

نظام المهتز التوافقي لبعده واحد (Harmonic Oscillator):

المتذبذب او المهتز التوافقي نموذجاً لدراسة العديد من الانظمة الكيمياوية:

١- الحركة الاهتزازية للجزيئات ثنائية الذرة لذلك تعتبر الخطوة الاولى لدراسة الاطياف الاهتزازية للجزيئات.

٢- حركة الذرات في الشبكة البلورية .

كما عرفنا من حل النظام سابقا يكون:

$$V_X = 1/2 CX^2 \quad \text{----- 1}$$

$$T_X = 1/2 P_X^2 / m = (- h^2 / 8\pi^2 m) d^2 / dX^2 \quad \text{----- 2}$$

$$H = T + V = (- h^2 / 8\pi^2 m) d^2 / dX^2 + 1/2 CX^2 \quad \text{----- 3}$$

بالتعويض في معادلة شرودنكر العامة ($\hat{H} \Psi = E \Psi$) نحصل:

$$[(- h^2 / 8\pi^2 m) d^2 / dX^2 + 1/2 CX^2] \Psi_X = E_X \Psi_X \quad \text{-----4}$$

هذه معادلة شرودنكر لنظام المهتز التوافقي . وحلها يتم وفق خطوات رياضية معقدة وطويلة نحصل بعدها على:

$$\Psi_V (Y) = (1/\pi)^{1/4} (2^V V!)^{-1/2} H_V(Y) e^{-Y^2/2} \quad \text{----- 5}$$

$$Y = (\beta)^{1/2} X \quad ; \quad \beta = (2\pi/h) (cm)^{1/2} \quad \text{حيث ان :}$$

$$H_V(Y) = (-1)^V e^{Y^2} \cdot d^V / dY^V e^{-Y^2}$$

H = متعدد حدود هيرميت (Hermitc polynominal)

V = عدد كم الاهتزاز (Vibrational quantum number)

المعادلة رقم ٦ تمثل معادلة الدالة الذاتية للمهتز التوافقي.

اما القيمة الذاتية المرافقة للدالة الذاتية (اي طاقة النظام) فتساوي:

$$E_V = (V + 1/2) h\nu$$

----- 6

ν = تردد الاهتزاز. وتمثل المعادلة رقم ν القيمة الذاتية لنظام المهتز التوافقي ومنه يتم تقدير قيم مستويات الطاقة الاهتزازية.

و $V =$ عدد كم الاهتزاز وياخذ القيم 0 ، 1 ، 2 ، 3 ،

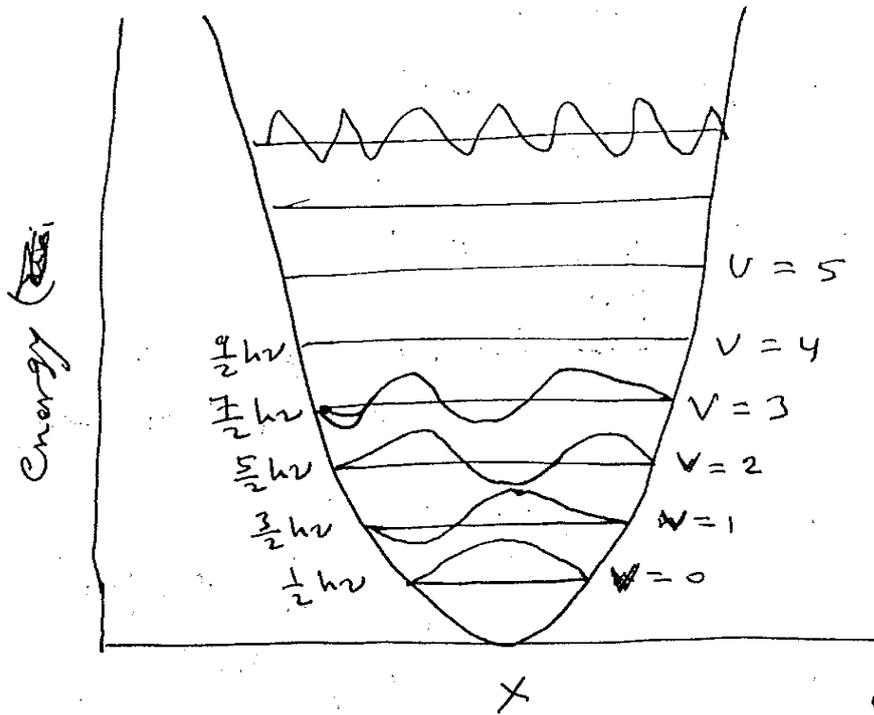
وتعد هذه المعادلة اساس علم الطيف في المنطقة تحت الحمراء (Infra-red) وتفسير الاطياف الاهتزازية. وعندما $V = 0$ تكون:

$$E_0 = 1/2 h\nu$$

----- 7

وتدعى بطاقة نقطة الصفر (Zero point energy).

