الباب السادس الديناميكا الحرارية الإحصائية (Statistical thermodynamics)

الصفحة	العنوان	القصل
103	نموذج العملة والتوزيع الأكثر احتمالأ	I
110	العالم المجهري وميكانيكا الكم	II
110	i تكميم الشحنة	
110	ii المظهر الجسيمي للطاقة	
111	iii از دواجية الجسيم والموجه	
111	iv مبدأ بور المتمم	
111	V مبدأ الشك (عدم اليقين)	
112	vi الفراغ الطوري	
117	vii تكميم الطاقة	
124	viii تكميم كمية الحركة الزاوية	
126	كثافة المستويات	III
129	الجسيمات المتطابقة	ملحق (6.A)
134	تمارين عامة	

الباب السادس الديناميكا الحرارية الإحصائية (Statistical thermodynamics)

بنيت الفيزياء الإحصائية على فرعين أساسيين، ألا وهما ميكانيكا الكم ونظرية الاحتمالات. لذلك سوف نستعرض في هذا الباب بعض الأساسيات المهمة لهذين الفرعين. بداية نحن نعلم أن قوانين نيوتن في الميكانيكا الكلاسيكية لاقت استحسانا وقبولا منقطع النظير عندما توقعت السلوك العيني لأنظمة الميكانيكا الحرارية. ولكن عندما تم تطبيقها على الأجسام المجهرية وُجد أنها تعطي إجابات غريبة وغير منطقية للظواهر المعملية المحسوبة. فعلى سبيل المثال لم تستطع قوانين نيوتن الإجابة عن السؤال: لماذا تؤول الحرارة النوعية للمواد للصفر عندما تؤول درجة الحرارة المطلقة للصفر؟! إن هذا القصور في الميكانيكا الكلاسيكية لم يُحل إلا بافتراض بلانك وهو أن طهرت طاقة الجسيمات يجب أن تكون مكممة (منفصلة discrete). وتبعاً لهذا الفرض ظهرت أساسيات ميكانيكا الكم، التي سوف نتعرض لها باختصار في هذا الباب.

ونقف هنا لنسأل: لماذا نلجأ إلى القوانين الإحصائية؟ والإجابة تأتي من أن النظام المجهري يتكون من أعداد فلكية من الجسيمات. ولو طبقنا قوانين نيوتن على كل جسيم في النظام فسوف نصل لعدد لا نهائي من المعادلات المطلوب حلها التي تحتاج لعقود كي يتم حلها بواسطة الكمبيوتر. وحتى لو استطعنا إيجاد حل لهذه المعادلات بعد هذه الفترة فسوف نجد أن النظام نفسه قد تغير. ولهذا سوف نلجأ إلى القوانين الإحصائية، حيث تمكننا من أن تتعامل مع أعداد لا نهائية من الجسيمات المميزة وغير المميزة.

وقد استخدمت الطرق الإحصائية قبل ظهور أساسيات ميكانيكا الكم بأعوام، وذلك نظراً لأن النظريات الذرية أصبحت حجر الأساس في مجالات عدة مثل التفاعلات الكيميائية. ونظراً لصغر الذرات والجزيئات فقد اقترح العديد من العلماء، مثل ماكسويل وبولتزمان، استخدام الطرق الإحصائية كي يتم فهم العلاقة بين سلوك الذرات والطاقة. وبالرغم من المعارضة الشديدة لهذا الاتجاه في بداية الأمر، إلا أن هذه الطريقة استطاعت أن تستنتج وتتوقع خواص الأنظمة الحرارية كما توقعتها الطرق الاستقرائية. وهذا الاتجاه يُسمى الفيزياء الإحصائية أو "الإحصاء الديناميكي الحراري".

سوف نلاحظ هنا أن الهدف الأساسي للإحصاء الديناميكي الحراري هو تقديم نظرية جسيمية نستطيع من نتائجها تفسير خواص الاتزان للنظام العيني. ولكن أساس هذه النظرية مبني على نظرية ميكانيكا الكم. ولحسن الحظ فإنها نظرية مُرضية يمكن تطوير ها باستخدام المبادئ البسيطة لمستويات الطاقة وقوى التفاعل الداخلية بين الجزيئات. الفكرة الرئيسة هنا هي البحث عن دالة تعبر عن الكثافة الاحتمالية، وندعو ها دالة الكثافة الاحتمالية (Probability density function)، ليتم تطبيقها على تجمعات كبيرة من الجسيمات المتطابقة. لذلك سوف نتعامل مع النظام الديناميكي الحراري المجهري على أنه كمية من المادة عدد جسيماتها هائل (N)، يقارب عدد

أفوجادرو (N_A)، بمستويات مجهرية متغيرة وله خواص عينية مميزة. ويبنى الإحصاء الديناميكي الحراري على الفرض الأساسي التالي وهو:

"أن وجود الجسيمات بكل مستوى من المستويات المجهرية لمجموعة معزولة لها احتمالات متساوية"

والآن نحن في حاجة إلى تعريف بعض المصطلحات الجديدة حتى يتسنى لنا فهم الموضوع. لذلك سوف نستخدم المصطلح "تجمع" (Assemply) للتعبير عن عدد الجسيمات (N) الذي له الصفات نفسها، مثل الجزيئات، الذرات، الإلكترونات، الفوتونات، الفوتونات، السخ. ويستخدم المصطلح نظاما كمرادف للمصطلح "مجموعة" (Group). و"الحالة العينية للنظام" (Macrostate of a system) أو "الترتيب النسبي" (Configration) تُعرف هنا لتحديد ترتيب معين لعدد الجسيمات في كل منسوب طاقة للنظام. دعونا بالفصل التالي نستعرض بعض الأمثلة ومن خلالها سوف نقوم بتعريف بعض المصطلحات الأخرى مع الأمثلة التوضيحية.

نموذج العملة والتوزيع الأكثر احتمالاً $-\mathrm{I}$

(Coin model and the most probable distribution)

نبدأ هنا بتجربة بسيطة سوف نستخلص منها بعض المصطلحات الإحصائية الأخرى التي سوف تخدمنا في در اسة الفيزياء الإحصائية. نبدأ بتجربة رمي عملة معدنية واحدة بالهواء. عند سقوط العملة على الأرض بحرية، نعلم مسبقاً أننا سوف نحصل على الحالة العينية للحدث وهي صورة لأعلى، ونرمز لها بالحرف H، أو الحالة العينية الأخرى للحدث وهي كتابة لأعلى، ونرمز لها بالحرف T. احتمال الحصول على أي من الحدثين هو 50 في المائة وهذا ناتج من أن:

P(H) هو احتمال الحصول على الحدث صورة لأعلى هو

P(T) هو احتمال الحصول على الحدث كتابة لأعلى هو

$$P(T)+P(H)=1$$
 ونعلم أن

$$P(T) = P(H) = \frac{1}{2}$$
 ولذلك فإن

بالطبع فإن هذه النتيجة لا تتأتى بإجراء التجربة برمي قطعة واحدة عدداً محدوداً من المرات، أو رمي عدد محدود من العملات مرةً واحدةً، حيث إن الشخص يستطيع أن يتحكم بطريقة الرمي. لذلك فسوف نقوم بدراسة رمي عدد من العملات، ونستخلص منها بعض النتائج والمصطلحات المهمة.

دعونا ندرس نتائج رمي أربع عملات، متطابقة ولكن مميزة (ويمكن التمييز بينها عن طريق ترقيمها بعدد أو التاريخ أو اللون، مثلاً)، مع استخدامنا للرموز التالية:

المعنى	الرمز
تعبر عن ترقيم الحالات العينية	k
العدد الكلي لحالات الحصول على الحدث صورة (H) بالمستوى	$N_{1k} = N_{Hk}$
k العيني	
العدد الكلي لحالات الحصول على الحدث كتابة (T) بالمستوى	$N_{2k} = N_{Tk}$
k العيني	
احتمالية الديناميكا الحرارية = عدد الحالات المجهرية للمستوى	$\omega_{_{k}}$
k العيني	
العدد الكلي للحالات المجهرية	$\Omega = \sum_{k=1}^{\infty} \omega_k$
k الاحتمالية الحقيقية للمستوى العيني	$p_k = \frac{\omega_k}{\Omega}$

من التعريفات السابقة نستطيع تكوين الجدول (1). مع ملاحظة أن عدد الحالات العينية المختلفة خمس و هي k=1,2,3,4,5 و الحالات العينية هي الحالات المحتملة ولا تتطلب تحديداً لأي من العملات، أما الحالات المجهرية فتتطلب تحديد رقم العملة.

