &+ \frac{\pi c \hbar^{1/2}}{I_{\alpha} I_{\beta}} \left(k_{aaa} \frac{a^{\alpha\beta}_{a}}{\lambda^{3/4}_{a}} + \sum_{\substack{m \\ (s_{m} \neq s_{a})}} k_{aam} \frac{a^{\alpha\beta}_{m} \lambda_{a}}{\lambda^{3/4}_{m} (4 \lambda_{a} - \lambda_{m})} \right) \end{split}$	$\frac{2}{3}$	$\frac{1}{2}$
$ \hbar^{2} \cdot \overset{\alpha\beta}{(2)} \overset{Yab}{Yab} = \frac{\hbar}{I_{\alpha} I_{\beta}} \sum_{\substack{m \\ (s_{m} \neq s \\ m \neq s}} \left(\zeta_{am}^{\alpha} \zeta_{bm}^{\beta} + \zeta_{bm}^{\alpha} \zeta_{am}^{\beta} \right) \frac{\zeta_{s}^{1/2}}{\lambda_{s} - \lambda_{m}} $	$\frac{2}{3}$	$\frac{1}{2}$
$\hbar^{2} \cdot \underset{\substack{(s_{a} \neq s_{b})}{(s_{a} \neq s_{b})}}{\hbar} = \frac{\hbar}{2I_{\alpha} I_{\beta}} \sum_{\substack{m \\ s_{m} \neq s_{a}}} \left(\zeta_{am}^{\alpha} \zeta_{bm}^{\beta} + \zeta_{bm}^{\alpha} \zeta_{am}^{\beta} \right) (\lambda_{a} \lambda_{b})^{1/4} \left(\frac{1}{\lambda_{a} - \lambda_{m}} + \frac{1}{\lambda_{b} - \lambda_{m}} \right) $	$\frac{2}{3}$	$\frac{1}{2}$
$+\frac{\hbar(\lambda_{a}\lambda_{b})^{1/4}}{I_{\alpha}I_{\beta}(\lambda_{a}-\lambda_{b})}\left[\sum_{\substack{m\\ \sigma_{m}=s_{b}\\\sigma_{m}\neq\sigma_{b}}}(\zeta_{am}^{\alpha}\zeta_{bm}^{\beta}+\zeta_{bm}^{\alpha}\zeta_{am}^{\beta})-\sum_{\substack{m\\ s_{m}=s_{a}\\\sigma_{m}\neq\sigma_{a}}}(\zeta_{am}^{\alpha}\zeta_{bm}^{\beta}+\zeta_{bm}^{\alpha}\zeta_{am}^{\beta})\right]\right\}$ $-\left[\frac{\hbar(\lambda_{a}\lambda_{b})^{1/4}}{\lambda_{a}-\lambda_{b}}\frac{\zeta_{ab}^{\alpha}(I_{Y'}-I_{Y'})}{I_{\alpha}I_{\beta}I_{Y}}\right](\alpha\neq\beta\neq\gamma)$	1 2	· <u>1</u> 3
$+\frac{\pi c \hbar^{1/2}}{I_{\alpha} I_{\beta}} \left[2k_{aab} a_{a}^{\alpha\beta} \frac{\lambda_{a}^{3/4}}{\lambda_{b}^{1/2} (4 \lambda_{a} - \lambda_{b})} + 2k_{abb} a_{b}^{\alpha\beta} \frac{\lambda_{b}^{3/4}}{\lambda_{a}^{1/2} (\iota \lambda_{b} - \lambda_{a})} - \sum_{\substack{m \\ \binom{s_{m} \neq s_{a}}{s_{m} \neq s_{b}}} k_{abm} a_{m}^{\alpha\beta} (\lambda_{a} \lambda_{b})^{1/2} \lambda_{m}^{1/4} D_{abm} \right]$	$\frac{2}{3}$	· <u>1</u> 2

et les auteurs la communiqueront aux lecteurs qui le désireront.

Au cours du récent séjour de l'un d'entre nous (G. A.) à Ohio State University, les questions traitées dans le présent article ont fait l'objet de fructueux entretiens avec le Pr H. H. Nielsen ; il tient à l'en remercier très vivement.

Appendice : Rappel des notations utilisées.