ويبين الشكل ادناه طاقة المستويات الاهتزازية للمهتز التوافقي والدوال الذاتية:



من الملاحظات المهمة حول معالجة نظرية الكم للمهتز التوافقي هو:

- 1- ان اوطاً طاقة للمهتز التوافقي غير مساوية للصفر ، خلاف المعالجة التقليدية وطريقة سومرفيلد، بل توجد طاقة تسمى طاقة نقطة الصفر وهي مساوية الى $1/2 h\nu$.

٢- اي ان الجسم لا يستقر ساكنا في المركز بدون حركة بل انه يهتز ولو بحدود ضيقة جدا. اي اننا لا يمكن ان نجعل الجسم يتوقف عن الاهتزاز التوافقي.

٣- ان طاقة نقطة الصفر التي تنتبأ بها نظرية الكم هي ليست نتيجة رياضية فحسب وانما هي حقيقة فيزيائية اثبتها العديد من التجارب والملاحظات العملية والتي لم يكن بالامكان تفسيرها حسب قوانين الفيزياء التقليدية.

نظام الصلد الدوار (Rigid rotator):

كما نعرف في نظام الصلد الدوار ان الطاقة الكامنة تساوي صفر اي $V = 0$

وبذلك يكون عامل هاملتون لهذا النظام كالاتي:

$$\hat{H} = - \hbar^2 / 2m \nabla^2 \quad \text{----- 1}$$

ان اختيار نظام الاحداثيات المناسبة لحل معادلة شرودنجر يعتمد على طبيعة النظام المدروس وتماتله، وبالنسبة لهذا النظام تكون المحاور او الاحداثيات القطبية اكثر ملائمة.

يكتب عامل لابلاس بدلالة المحاور القطبية كالاتي:

$$\nabla^2 = (1/r^2) d / dr (r^2 \cdot d/dr) + (1/r^2 \sin\theta) d/d\theta (\sin\theta \cdot d/d\theta) + 1/r^2 \sin^2\theta d^2/d\phi^2$$

ويمكن كتابة المعادلة بالشكل:

وبهذا يكون:

$$\nabla^2 = (1/r^2) d/dr (r^2 \cdot d/dr) + 1/r^2 \Lambda^2 \quad \text{----- 2}$$

حيث ان Λ^2 يعرف بعامل ليجندر (Legendrian operator) ويمثل المكونة الزاوية لعامل لابلاس .

وفي نظام الصلد الدوار فان r تبقى ثابتة اثناء الحركة الدورانية لذلك فان المكونة القطرية (radial part) (الحد الاول من المعادلة ٢) لعامل لابلاس يساوي صفرا. وبذلك يمكن كتابة عامل هاملتون لنظام الصلد الدوار كالاتي وذلك بتعويض المعادلة ٢ في المعادلة ١:

$$\hat{H} = - \hbar^2 / 2mr^2 \cdot \Lambda^2 \quad \text{----- 3}$$

تعرف الكمية mr^2 بعزم القصور الذاتي ويرمز لها بالرمز I :

$$I = mr^2 \quad \text{----- 4}$$

وبذلك يكتب عامل هاملتون بالشكل:

$$\hat{H} = - \hbar^2 / 2I \cdot \Lambda^2 \quad \text{----- 5}$$

وبذلك يمكن كتابة معادلة شرودنكر لهذا النظام كالآتي:

$$- \hbar^2 / 2I \cdot \Lambda^2 Y_{(\theta,\phi)} = E Y_{(\theta,\phi)} \quad \text{----- 6}$$

اذ ان الدوال $Y(\theta,\phi)$ تعتمد على θ و ϕ وتعرف بالدوال الكروية او القطبية .

ويمكن كتابة المعادلة ٦ بالشكل الآتي:

$$\Lambda^2 Y(\theta,\phi) + 2IE / \hbar^2 \cdot Y(\theta,\phi) = 0 \quad \text{----- 7}$$

اي ان:

وبحل هذه المعادلة بطريقة فصل الدوال نحصل على:

$$E_l = \hbar^2 / 2I \cdot l(l+1) \quad ; \quad l = 0, 1, 2, 3, \text{----} \quad \text{----- 8}$$

اي ان الطاقة مكممة اذ تحددتها مستويات الطاقة بدلالة عدد الكم l .