جدول (1): الحالات العينية والمجهرية لأربع عملات متطابقة ومميزة

الترقيم	العينية	الحالات		الحالات المجهرية		الاحتمال		
k	N_{1k}	N_{2k}	العملة	العملة	العملة	العملة	$p_k = \frac{\omega_k}{\Omega}$	ω_k
			1	2	3	4	$P_k = \Omega$	
1	4	0	H	H	H	H	1/16	1
2	3	1	H	H	H	T	4/16	4
			H	H	T	H		
			H	\boldsymbol{T}	H	H		
			T	H	H	H		
3	2	2	H	H	T	T	6/16	6
			T	\boldsymbol{T}	H	H		
			H	T	H	T		
			T	H	T	H		
			H	T	T	H		
			T	H	H	T		
4	1	3	H	T	T	T	4/16	4
			T	H	T	T		
			T	T	H	T		
			T	T	T	H		
5	0	4	T	T	T	T	1/16	1

ومن الجدول(1) نجد أن:

$$\Omega = \sum_{k=1}^{5} \omega_k = 1 + 4 + 6 + 4 + 1 = 16.$$
 (1)

ولحساب متوسط (أو معدل) الحصول على الحدث N_i نستخدم المعادلة:

$$\overline{N_{j}} = \frac{\sum_{k} N_{jk} \, \omega_{k}}{\Omega} = \sum_{k} N_{jk} \, \frac{\omega_{k}}{\Omega} = \sum_{k} N_{jk} \, P_{k} \tag{2}$$

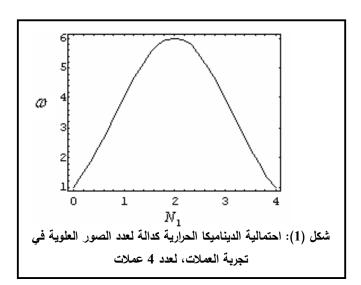
لنجد أن متوسط الحصول على الحدث صورة H هو:

$$\overline{N}_1 = \frac{1}{16} [(4 \times 1) + (3 \times 4) + (2 \times 6) + (1 \times 4) + (0 \times 1)] = 2$$

كما هو متوقع الحصول عليه من رمى أربع عملات.

 $\overline{N_2}=2$ وأثبت أن T وأثبت أن T وأثبت أن T وأثبت أن T وأثبت أن $\overline{N_1}+\overline{N_2}=4$ والتالى فإن $\overline{N_1}+\overline{N_2}=4$

الشكل (1) يحاكي عدد الحالات المجهرية، المعرفة بالجدول (1)، كدالة في عدد الصور العلوية الناتجة، N_1 مع ملاحظة القيمة العظمى للحالات المجهرية عندما $N_1 = N_2 = N$.



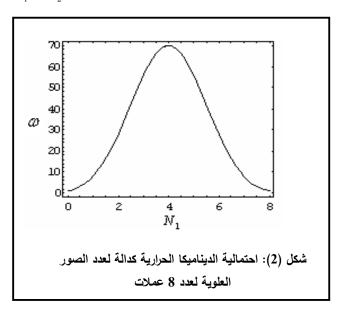
وحتى تصبح النتائج منطقية ويعتمد عليها، يجب أن نتعامل مع عدد V نهائي من العملات. وقبل أن نتعامل مع عدد V نهائي من العملات دعونا نسأل: هل توجد طريقة لحساب V بدون أن نلجأ إلى جدولة النتائج المتوقعة؟ والإجابة نعم. يتم ذلك باستخدام قوانين التباديل (انظر الملحق V)، فنجد أنه لعدد من العملات المميزة V فإن عدد الطرق V المنابة وعدد V من المحسول على) عدد V من الصور وعدد V من الكتابة تعطى بالعلاقة:

$$\omega_k = \binom{N}{N_k} = \frac{N!}{N_k!(N - N_k)!} \tag{4}$$

ومن الجدول السابق نجد أن أعلى معدل توزيع لعدد الحالات المجهرية، $\omega_1 = N_1 = N_2 = N/2$ وسوف $\omega_2 = 0$. ومنها نجد أن $\omega_3 = 0$. وسوف نطلق على $\omega_3 = 0$ "التوزيع الأكثر احتمالاً" Most Probabile Distribution .

واجب منزلي: تحقق من جميع قيم ω_k بالجدول السابق باستخدام المعادلة (4).

لعدد أكبر من العملات نستطيع، باستخدام المعادلة (4) وآلة حاسبة، أن نحسب ونرسم توزيع احتمالية الديناميكا الحرارية كدالة لعدد الصور. شكل (2) يظهر الاحتمالية لعدد 8 من العملات، وفيه نجد أن 0 عندما 0 عندما 0 عندما الاحتمالية لعدد 0 عندما العملات، وفيه نجد أن 0 عندما 0 عندما 0 عندما العملات، وفيه نجد أن 0 عندما 0 عندما 0 عندما العملات، وفيه نجد أن 0 عندما 0 عندما 0 عندما العملات، وفيه نجد أن 0 عندما 0 عندما 0 عندما العملات، وأن نحسب



وقبل أن نسترسل في زيادة عدد العملات واستخلاص نتائج التجربة، دعونا نتعامل مع المثال التالي.

N = 4, 8, 1000 مثال: احسب \hat{o} للقيم

الحل: باستخدام المعادلة (4):

$$\hat{\omega} = \begin{pmatrix} N \\ \frac{N}{2} \end{pmatrix} = \frac{N!}{\left(\frac{N}{2}\right)! \left(\frac{N}{2}\right)!}$$

تكوين الجدول التالي:	نستطيع	عاديةا	حاسنة	آلة	و باستخدام
.6 -0,5	C **	• ••	•		

N	$N_1 = N/2$	$\hat{\omega}$
4	2	$\frac{4!}{2!2!} = 6$
8	4	$\frac{8!}{4!4!} = 70$
1000	500	$\frac{1000!}{500!500!} \stackrel{?!}{=} 10^{300}$

ولكن بالطبع لن نستطيع حساب 500 باستخدام أي آلة حاسبة ولكن نستطيع حسابها باستخدام تقريب استرانج (Stirling's approximation) ، انظر الملحق A ، بالشكل:

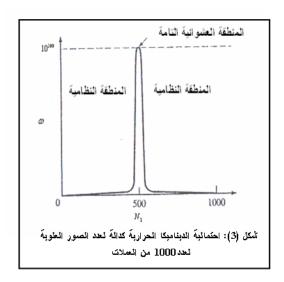
الطريقة هي أن نأخذ لو غاريتم الطرفين فنجد أن:

$$\ln(\hat{\omega}) = \ln(1000!) - 2\ln(500!)$$

باستخدام تقريب استرلنج نجد أن:

$$\ln(\hat{\omega}) = 1000 \times \ln(1000) - 1000 - 2[500 \times \ln(500) - 500]$$
$$= 1000 \ln\left(\frac{1000}{500}\right) = 693,$$

$$\ln_{10}(\hat{\omega}) = (\ln_{10} e) \ln(\hat{\omega}) = 0.4343 \times 693 = 300, \implies \hat{\omega} = 10^{300}$$



من المثال السابق نستطيع أن نرسم الشكل (3) لعدد 1000 من العملات لنجد أن القمة المطابقة لحدوث عدد الوجوه الأكثر احتمالاً تزداد حدتها، وتصبح كدالة دلتا لديراك، انظر الملحق A، كلما زاد عدد القطع المعدنية من A عملات إلى عدد A000. وحيث إننا نتعامل مع أعداد مقاربة لعدد أفوجادرو، فإننا نتوقع أن نحصل على توزيع يتمركز تماماً حول النقطة الأكثر احتمالاً.

واجب منزلى: في حالة إلقاء 1000 عملة مميزة وحصولنا على النتيجة 400 صورة

 10^{291} لأعلى و 600 كتابة لأعلى، أثبت أن احتمالية الديناميكا الحرارية هي

والآن دعونا نستخلص بعض النتائج المهمة من التجربة السابقة، وذلك عند رسم ω كدالة في عدد الصور الناتجة " N_1 " وهي كالتالي:

- $N_1 = N/2$ عندما $\hat{\omega}$ ، عندما ω -1.
 - مع زیاده N نجد أن $\hat{\omega}$ تأخذ أرقاماً فلكية.
- $\omega = 1$ بدایة و نهایة المنحنی دائماً تکون عند القیمة
- 4- الحدث، أن عدد العملات ذات الصور لأعلى تتساوى مع عدد العملات ذات الكتابة لأعلى، أي بنسبة 50-50، نتيجة تُعَدُّ متوقعة وذلك مع زيادة عدد العملات N
- 5- من المنحنى نجد أن منطقة النظامية، حيث $0 < < |\omega \hat{\omega}|$ ، تقل احتمالية وجودها مع زيادة عدد العملات N.
- من النتائج السابقة، ومن المنحنى مع الزيادة الكبيرة للعدد N، نستطيع أن نستنتج أن المجموع الكلي للحالات المجهرية يتساوى تقريباً مع $\hat{\omega}$ ،

$$\Omega = \sum \omega_k \approx \hat{\omega}$$

7- المنحنى أيضاً يعطينا طريقة بسيطة لحساب $\hat{\omega}$ ، كيف؟ نحن نعلم أن الميل عند قمة المنحنى مساو للصفر. ولإيجاد قيمة (N_1) ، نحسب تفاضل الدالة بالنسبة إلى N_1 ونساوي النتيجة بالصفر. بهذا نستطيع أن نحسب N_1 عند $\hat{\omega} = \hat{\omega}$ ، ومنها نستطيع أيضاً حساب N_2 . النتيجة بهذه الطريقة تعطينا الحالة العبنية الأكثر احتمالاً.

واجب منزلي: اعتبر تجربة إلقاء عدد N من العملات المتطابقة والمميزة وحصولنا على النتيجة N_1 صورة لأعلى و $N_2 = N - N_1$ كتابة لأعلى.