1. Opérateurs quantiques associés aux COORDONNÉES ET AUX MOMENTS:

 P_{α} avec $\alpha = x, y, z$: composante du moment

angulaire total suivant la direction d'un axe principal d'inertie α .

orpar a mertre α . $Q_{s\sigma}$: coordonnée normale. L'indice σ caractérise les diverses composantes d'une même vibration dé-générée de fréquence $c\omega_s = \lambda_s^{1/2}/2\pi$. ($\sigma = 1, \sigma = 1, 2$ ou $\sigma = 1, 2, 3$ suivant que la vibration est non dérénérée deublement dérénérée

vibration est non dégénérée, doublement dégénérée ou triplement dégénérée).

$$p_{s\sigma}^*$$
: moment conjugué de $Q_{s\sigma}$:
 $p_{s\sigma} = -i\hbar \partial/\partial Q_{s\sigma}$

$$q_{s\sigma}$$
: coordonnée normale sans dimensions

$$q_{s\sigma} = (\lambda_s / \hbar^2)^{1/4} Q_{s\sigma}$$

Nº 10

 $p_{s\sigma}$: moment conjugué de $q_{s\sigma}$

$$p_{s\sigma} = - i\hbar \partial / \partial q_{s\sigma}.$$

2. PARAMÈTRES DÉFINISSANT LA CONFIGURATION D'ÉQUILIBRE DE LA MOLÉCULE :

 m_i : masse du ième noyau.

 $x_i^{o}, y_i^{o}, z_i^{o}$: coordonnées de la position d'équilibre du ième noyau par rapport aux axes principaux d'inertie de la molécule.

 $(\alpha_i^{o}, \beta_i^{o}, \ldots d \acute{e}$ signent l'une quelconque des trois coordonnées précédentes).

 $I_{acc}^{(e)}$: moment d'inertie à l'équilibre par rapport à l'axe principal α ($\alpha = x, y, z$)

$$I_{\alpha\alpha}^{(e)} = \sum_{i} m_i (\beta_i^{02} + \gamma_i^{02})_{\alpha \neq \beta \neq \gamma}.$$

3. Coefficients $l_{is\sigma}^{\alpha}$, $\zeta_{s\sigma s'\sigma'}^{\alpha}$, $a_{s\sigma}^{\alpha\beta}$, $A_{s\sigma s'\sigma'}^{\alpha}$, $A_{s\sigma s'\sigma'}^{\prime\alpha\beta}$;

 x_i, y_i, z_i : composantes, suivant les axes principaux d'inertie, du «vecteur déplacement » du ième noyau à partir de sa position d'équilibre ($\alpha_i, \beta_i, \ldots$ désignent l'une quelconque des trois composantes précédentes).

 l^{α}_{iso} : élément de matrice définissant la transformation linéaire permettant de passer des coordonnées normales aux déplacements cartésiens pondérés :

$$m_i^{1/2} \alpha_i = \sum_{s\sigma} l_{is\sigma}^{\alpha} Q_{s\sigma}$$

 $\zeta^{\alpha}_{s\sigma s'\sigma'}, a^{\alpha\beta}_{s\sigma}, A^{\alpha\beta}_{s\sigma s'\sigma'}, A'^{\alpha\beta}_{s\sigma s'\sigma'}$ coefficients définis, à partir des précédents, au moyen des formules suivantes :

$$\begin{split} \zeta^{\alpha}_{s\sigma s'\sigma'} &= \sum_{i} \left(l^{\beta}_{is\sigma} \stackrel{\gamma}{is'\sigma'} - \frac{l^{\beta}_{is'\sigma'}}{is'\sigma'} \stackrel{\gamma}{l^{\prime}_{is\sigma}} \right) & (\operatorname{avec} \alpha\beta\gamma \equiv xyz, \\ yzx \operatorname{ou} zxy) \\ a^{\alpha}_{s\sigma} &= 2\sum_{i} m^{1/2}_{i} (\beta^{0}_{i} l^{\beta}_{is\sigma} + \gamma^{0}_{i} l^{\gamma}_{is\sigma}), & (\alpha \neq \beta \neq \gamma) \\ a^{\alpha}_{s\sigma} &= -\sum_{i} m^{1/2}_{i} (\alpha^{0}_{i} l^{\beta}_{is\sigma} + \beta^{0}_{i} l^{\alpha}_{is\sigma}), \\ A^{\prime\alpha\beta}_{s\sigma s'\sigma'} &= A^{\alpha\beta}_{s\sigma s'\sigma'} - \sum_{s'\sigma'} \zeta^{\alpha}_{s\sigma s''\sigma''} \zeta^{\beta}_{s'\sigma's'\sigma''} \\ A^{\alpha}_{s\sigma s'\sigma'} &= \sum \left(l^{\beta}_{is\sigma} \stackrel{\beta}{}_{s'\sigma'} + \frac{\gamma}{is\sigma} l^{\gamma}_{s'\sigma'} \right), & (\alpha \neq \beta \neq \gamma) \end{split}$$

 $= -\sum_{i} l^{\alpha}_{is\sigma} l^{\beta}_{is'\sigma'}.$

- [1] DARLING (B. T.) et DENNISON (D. M.), Phys. Rev., 1940, 57, 128.
- 1940, 57, 128.
 [2] SCHAFFER (W. H.), NIELSEN (H. H.) et THOMAS (L. H.), Phys. Rev., 1939, 56, 895, 1051.
 [3] VAN VLECK (J. H.), Phys. Rev., 1929, 33, 467.
 [4] JORDAHL (O. M.), Phys. Rev., 1934, 45, 87.
 [5] KEMBLE, The fundamental principles of quantum mechanics. Ed. McGraw-Hill, New-York, 1937, 394.