أ- في حالة N كبيرة جداً، بحيث نستطيع استخدام تقريب استيرلنج، أثبت أن القيمة $N_1 = \frac{N}{2}$ العظمى للقيمة m تحدث عندما

 $\hat{\omega} \approx e^{N \ln 2}$ ب- أثبت أن

ملخص:

كملخص لما هو مطلوب لمسائل الديناميكا الحرارية، فإننا نسعى إلى إيجاد توزيع إحصائي لعدد الجسيمات الموجودة بكل مستوى طاقة n. ومهمتنا هنا أن نوجد الدالـة $(N_1,N_2,\cdots,N_j,\cdots,N_j,\cdots,N_j)$ ، بالطبع مع بعض الشروط أو القيود، ومساواة تفاضلها بالصفر. ومن الخطوة السابقة نحصل على فئة خاصة من الأعداد $\{N_j\}$ ، تمثل أعلى احتمالية للحالة العينية المطلوبة. والحالة العينية التي لها أعلى احتمالية تعبر عن حالة الاتزان للمجموعة. وهذه هي المسألة الأساسية التي نبحث عنها في الديناميكا الحرارية الإحصائية- ألا وهي إيجاد حالة الاتزان للنظام.

وقبل أن نختم هذا الجزء نود أن ننوه إلى أن نموذج العملة افترض أن العملات جميعها متطابقة ولكنها مميزة (برقم، بتاريخ، أو لون). إن نموذج العملة هذا يشبه في الديناميكا الحرارية الجسيمات بشبكة البلورة، حيث إن أماكنها تميزها. ولكن هذا لا ينطبق على جسيمات أو جزيئات الغاز، حيث إنها متشابهة ولكن غير مميزة، ومن ثَمَّ فإن عدد الحالات المجهرية سوف تصبح أقل. وسوف نقوم بدر اسة هذه الحالة في الأبواب القادمة.

II العالم المجهري وميكانيكا الكم

(Quantum mechanics and the microscopic world)

العالم المجهري هو عالم مليء بالألغاز. وقد تم التعرف على الكثير من خواصه وصفاته من خلال التجارب المعملية. ولشرح خواصه فهو يحتاج منا الكثير من المعلومات التفصيلية والمرتبطة بأفرع كثيرة في الفيزياء. لكننا هنا، ولمحاولة الإيضاح، سوف نستعيد، وباختصار، معلوماتنا الأساسية عن أحد أهم فروع الفيزياء ألا وهو ميكانيكا الكم. من خلال مناقشتنا لهذا الفرع سوف تتضح بعض من خواص العالم المجهري.

(Quantization of charge) تكميم الشحنة –i

ثَعَدُّ شحنة الإلكترون ($|e|=1.6\times10^{-19}~C$) هي أقل شحنة يمكن أن تُقاس. والشحنة المتراكمة على أي مستوى عيني ما هي إلا أعداد صحيحة من شحنة الإلكترون. C هي وحدة قياس الشحنة وتسمى كولومب.

ii المظهر الجسيمي للطاقة: (Particle aspect of Radiation)

افترض العالم بلانك أن الإشعاع، ذا التردد ν ، يمكنه أن يتبادل الطاقة مع المادة بوحدات صحيحة من القيمة h، حيث h هو ثابت بلانك. وبأسلوب آخر، فإن الإشعاع ذا التردد ν يتصرف كأنه جسيم، يدعى فوتون، وله الطاقة:

$$E = h\nu \tag{1}$$

وكمية حركته الخطية هي:

$$p = \frac{E}{c} \tag{2}$$

حيث c هي سرعة الضوء. دعونا أيضاً نستخدم التردد الزاوي للإشعاع ω بالصورة:

$$\omega = 2\pi v = 2\pi \frac{c}{\lambda} = kc \tag{3}$$

حيث k هو العدد الموجي، مع ملاحظة أن ω هنا لا تمت بصلة إلى احتمالية الديناميكا الحرارية.

باستخدام المعادلات (1) و(2) و (3) لحذف c نجد:

$$E = \hbar \omega \tag{4}$$

و

$$p = \hbar k \tag{5}$$

حيث عرفنا $\frac{h}{2\pi}$. بالتالي فإن المعادلتين(4) و (5) تحدد العلاقة بين الخواص الجسيمية (E,p) والخواص الموجية (ω,k) المرتبطة للجسيم.

iii ازدواجية الجسيم والموجة: (Wave-Particle duality)

كما نعلم أن الطبيعة تعشق التماثل، لذلك إذا أصبح للإشعاع طبيعة جسيمية، فإن الجسيم أيضاً سوف يصبح له طبيعة موجية. وقد توقع دي- برولى أن المعادلتين (4) و(5) تطبقان أيضاً على جسيمات المادة، مثل الإلكترون. وتصبح هناك موجة مصاحبة لحركة الجسيم لها توصف بالشكل:

$$\psi \approx e^{-i(\omega t - kx)} \tag{6}$$

حيث $m=E/\hbar$ و $m=E/\hbar$ و قد تم التأكد من الصفات الموجية للجسيمات من خلال تجارب العلماء دافيسون- جيرمر وأيضاً تومسون. وقد اقترح دي- برولى أن $v=\frac{mc^2}{h}$ بيمكن التعامل معه كموجة ترددها هو $v=\frac{mc^2}{h}$ وطولها الموجى:

$$\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{m \,\mathrm{v}} \tag{7}$$

iv مبدأ بور المتمم: (Bohr's complementary principle)

ينص هذا المبدأ على أن " السلوك الازدواجي للطاقة الكهرومغناطيسية هو متمم لبعضه البعض" وهذا معناه ببساطة أن أي قياسات معملية تستخدم الطاقة الكهرومغناطيسية بالإمكان تفسيرها بنموذج واحد فقط لا غير، وهو أن الطاقة الكهرومغناطيسية إما جسيمات أو موجات، وليس الاثنين معاً. هذا المبدأ أيضاً أدى إلى فهم ازدواجية الجسيم والموجة. فعندما تظهر إحدى الصفات بالتجربة المعملية فإن الصفة الأخرى تنعدم. وكمثال على ذلك، إذا ظهرت الصفة الموجية لإلكترون، كالحيود مثلاً، فلن تظهر صفته الجسيمية، ولكن إذا انحرف الإلكترون في مساره، نظراً لوجود مجال كهربي خارجي، مثلاً، فإن الصفة الموجية له تنعدم.

(Uncertainty principle) : عدم اليقين-v

في الميكانيكا الكلاسيكية تم افتراض أن المكان (ولنقل x) وكمية الحركة الخطية المرافقة له (ولنقل p_x) يمكن تحديدهما بدقة متناهية في آن واحد. ولكن وجد هيزنبرج أن ذلك غير ممكن في ميكانيكا الكم عند التعامل مع الجسيمات المجهرية، ولا دور لكفاءة أجهزة القياس في هذه الفرضية. وقد اشتق العَالِم هيزنبرج بعض المتباينات ومنها:

$$\Delta x \, \Delta p_x \ge h \tag{8}$$

وتبين هذه المعادلة قاعدة عدم التحديد (عدم الدقة) لهيزنبرج، وتنص على أنه "من المستحيل قياس كميتين متر افقتين (مثل x و p_x) بدقة متناهية في آنِ واحد". بمعنى آخر أنه كلما از داد التحديد (الدقة) في قياس موضع الجسيم (مثلاً Δx تكون كمية صغيرة) از داد عدم التحديد (عدم الدقة) في قياس كمية الحركة الخطية المرافقة لها (بمعنى أن Δp_x تكون كمية كبيرة) وحاصل ضربهما يعطى بالمعادلة (8). إن أهمية هذا المبدأ ظهرت في التحقق من بعض الفرضيات المهمة ومنها إثبات عدم احتمالية وجود الإلكترون بالنواة.

(Phase space and quantum states) וلفراغ الطوري والمستويات الكمية: -vi

علمنا من قوانين نيوتن في الميكانيكا التقليدية، أننا نستطيع تحديد حالة (مسار) النظام الميكانيكي عند أي زمن وذلك من خلال استعمال القانون الثاني لنيوتن وهو:

$$\vec{F} = \frac{d \vec{p}}{dt}$$

حيث \vec{F} هي القوة المؤثرة و \vec{p} هي كمية الحركة الخطية. وأيضاً من العلاقة،

$$\vec{p} = m \frac{d \vec{q}}{dt} = m \vec{v}$$

حيث \vec{q} هي الكتلة. فنجد أن: ميث الكتلة و \vec{q} هي الكتلة فنجد أن:

$$\vec{F} = m \frac{d^2 \vec{q}}{dt^2}$$

وهي معادلة تفاضلية من الدرجة الثانية، وبحلها نستطيع تحديد المسار. ولكن عندما نتعامل مع أعداد كبيرة "N" من الأجسام المكونة لنظام مغلق، فإن القوى الوحيدة المؤثرة هي الناتجة من الأجسام نفسها، بحيث تكون للنظام:

أ- كمية الحركة الخطية ثابتة، أي أن:

$$\sum_{i=1}^{N} \vec{p}_i = \text{constant}$$

ب- وكمية الحركة الزاوية ثابتة، أي أن:

$$\sum_{i=1}^{N} \vec{p}_i \times \vec{q}_i = \text{constant}$$

ج- والطاقة الكلية "E" ثابتة، وهذا حينما توجد بالنظام قوى محافظة (أو غير مبددة للطاقة Nondissipative) أي أن:

$$E = \sum_{i=1}^{N} \varepsilon_i = \sum_{i=1}^{N} \frac{\vec{p}_i^2}{2m_i} + V(\vec{q}_1, \vec{q}_2, \dots, \vec{q}_N) = \text{constant}$$

حيث $\frac{{\vec p_i}^2}{2m_i}$ هي طاقة الحركة للجسم i و V هي طاقة الوضع للنظام نتيجة $(\vec q_1,\vec q_2,\cdots,\vec q_N)$.