- [6] MAES (S.) et AMAT (G.), Cahiers de Physique, 1957, 83
- 277 [7] NIELSEN (H. H.), Phys. Rev., 1941, 60, 74.

4. FONCTION POTENTIELLE :

V: Fonction potentielle, développée en série par rapport aux coordonnées normales sans dimension :

 $k_{s\sigma s' \sigma' s'' \sigma''}, k_{s\sigma s' \sigma' s'' \sigma'' s'' \sigma''}: \text{ coefficients, exprimés en}$ cm⁻¹, des termes cubiques et quartiques dans le développement de V:

5. HAMILTONIEN DE VIBRATION-ROTATION (FOR-MULE DE DARLING-DENNISON):

$$\begin{split} H &= \frac{1}{2} \,\mu^{1/4} \sum_{\alpha\beta} \left(P_{\alpha} - p_{\alpha} \right) \,\mu_{\alpha\beta} \,\mu^{-1/2} (P_{\beta} - p_{\beta}) \,\mu^{1/4} \,+ \\ &+ \frac{1}{2} \,\mu^{1/4} \sum_{s\,\sigma} p_{s\sigma}^{*} \,\mu^{-1/2} \,p_{s\sigma}^{*} \,\mu^{1/4} \,+ \,V. \end{split}$$

 p_{α} avec $\alpha = x, y, z$: composante du moment angulaire interne suivant la direction d'un axe principal d'inertie α .

$$p_{\alpha} = \sum_{s\sigma} \sum_{s'\sigma'} \left(\frac{\lambda_{s'}}{\lambda_s}\right)^{1/4} \zeta_{s\sigma s'\sigma'}^{\alpha} q_{s\sigma} p_{s'\sigma'}$$

 μ : déterminant de la matrice { $\mu_{\alpha\beta}$ }... $\mu_{\alpha\beta}$: éléments de la matrice inverse de

$$\begin{pmatrix} I'_{xx} & - I'_{xy} & - I'_{xz} \\ - I'_{yx} & I'_{yy} & - I'_{yz} \\ - I'_{zx} & - I'_{zy} & I'_{zz} \end{pmatrix}$$

dont les éléments sont définis de la façon suivante :

$$\begin{split} I_{\alpha\alpha} &= I_{\alpha\alpha}^{(e)} + \sum_{s\sigma} a_{s\sigma}^{\alpha\alpha} Q_{s\sigma} + \sum_{s\sigma} \sum_{s'\sigma'} A_{s\sigmas'\sigma'}^{\prime\alpha\alpha} Q_{s\sigma} Q_{s'\sigma'} \\ I_{\alpha\neq\beta} &= -\sum_{s\sigma} a_{s\sigma}^{\alpha\beta} Q_{s\sigma} - \sum_{s\sigma} \sum_{s'\sigma'} A_{s\sigmas'\sigma'}^{\prime\alpha\beta} Q_{s\sigma} Q_{s'\sigma'} \\ \zeta \end{split}$$

Manuscrit reçu le 7 février 1958.

BIBLIOGRAPHIE

- [8] NIELSEN (H. H.), Phys. Rev., 1945, 68, 181.
 [9] NIELSEN (H. H.), Rev. Mod. Physics, 1951, 23, 90.
 [10] AMAT (G.), Cahiers de Physique, 1957 11, 25.
 [11] GOLDSMITH (M.), AMAT (G.) et NIELSEN (H. H.), J. Chem. Phys., 1956, 24, 1178.
 [12] AWAT (G.) COLDSWITH (M.) At NIELSEN (H. H.)
- [12] AMAT (G.), GOLDSMITH (M.) et NIELSEN (H. H.), J. Chem. Phys., 1957, 27, 839.
 [13] AMAT (G.) et NIELSEN (H. H.), J. Chem. Phys., 1957,
- 27, 845.
- [14] KELLER (F. L.), NIELSEN (A. H.) et SHAFFER (W. H.), J. Chem. Phys., 1956, 25, 175.