إذا افترضنا أن جسيما يتحرك في اتجاه واحد، دعونا نَعُدُّه في اتجاه المحور x ، في نظام الإحداثيات الكارتيزية، نجد أن:

$$F_x = \frac{d p_x}{dt} = m \frac{d v_x}{dt}$$

ومنها نصل إلى:

$$F_x dx = m \frac{d \mathbf{v}_x}{dt} dx = m \frac{dx}{dt} d \mathbf{v}_x = m \mathbf{v}_x d \mathbf{v}_x$$

$$= \frac{m}{2} d \mathbf{v}_x^2 = \frac{m}{2} d \left(\frac{p_x^2}{m^2} \right) = d \left(\frac{p_x^2}{2m} \right)$$

$$\Rightarrow F_x = \frac{d}{dx} \left(\frac{p_x^2}{2m} \right)$$

ومن المعادلة السابقة ومعادلة الطاقة الكلية نستنتج أن:

$$F_{x} = -\frac{\partial V}{\partial x} \qquad \Rightarrow \qquad \boxed{\frac{dp_{x}}{dt} = -\frac{\partial V}{\partial x}}$$

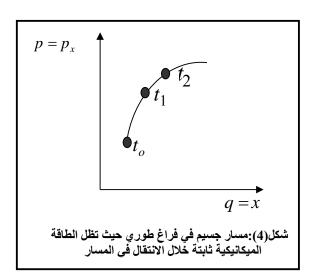
وبصفة عامة فإن معادلات الحركة للجسم هي:

$$\frac{dp}{dt} = F = -\left(\frac{\partial V}{\partial q}\right)_p = -\left(\frac{\partial V}{\partial q}\right)_p,\tag{A}$$

$$\left| \frac{dq}{dt} = \frac{p}{m} = -\left[\frac{\partial}{\partial p} \left(\frac{p^2}{2m} \right) \right]_q = -\left(\frac{\partial E}{\partial p} \right)_q$$
 (B)

المعادلت الحركة القانونية المعادلت الحركة القانونية (A) و (B) و (B) تسميان مع الدلات الحركة القانونية (Cannonical equations of motion) أو معادلات هاملتون، نسبةً للعالم هاملتون، وذلك إذا وضعنا E = H مي دالة هاملتون. وهما معادلتان تفاضليتان من الدرجة الأولى، وحلهما يستخدمان في إيجاد المسار لجسم. وهما يحلان مكان المعادلات التفاضلية من الدرجة الثانية لنيوتن. ولعدد N من الجسيمات فإننا نحصل على عدد N من معادلات هاملتون.

من خلال تكامل المعادلتين (A) و (B) نستطيع أن نحدد التغير في الإحداثيات q و p بدقة مع الأزمنة المستقبلية t إذا افترضنا أن الإحداثيات q و p معلومة لنظام محافظ عند الزمن الابتدائي t بالتالي فإن حالة الجسم يمكن تمثيلها (تحديدها) في نظام الإحداثيات t التي تسمى فراغا طوريا. والآن إذا افترضنا أن جسيما يتحرك في اتجاه واحد، دعونا نعتبره في اتجاه المحور t فإن الحالة الحركية له عند أي زمن تتحدد بموقعة t وسرعته t ومن الملائم هنا أن نستبدل سرعة الجسيم t بكمية حركته الخطية t و t ومع تعيين الزمن فإن الجسيم سوف يرسم مساراً في المستوى t و t و الشكل t يوضح المسار اللحظي لجسيم عند الأزمنة المتتالية t و t و هكذا.



حالة الجسيم في هذا المستوى تسمى (طوراً) (Phase)، وأي نقطة على المسار تسمى نقطة طورية (Phase point)، والمسار يسمى مساراً طوريا، والمستوى المفترض، ذو المحورين هنا، يسمى فراغا طوريا (Phase space)، والمثال التالي يوضح هذه التعريفات.

مثال: عين المسار الطوري للمتذبذب الخطي.

الحل: لنفترض أن كتلة المتذبذب هي m وثابت القوة هو k. من هنا نجد أن الطاقة الكلية للجسيم المتذبذب "E" تعطى بالعلاقة:

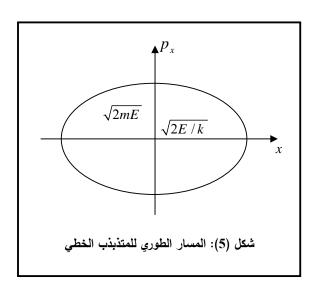
$$E = \frac{1}{2}m v_x^2 + \frac{1}{2}kx^2 = \frac{p_x^2}{2m} + \frac{1}{2}kx^2$$

لذلك

$$\frac{p_x^2}{2mE} + \frac{x^2}{2E/k} = 1 \tag{9}$$

وحيث إن E هي قيمة ثابتة، فإن القيمتين E و E هما قيمتان ثابتتان أيضاً. ومن هنا نجد أن المحل الهندسي المعبر عن نقط الطور للمتذبذب يُمثَل بمسار بيضاوي (Ellipse) في فضياء الطور (p_x,x) كميا هيو موضيح في شيكل (5)، حيث $\sqrt{2E/k}$ تمثل نصف المحور الأكبر (Semi-major axis) و $\sqrt{2mE}$ تمثل نصف المحور الأصغر (Semi-minor axis).

والشكل (5) يوضح أن أي نقطة على المسار البيضاوي تمثل الطور عند الزمن نفسه. وبتأرجح المتذبذب ذهاباً وإياباً بصفة دورية، نجد أن المكان نفسه وكمية الحركة تتكرر بصفة دورية أيضاً. بالتالي نقاط الطور التي توصف بالمسار البيضاوي تتكرر بصفة دورية وتكون مساراً مغلقا (Closed path)، ولكن هذه المسارات لا تتقاطع.



ولنا هنا سؤال: لماذا نقترح هذا الفراغ التجريدي؟ السبب يرجع هنا لأننا سوف نقوم بحساب عدد المستويات المجهرية، وهذه مرتبطة بحجم المستويات المجهرية التي تتبع مبدأ الشك لهيز نبرج. لذلك دعونا نتكلم عن حركة جسيم في الفراغ التي تتطلب الآن ثلاث إحداثيات مكانية (x,y,z) بالإضافة إلى ثلاث إحداثيات أخرى مرافقة لها، وهي كمية الحركة الخطية (p_x,p_y,p_z) . مع وجود العلاقات المماثلة في اتجاهي (y,z) وهما:

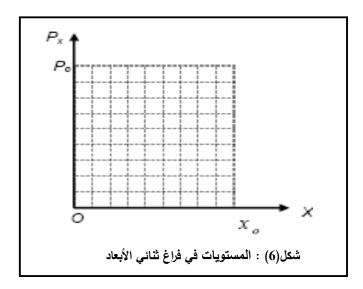
$$\Delta y \, \Delta p_{y} \ge h \\
\Delta z \, \Delta p_{z} \ge h$$
(10)

وبضم المعادلات (8) و(10) واستخدام علامة = بدلاً من ≤، نجد أن:

$$\Delta x \, \Delta y \, \Delta z \, \Delta p_x \, \Delta p_y \, \Delta p_z = h^3 \tag{11}$$

فعلى ماذا تدل المعادلة (11) فيزيائيا؟ تدل على أنه إذا أردنا تحديد المكان وكمية الحركة الخطية لأي جسيم، فإن أفضل تحديد هو أن تكون الإحداثيات محتوية من خلال إحداثيات ستة لصندوق كمى أو مستوى كمى بحجم h^3 .

ولتوضيح ذلك، دعونا هنا للتبسيط نفترض أن الجسيم يتحرك باتجاه المحور x. وسوف نفترض أيضاً أن الجسيم يتحرك بين النقطتين ذات x و y و y و y و y و y و y و y و الإحداثيات y و y و الإحداثيات y و المحور و المحرر و المحرر



ولفراغ ثنائى الأبعاد فإن عدد المستويات "n" المسموح بها للجسيم تحسب من العلاقة

$$n = \frac{\text{total area}}{\Delta x \, \Delta p_x} = \frac{x_o \, p_o}{h} \tag{12}$$

ولفراغ سداسي الأبعاد، نجد أن:

$$n = \frac{\text{total 6-dimesional volume}}{\Delta x \, \Delta y \, \Delta z \, \Delta p_x \, \Delta p_y \, \Delta p_z} = \frac{V_r \, V_p}{h^3}$$
 (13)

$$dn = \frac{dxdydzdp_xdp_ydp_z}{h^3} = \frac{d^3r d^3p}{h^3}$$
 (14)

حيث d^3r هو عنصر الحجم في الفراغ الكارتيزي، d^3p هو عنصر الحجم في فراغ كمية الحركة. ومن هنا نستطيع القول: إن عدد المستويات المسموح بها للجسيم خلال مسافة معينة، بأي إحداثيات طورية، تتناسب مع هذه المسافة. بمعنى أنه إذا كانت هي الإحداثيات الطورية فإن:

 $n \propto q$

مثال: احسب عدد المستويات الكمية المسموح بها للحالات التالية:

- $_{10^{-5}}$ m بعد واحد في مسافة طولها مسافة حركته الخطية -1 وكمية حركته الخطية لها القيمتان $_{10^{-28}}$ kg s و $_{10^{-28}}$ kg s
- 2- بروتون بداخل النواة (نصف قطر ها $_{\rm m}$ النواة (نصف قطر ها $_{\rm m}$ الخطية هي -2 kg s -10 -22 kg s -1

الحل:

1- من المعادلة (12) نجد أن:

$$n = \frac{x_o p_o}{h} = \frac{(10^5 \text{ m})(2 \times 10^{-28} \text{ kg s}^{-1})}{(6.626 \times 10^{-34} \text{ J s}^{-1})} = 3000$$

2− من المعادلة (13) نجد أن:

$$n = \frac{V_r V_p}{h^3} = \frac{\left(\frac{4}{3}\pi^2 (10^{-14} \text{ m})^3\right) \left(\frac{4}{3}\pi^2 (10^{-22} \text{ kg s}^{-1})^3\right)}{(6.626 \times 10^{-34} \text{ J s}^{-1})^3} = 600$$

(Quantization of energy) تكميم الطاقة: -vii

تعين حالة النظام بقيم لكميات فيزيائية ثابتة. فمثلاً، نجد أن الطاقة الكلية "E" للنظام المحافظ (Conservative system) هي واحدة من هذه القيم. وفي عالم ميكانيكا الكم نجد أن مستويات الطاقة للنظام تكون قيماً منفصلة وليست متصلة، ماعدا الجسيمات الحرة، فطاقتها تأخذ شكل الطيف المستمر. هذه الصفة الكمية ناتجة من وجود الجسيمات بوعاء ذي حجم ثابت. وفي ميكانيكا الكم سوف نتعامل مع منسوب للطاقة (Orbit) واحد أو أكثر. وكل مدار له عدد (واحد أو أكثر) من مستويات الطاقة (Quantum states) توصف بدالة موجية w، حقيقية أو تخيلية، وهي حل لمعادلة شرودنجر، التي تأخذ الصورة العامة:

$$-\frac{\hbar^2}{2m}\nabla^2\psi + V\,\psi = E\,\psi\tag{A}$$

حيث $\nabla^2 = \frac{d^2}{dx^2} + \frac{d^2}{dy^2} + \frac{d^2}{dz^2}$: الشكل ويأحذ الشكل $\nabla^2 = \frac{d^2}{dx^2} + \frac{d^2}{dy^2} + \frac{d^2}{dz^2}$ الإحداثيات الكرتيزية، m هي كتلة الجسيم، و V هي طاقة الوضع للنظام. الدالة الموجية ψ تُعرف بإحداثيات مكانية وزمنية، وتُعرف الكثافة الاحتمالية (ρ) لها المعادلة.

$$\rho = \psi * \psi = |\psi|^2$$

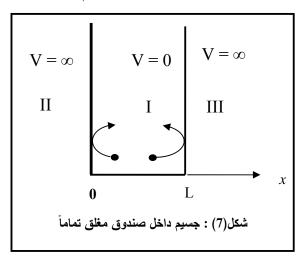
وهي كمية ثابتة لا تعتمد على الزمن.

في بعض الحالات نجد أن المعادلة (A) يكون لها أكثر من حل مستقل لقيمة الطاقة نفسها. فإذا كان لمنسوب الطاقة الواحد أكثر من دالة، أو مستوى، فإن المنسوب يصبح متعدد الانتماء (Degenerate level). ومستوى الطاقة المرتبط بأقل منسوب يسمى المستوى الأرضي (Ground state) والمستويات المرتبطة بطاقات أعلى تسمى مستويات مثارة (Excited states). ومنسوبات الطاقة نستطيع تشبيهها بأرفف المكتبة ذات الارتفاعات المختلفة، والمدارات ما هي إلا الصناديق التي توضع على كل رف، والمستويات هي ما بداخل الصناديق. ولكل منسوب طاقة i، سوف نحدد بالطاقة i، ونحدد عدد مستوياته المختلفة التي تنتمي للطاقة i بالرمز i (i والمستويات عدد عدد مستوياته المختلفة التي تنتمي للطاقة i بالرمز i (i والمستويات عدد عدد مستوياته المختلفة التي تنتمي للطاقة i بالرمز i والمستويات المختلفة التي تنتمي للطاقة i بالرمز i والمستويات المختلفة التي تنتمي الطاقة i بالرمز i والمستويات المختلفة التي تنتمي الطاقة i بالرمز i والمستويات المختلفة التي تنتمي الطاقة i بالرمز و i والمستويات المختلفة التي تنتمي الطاقة i بالرمز المناديق المختلفة التي تنتمي الطاقة والمنتويات المنتويات المنتويات المختلفة التي تنتمي الطاقة والمنتويات المنتويات المختلفة التي تنتمي الطاقة والمنتويات المنتويات المنتويات

وكمثال توضيحي دعونا نسترجع المسألة الرئيسة في ميكانيكا الكم ألا وهي دراسة حركة جسيم في مجال جهد يوصف بالتالي (انظر شكل7):

$$V(x) = \begin{cases} 0, & 0 \le x \le L \\ \infty, & \text{otherwise} \end{cases}$$
 (1)

هذا المثال ينطبق عملياً على حركة إلكترون حر بداخل قطعة معدنية، لها طاقة توتر سطحى يفوق الطاقة الحركية للإلكترون، ومن ثَمَّ فإن الإلكترون يتحرك داخل المعدن و لا يتمكن من الهروب منه، إلا بإعطائه طاقة خارجية. ولحل هذه المسألة نلاحظ من شكل (7) أن حركة الجسيم حرة ولكنها مقيدة في المدى $0 \le x \le L$ حيث إن الجهد $V = \infty$



والطريقة المثلى لحل هذه النوعية من المسائل هي اتباع التالى:

أولاً: كتابة معادلة شرودنجر، المعادلة (A)، في المنطقة التي يمكن أن يوجد فيها الجسيم. من الشكل (7) نجد أن الجسيم يوجد في المنطقة (I) فقط، ولذلك فإن معادلة شرودنجر تأخذ الصورة:

$$-\frac{\hbar^2}{2m}\frac{d^2\psi_I}{dx^2} = E\psi_I$$

$$\Rightarrow \frac{d^2\psi_I}{dx^2} = -k^2\psi_I,$$
(2)

حيث $\frac{2mE}{\hbar^2}$ و m هـو كتلـة الجسـيم و E هـي الطاقـة الكليـة. المنطقتـان الجسيم و $K^2 = \frac{2mE}{\hbar^2}$ و M هـو كتلـة الجسيم بالانتقال أو الوجود فيهما نتيجة الجهد $V = \infty$ بالتالي فإن دالـة الموجـة تتلاشـي عند V = 0 و V = 0 بمعنـي أن الشرط الحدودي يكتب كالتالي:

$$\psi_{II}(x=0) = \psi_{III}(x=L) = 0$$

ثانياً: نقترح حلاً للمعادلة (المعادلات) المعطاة في الفقرة الأولى. نلاحظ هنا أن المعادلة (2) تمثل معادلة حركة توافقية بسيطة وحلها يأخذ الصورة:

$$\psi_I(x) = A\sin(kx) + B\cos(kx) \tag{3}$$

أو

$$\psi_{I}(x) = a e^{ikx} + b e^{-ikx}$$

$$\tag{4}$$

حيث $i = \sqrt{-1}$ و a,b,A,B ثوابت تعين بواسطة الشروط الحدودية أو الشروط العيارية.

ثالثاً: اختر أحد الحلول وليكن الحل المعرف بالمعادلة (3).

رابعاً: استخدم الشروط الحدودية للتخلص من الثوابت غير المنطقية. مثلاً الشرط:

$$\psi_I(0) = 0 \tag{5}$$

يتيح لنا التخلص من الثابت B وتؤول المعادلة (3) إلى الدالة المميزة:

$$\psi_I(x) = A \sin(kx) \tag{6}$$

A, k نبدأ في حساب الثوابت A, k

أ- لحساب الثابت $\psi_{L}(x=L)=0$ استخدم الشرط الحدي $\psi_{L}(x=L)=0$ بمعنى:

حيث n يعرف بأنه العدد الكمى.

ب- لحساب الثابت A استخدم شرط العيارية كالتالي:

$$\therefore \int_{0}^{L} |\psi_{I}|^{2} dx = 1$$

$$\therefore A^{2} \int_{0}^{L} \sin^{2}(k_{n}x) dx = 1$$

$$\Rightarrow \boxed{A = \sqrt{\frac{2}{L}}}$$
(8)

وتصبح الدالة المميزة على الصورة:

$$\psi_{I}(x) = \sqrt{\frac{2}{L}}\sin(\frac{n\pi}{L}x), \qquad n = 1, 2, 3, \dots$$
(9)

ملاحظات:

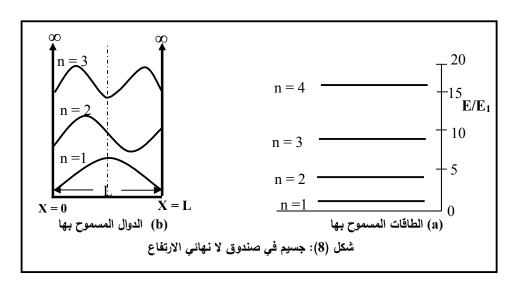
 E_n نستطيع أن نحسب الطاقة الكلية k_n وهي:

$$E_{n} = \frac{p^{2}}{2m} = \frac{\left(\hbar k_{n}\right)^{2}}{2m} = n^{2} \underbrace{\left(\frac{\hbar^{2} \pi^{2}}{2mL^{2}}\right)}_{E_{1}} = n^{2} E_{1}, \qquad n = 1, 2, 3, \dots$$
 (10)

وهي قيم مكماة (غير متصلة). وتعتبر القيمة $E_1 = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2mL^2}$ هي طاقة المستوى الأرضى للجسيم.

- 2- القيمة n=0 أهملت لأنها تعطي حلاً صفرياً للطاقة ومعناه أن الجسيم لا يتحرك. وأيضاً تعطي حلاً صفرياً للدالة ومربعها، أي $|\psi_I(0 < x < L)|^2 = 0$ وهو حل غير فيزيائي لأننا نعرف أن الجسيم موجود ولهُ طاقة حركة.
 - 3- القيم السالبة تعطى نمطاً متماثلاً للقيم الموجبة.
 - n^2 قيم الطاقة تتناسب مع -4
 - المسافة بين مستويات الطاقة " ΔE " تزداد مع زيادة n تبعاً للعلاقة: ΔE

$$\Delta E = E_{n+1} - E_n = (n+1)^2 E_1 - n^2 E_1 = (2n+1) E_1$$
 (8-a) (1) انظر الشكل (1)



نجد أن: < x > عند حساب متوسط الإزاحة

$$\langle x \rangle = \int_{0}^{L} x |\psi_{I}|^{2} dx = \frac{2}{L} \int_{0}^{L} x \sin^{2}(k_{n}x) dx = \frac{2}{L} \left(\frac{L^{2}}{4}\right) = \frac{L}{2}$$
 (11)

ويفسر هذا فيزيائياً بأن كثافة الاحتمال (وأيضاً الدالة) متماثلتان حول مركز الصندوق، أي عند $\frac{L}{2}$. ولهذا فإن احتمالية وجود الجسيم في النصف الأيمن يكون مساوياً لاحتمالية وجوده في النصف الأيسر. (انظر الشكل 8-b)

7- متوسط كمية الحركة الخطية $\langle \hat{p} \rangle$ تحسب كالتالي:

$$\langle \hat{p} \rangle = \int_{0}^{L} \psi_{I}^{*} \hat{p} \psi_{I} dx = \frac{2}{L} \int_{0}^{L} \sin(k_{n}x) \left(-i \hbar \frac{\partial}{\partial x} \sin(k_{n}x) \right) dx = 0$$
 (12)

وتفسر المعادلة (12) فيزيائياً بأن انعدام متوسط كمية الحركة الخطية لا تعني أن الجسيم لا يتحرك، ولكن تعني أن احتمالية تحرك الجسيم للشمال يكون مساوياً لاحتمالية تحرك الجسيم لليمين. وذلك لأن كمية الحركة الخطية هي كمية متجهة وليست قياسية.

من السهل أن نعمم هذا الحل، المعادلة (10)، على جسيم يتحرك بداخل صندوق ذي ثلاثة أبعاد (L_x,L_y,L_z) ، ومنها نجد أن الطاقة:

$$\varepsilon_{j} = \frac{\hbar^{2} \pi^{2}}{2m} \left(\frac{n_{x}^{2}}{L_{x}^{2}} + \frac{n_{y}^{2}}{L_{y}^{2}} + \frac{n_{z}^{2}}{L_{z}^{2}} \right), \qquad (n_{x}, n_{y}, n_{z}) = 1, 2, 3, \dots$$
 (13)

حيث تم تعريف أي مستوى طاقة بواسطة الأعداد الكمية (n_x,n_y,n_z) . إذا وضعنا الأطوال $L_x=L_y=L_z=L$ فإن

$$\varepsilon_{j} = \left(\frac{\hbar^{2} \pi^{2}}{2mL^{2}}\right) \left(n_{x}^{2} + n_{y}^{2} + n_{z}^{2}\right) = E_{1} n_{j}^{2}$$
 (14)

حيث n_j هو العدد الكمي الكلي (Total quantum number) لمنسوب الطاقة ε_j . ومن هنا فإن منسوب الطاقة يعتمد فقط على قيمة n_j^2 العددية ولا يعتمد على القيمة العددية لكل من (n_x, n_y, n_z) على حدة. ومن المعادلة (14) نستطيع أن نُعرف درجة الانتماء (أو التعددية) " g_j " بأنها عدد الدوال التي لها نفس الطاقة انظر الجدول (2). هذا الانتماء ناتج من تماثل أطوال المكعب ويزول تماماً بتغير أطوال الصندوق. والجدول (2) يصف درجات الانتماء للمستويات الأولى الخاصة بالمكعب.

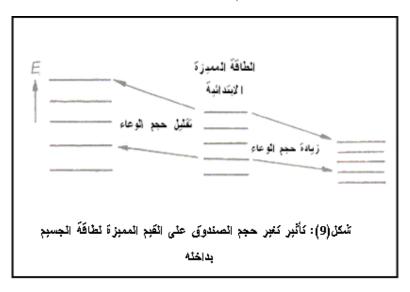
جدول (2): درجة الانتماء للمستويات الأولى لجسيم داخل صندوق ثلاثى الأبعاد

Level	المستوى	(n_x, n_y, n_z)	n_j^2	g_{j}
j = 1	المستوى الأرضي	(1,1,1)	3	1
<i>j</i> = 2	المستوى المثار الأول	(1,1,2),(1,2,1),(2,1,1)	6	3
j = 3	المستوى المثار الثاني	(1,2,2),(2,2,1),(2,1,2)	9	3
j=4	المستوى المثار الثالث	(2,2,2)	12	1
<i>j</i> = 5	المستوى المثار الرابع	(1,2,3),(3,2,1),(2,3,1)	14	6
		(1,3,2),(2,1,3),(3,1,2)		

نعلم أن حجم المكعب هو $V=L^3$ ومنه $L^2=V^{2/3}$ وبالتالي:

$$\varepsilon_j = n_j^2 \frac{\pi^2 \hbar^2}{2m} V^{-2/3} \tag{15}$$

هذه النتيجة تطبق على أي وعاء له أبعاد أكبر من طول دي- برولي الموجي $\lambda = \frac{2\pi\hbar}{p}$. وكما هو ملاحظ من المعادلة (15) وشكل (9) فإنه مع زيادة حجم الوعاء نجد أن طاقة المنسوب j تقل وتتزاحم.



مثال: لحجم n_j من غاز الهيليوم عند درجة حرارة الغرفة، احسب n_j مع العلم أن كتلة ذرة الهيليوم هي $m_{He}=6.65\times 10^{-27}~{\rm kg}$

الحل: عند درجة حرارة الغرفة نجد أن متوسط طاقة الحركة لذرات غاز الهيليوم حسب نظرية توزيع الطاقة بالتساوي على درجات الحرية هي:

$$\varepsilon_j = \frac{3}{2} k_B T = \frac{3}{2} (1.38 \times 10^{-23}) (293)$$

= $6.06 \times 10^{-21} \text{ J} \approx 3.0 \times 10^{-2} \text{ eV}$

ومن المعادلة (15) نجد أن:

$$\frac{\pi^2 \hbar^2}{2m} V^{-2/3} = \frac{\pi^2 (1.054 \times 10^{-34})^2}{2(6.65 \times 10^{-27})} (10^{-3} \text{ m}^3)^{-2/3}$$
$$= 8.24 \times 10^{-40} \text{ J} \approx 5 \times 10^{-21} \text{ eV}.$$

ولذلك

$$n_j = \left(\frac{3.0 \times 10^{-2}}{5 \times 10^{-21}}\right)^{1/2} \approx 10^9$$

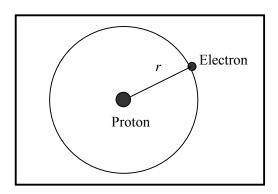
وهذا يعني أن الغالبية العظمى من جزيئات الغاز عند درجة حرارة الغرفة تستقر بالمستويات المثارة العليا ذات الطاقة المرتفعة. وعند القيم العليا للعدد الكمي n_j نجد أن مستويات الطاقة متقاربة جداً بحيث إنه لو تغير n_j بمقدار الوحدة $(\Delta n_j = 1)$ فإن التغير بالطاقة $(\Delta \varepsilon_j)$ يكون صغيراً جداً. ومن هنا نستطيع أن نتعامل مع الطيف المنفصل للطاقة على أنه طيف مستمر، ومنه نستطيع أن نستبدل التجميع (Σ) على المستويات بالتكامل (Σ) . وهذا هو موضوعنا في الفصل التالي عن كثافة المستويات.

بتغيير الجهد في معادلة شرودنجر (A)، وبدون التعرض لطريقة الحل الرياضية، نجد أنه يمكن حساب الطاقة الكلية والدوال المرافقة لها. على سبيل المثال:

1- الجهد الكولومي $(V = \frac{1}{r})$ ، كما في ذرة الهيدروجين، التي تحتوي على نواة بالمركز بها بروتون ويدور حولها إلكترون على مسافة (r) من المركز، كما في الشكل التالى: نجد أن:

$$E_n = -\frac{13.6}{n^2} \text{ eV}, \qquad n = 1, 2, \dots$$

حيث n تعرف بالعدد الكمي الأساسي. العدد n=1 يعبر عن المستوى الأرضي، والأعداد n>1 للمستويات المثارة.



2- الجهد التذبذبي التوافقي $(V = \frac{1}{2}m\omega^2r^2)$ ، حيث r هي الإزاحة عن وضع الاتزان، ويستخدم في تطبيقات فيزيائية كثيرة سوف تذكر لاحقاً، نجد أن:

$$E_n = \left(n + \frac{3}{2}\right)\hbar\omega,$$

حيث

$$n = n_x + n_y + n_z$$
, $n_x, n_y, n_z = 0, 1, 2, \cdots$

(Quantization of angular momentum) تكميم كمية الحركة الزاوية:

نحن نعلم من الفيزياء التقليدية أنه في حالة جسم يتحرك في جهد متماثل كروياً، كما في الجهد الكولومي، فإن كمية الحركة الزاوية "L" للجسم تكون ثابتة. وكمية الحركة الزاوية تلعب دوراً أساسياً في ميكانيكا الكم، حيث تستخدم لتعريف مستويات الطاقة وتأخذ قيماً مكماة. عامةً، فإن قيمة L لجسيم (أو أكثر) تعطى بالشكل:

$$\left| \hat{L} \right| = \sqrt{l \left(l + 1 \right)} \ \hbar$$

حيث 1 تأخذ قيماً صحيحة موجبة. ومركبة كمية الحركة الزاوية في أي اتجاه (مثلاً اتجاه المحور Z) تأخذ القيم:

$$|L_z| = m_z \hbar$$

حيث m_z تعرف بالعدد الكمي المدارى المغناطيسي وتأخذ القيم الصحيحة التالية: $m_z=l\,,l-1,\cdots,-l+1,-l$

(Spin angular momentum) "S" وظهرت أيضاً الحركة الذاتية المغزلية "S" (طهرت أيضاً الحركة الذاتية المغزلية المغزلية المغرلية وظهرت أيضاً الحركة الذاتية المغزلية S الجسيم، بحيث إن قيمة S لجسيم (أو أكثر) تعطى بالشكل: $|\hat{S}| = \sqrt{s(s+1)} \hbar$

حيث $_{0}$ تأخذ قيماً صحيحة، أو أنصاف قيم صحيحة فردية، موجبة. وهذه القيم تعتمد على صفة الجسيم من ناحية التماثل. وسوف نتعرض لهذه النقطة بالملحق ($_{0}$.). ومركبة كمية الحركة المغزلية في أي اتجاه (مثلاً اتجاه المحور $_{0}$) تأخذ فقط القيم التالية:

$$\left|\hat{S}_{z}\right| = m_{s} \hbar$$

حيث m تعرف بالعدد الكمى المغزلي المغناطيسي وتأخذ القيم التالية:

$$m_s = s, s-1, \cdots, -s+1, -s$$

وبجمع الكميتين السابقتين جمعاً متجهاً نحصل على كمية الحركة الزاوية الكلية "J". وقيمة J لجسيم (أو أكثر) تعطى بالشكل:

$$\left| \hat{J} \right| = \sqrt{j(j+1)} \ \hbar$$

حيث j تأخذ قيماً صحيحة، أو أنصاف قيم صحيحة، موجبة ومركبة كمية الحركة الزاوية الكلية في أي اتجاه (مثلاً اتجاه المحور Z) تأخذ القيم:

$$\left|\hat{J}_{z}\right| = m_{j} \hbar$$

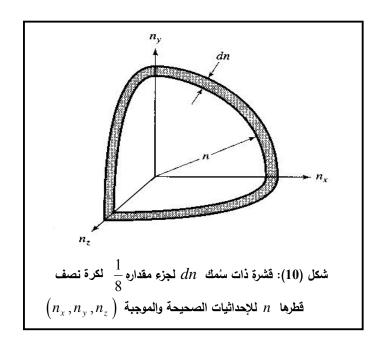
حيث m_j تعرف بالعدد الكمي الكلي المغناطيسي وتأخذ القيم: $m_j = j \,, \, j-1, \cdots, -j+1, -j$

(Density of states) كثافة المستويات — الله المستويات

تحت الشرط: إن الأعداد الكمية n_j كبيرة ومستويات الطاقة ε_j قريبة من بعضها جداً، نستطيع أن نتعامل مع الأعداد n والطاقات ε_j على أنها تُكوِّن دوال متصلة وليست كميات من القيم المنفصلة. وسوف ينصب اهتمامنا هنا على إيجاد كثافة المستويات ε_j لما لها من أهمية لحساب التوزيع الإحصائي بالأبواب التالية.

ولحساب كثافة المستويات دعونا نفترض، كما بالشكل (7)، أن الأعداد ولحساب كثافة المستويات دعونا نفترض، كما بالشكل (7)، أن الأعداد (n_x,n_y,n_z) يمكن تمثيلها بإحداثيات متعامدة. لذلك فإننا نستطيع أن نعرف الكمية $n^2=n_x^2+n_y^2+n_z^2$ بأنها تمثل عدد النقاط ذات الإحداثيات الصحيحة والموجبة، حيث (n_x,n_y,n_z) هي أعداد صحيحة موجبة، وتقع على سطح كرة نصف قطر ها n وتصاحب مستويات من الطاقة مختلفة تُعطى بالمعادلة:

$$\varepsilon = \frac{\pi^2 \hbar^2}{2mV^{2/3}} n^2 \tag{1}$$



و لإيجاد عدد المستويات $n(\varepsilon)$ التي تتراوح طاقاتها من الصفر إلى ε ، يجب أن نوجد الحجم المساوي لحجم $\frac{1}{8}$ من الحجم الكلي للكرة. لذلك نجد أن:

$$n(\varepsilon) = \frac{1}{8} \left(\frac{4}{3} \pi n^3 \right) = \frac{\pi}{6} V \left(\frac{8m}{h^2} \right)^{3/2} \varepsilon^{3/2}, \tag{2}$$

وعدد المستويات المحصورة بين قيمتي الطاقة ε و $\varepsilon+d$ تأتي من تفاضل المعادلة الأخيرة، لتصبح:

$$dn(\varepsilon) = 4\pi V \left(\frac{2m}{h^2}\right)^{3/2} \varepsilon^{1/2} d\varepsilon. \tag{3}$$

وسوف نتعامل مع كثافة المستويات و هي:

$$g(\varepsilon) = \frac{dn(\varepsilon)}{d\varepsilon} = 4\pi V \left(\frac{2m}{h^2}\right)^{3/2} \varepsilon^{1/2} = G_s V \varepsilon^{1/2}$$
 (4)

التي تمثل عدد المستويات لوحدة الطاقة التي لها نفس الطاقة ε ، حيث عرفنا الثابت:

$$G_s = 4\pi \left(\frac{2m}{h^2}\right)^{3/2}$$

المعادلة (4) ليست هي النتيجة المرجوة تماماً. فهذه المعادلة تأخذ في الحسبان الحركة الانتقالية فقط للجسيم. ولكن في ميكانيكا الكم توجد للجسيم حركة مغزلية ذاتية "s"، وهذه يجب أن تأخذ في الاعتبار بضرب المعادلة الأخيرة بقيمة التعددية ($g_s = (2S+1) = g_s$. والقيمة $g_s = (2S+1)$ ترمز أيضاً لبعض المعاملات الأخرى التي يجب أن تأخذ في الحسبان، مثل الاستقطاب في الموجات الكهرومغناطيسية والمرنة، وسوف نتكلم عنها في مكان لاحق بالكتاب.

ومن المفيد أحيانا أن نعبر عن $g(\varepsilon)$ ، بالمعادلة (4)، بدلالة كمية الحركة الخطية $p=\sqrt{2m\varepsilon}$ بحيث نجد أن:

$$g(p) = g(\varepsilon) \frac{d\varepsilon}{dp} = \frac{V}{h^3} 4\pi p^2$$
 (5)

وتعرف g(p) بأنها عدد المستويات لوحدة كمية الحركة الخطية المحصورة بين قيمتي كمية الحركة الخطية نفسها. وبدلالة قيمتي كمية الحركة الخطية نفسها. وبدلالة التردد $\frac{c}{\lambda} = \frac{pc}{h}$ نستطيع أن نحسب:

$$g(v) = g(p)\frac{dp}{dv} = \frac{V}{c^3} 4\pi v^2$$
 (6)

 ν وتعرف g(v) بأنها عدد المستويات لوحدة التردد المحصورة بين قيمتي التردد و $\omega = 2\pi v$ التي لها نفس التردد. وبدلالة التردد الزاوى $\omega = 2\pi v$ نجد أن:

$$g(\omega) = \frac{V}{(2\pi)^3 c^3} \omega^2 \tag{7}$$

وتعرف $g(\omega)$ بأنها عدد المستويات لوحدة التردد الزاوي المحصورة بين قيمتي التردد $\omega + d \omega$ التي لها نفس التردد.

وباستخدام العلاقة:

$$v = \frac{c}{\lambda} \implies |dv| = \frac{c}{\lambda^2} |d\lambda|$$

نحصل على:

$$g(\lambda) = \frac{4\pi}{\lambda^4} V \tag{8}$$

ملحوظة:

يمكن استنتاج كثافة المستويات بطريقة مبسطة، وذلك باستخدام نتائج جسيم بمكعب كالتالي:

$$k_{x}L = 2\pi n_{x} \implies dn_{x} = \frac{L}{2\pi}dk_{x},$$

$$k_{y}L = 2\pi n_{y} \implies dn_{y} = \frac{L}{2\pi}dk_{y},$$

$$k_{z}L = 2\pi n_{z} \implies dn_{z} = \frac{L}{2\pi}dk_{z}$$

$$d^{3}n = dn_{x}dn_{y}dn_{z} = \frac{L^{3}}{(2\pi)^{3}}d^{3}k = \frac{V}{(2\pi)^{3}}d^{3}k$$

ملحق (6.A) الجسيمات المتطابقة وغير المميزة Identical and indistinguishable Particles

سوف نتعرض هنا للأنظمة الفيزيائية التي تحتوي على جسيمين متطابقين أو أكثر. والجسيمات المتطابقة تعني هنا الجسيمات التي تمتلك الخواص الفيزيائية نفسها (كتلة، شحنة، ...) ومن ثمَّ فنحن لا نستطيع أن نميز بينها بواسطة أي قياسات معملية، أو حتى ترقيمها، كما يحدث في الفيزياء الكلاسيكية. إن مبدأ عدم التمييز (Priciple of indistinguishability) يخص جميع الجسيمات غير العينية (المجهرية) مثل الإلكترون والبروتون والنيترون والفوتون .. إلخ.

ولتوضيح الصورة، دعونا نأخذ نظاماً يتكون من جسيمين منفصلين (مثلاً الكترونين)، وسنفترض أنهما يأخذان الترقيم (1) و (2)، بصندوق أحادي الأبعاد بطول L، مع إهمال الحركة المغزلية. الهملتونين لهذا النظام يعرف كالتالى:

$$\hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2m} \left[\nabla^2(1) + \nabla^2(2) \right] \tag{1}$$

من الواضح أن الهملتونين متماثل للجسيمين. بمعنى أننا لو بدلنا الترقيم (1) و (2) فإن الهملتونين لن يتغير. ونعلم أن معادلة شرودنجر:

$$\hat{H}\psi = E\psi$$

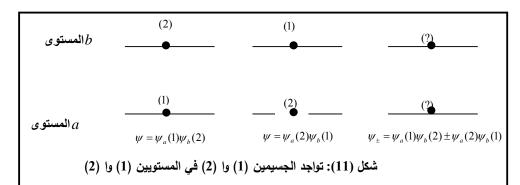
بالإمكان حلها بفصل المتغيرات للجسيمين لنحصل على الدوال المميزة:

$$\psi_a(1) = A \sin \frac{n_a \pi x}{L} \tag{2}$$

$$\psi_b(2) = A \sin \frac{n_b \pi x}{L} \tag{3}$$

وسوف نفترض أن أحد الجسيمين بالمستوى a والآخر بالمستوى b. والحل المقبول رياضياً للجسيمين يوضع بالشكل:

$$\psi = \psi_a(1)\psi_b(2) \tag{4}$$



ولنسأل أنفسنا! هل الدالة ψ مقبولة فيزيائياً؟ والإجابة بالطبع ψ ! لأننا افترضنا مسبقاً أننا قد ميزنا الجسيمين وتأكدنا أن الجسيم (1) بالمستوى ψ والجسيم الثاني (2) بالمستوى ψ ونحن نعلم تماماً أن هذا الافتراض غير صحيح ولا نستطيع تأكيده والتحقق منه عملياً. عملياً نستطيع أن نؤكد فقط أن هناك جسيماً بالمستوى الأول وجسيماً آخر بالمستوى الثاني، ولا أكثر من ذلك، كما في شكل (1).

وللتغلب على قصورنا في عدم التمييز بين الجسيمات فإنه توجد طريقة مباشرة لتكوين دالة موجية للجسيمات وخطواتها كالتالى:

1- بالأخذ في الحسبان أن الهملتونين (1) متماثل للجسيمين، بالتالي فإن الدالة:

$$\psi = \psi_b(1)\psi_a(2) \tag{5}$$

 \hat{H} هي أيضاً تحقق الهملتونين

2- أي تجميع خطي للدوال (4) و(5) سوف يحقق أيضاً الهملتونين (1). على سبيل المثال يوجد تجمعان مهمان و هما:

$$\psi_{+} = \frac{1}{\sqrt{2}} \left[\psi_{a}(1) \psi_{b}(2) + \psi_{b}(1) \psi_{a}(2) \right]$$
 (6)

$$\psi_{-} = \frac{1}{\sqrt{2}} \left[\psi_{a}(1) \psi_{b}(2) - \psi_{b}(1) \psi_{a}(2) \right] \tag{7}$$

لو بدلنا الترقيم (1) و (2) بالدالة ψ_+ نجد أنها لا تتغير ، بمعنى أن:

$$\hat{P}(1,2)\psi_{+} = \frac{1}{\sqrt{2}} \left[\psi_{a}(2)\psi_{b}(1) + \psi_{b}(2)\psi_{a}(1) \right] = \psi_{+}$$
 (8)

(Permutation operator) $\hat{P}(1,2)$ المؤثر التبادلي (6) المؤثر التبادلي وقد استخدمنا بالمعادلة (6) و (2). لذلك يقال عن الدالة ψ بأنها تجميع خطي الخاص بتبديل الترقيم (1) و (2) بالدالة ψ (symmetrical linear combination). لو أبدلنا الترقيم (1) و (2) بالدالة بالمعادلة (7) نجد أنها تتغير في الإشارة، بمعنى أن:

$$\hat{P}(1,2)\psi_{-} = \frac{1}{\sqrt{2}} \left[\psi_{a}(2)\psi_{b}(1) - \psi_{b}(2)\psi_{a}(1) \right] = -\psi_{-}$$
(9)

لذلك يقال عن المعادلة (7) بأنها تجميع خطي (Linear combination) مضاد التماثل (7) و (7) تدلان على حقيقة مؤكدة و هي أنه يوجد (7) و (6) و (7) تدلان على حقيقة مؤكدة و هي أنه يوجد جسيم بالمستوى a وجسيم بالمستوى a وجالرغم من هذه الحقيقة المؤكدة فإننا لا نستطيع التكهن مما يوجد بالمستوى a ، أو بالمستوى a ، هل هو الجسيم (1)? أم الجسيم (2)? يتضح من هذا المثال أن مبدأ عدم التحديد لهيز نبرج أرغمنا على أن تصبح الدالة الكلية للجسيمات المتعددة إما متماثلة أو مضادة للتماثل. وحيث إن معظم الدوال ليست بالمتماثلة و لا بالمضادة للتماثل، كما سنرى لاحقاً، فإن مبدأ عدم التمييز سوف يضع القيود على شكل الدوال المستخدمة.

صفة التماثل هنا تعكس خاصية مهمة جداً وهي أن طاقة النظام المصاحب للدالة $_{,\psi}$ لا يمكن أن تكون كطاقة النظام المصاحب للدالة $_{,\psi}$ ، فكيف يحدث هذا؟ نلاحظ أنه في حالة تقارب (تلاصق) الجسيم (1) والجسيم (2)، فإن الحدين المكونين للدالة $_{,\psi}$ يكونان متساويين (تقريباً)، ومن ثَمَّ فإن الدالة $_{,\psi}$ تصبح صغيرة جداً أو تؤول للصفر. ولهذا فإن الدالة $_{,\psi}$ تصف حالة لا يمكن أن يكون فيها الجسيمان متقاربين، ونتيجةً لهذا، فإنه يوجد طاقة تنافر (صغيرة في المتوسط) بين الجسيمين. العكس هنا مع الدالة المتماثلة $_{,\psi}$ ، حيث لا تستبعد احتمالية وجود الجسيمين قريبين جدا من بعضهما البعض، لوقت محدد. نتيجةً لذلك، فإن طاقة التنافر للدالة $_{,\psi}$ تصبح أكبر من طاقة تنافر الدالة $_{,\psi}$. وهذا بالطبع ينطبق على الحركة المغزلية للجسيمات.

ومن الملاحظات العملية لأطياف الذرات والجزيئات تم استنباط مبدأ باولي للستبعاد (Pauli exclusion principle) والذي ينص ببساطة على أنه:

"لا يمكن أن تتشابه الأعداد الكمية الأربعة (l, m_{l}, s, m_{s}) لإلكترونين أو أكثر في ذرة واحدة".

والأعداد الكمية المُعَرفة هنا هي:

- 1- العدد الكمي الرئيس (n): وهو الذي يحدد المنسوب الذي يوجد به الإلكترون في الذرة وأيضاً يحدد طاقة المستوى وبُعدهُ عن النواة.
- العدد الكمي المداري (l): ومنه نحدد قيم المدارات الفرعية في المنسوب الأساسي (n). l تأخذ القيم من 0 إلى l.
- 3- العدد الكمي المداري المغناطيسي (m_l) : ويحدد اتجاهات المدارات في الفراغ $m_l = 2l + 1$ للعدد الكمي المداري (l) وعدد اتجاهات m_l يحدد بالعلاقة m_l
- 4- العدد الكمي المغزلي (s): ويحدد دوران الجسيم، ويأخذ القيم الصحيحة أو أنصاف أعداد القيم الصحيحة الفردية.
- 5- العدد الكمي المغزلي المغناطيسي (m_s) : ويحدد اتجاهات المدارات في الفراغ $m_s = 2s + 1$ للعدد الكمي المغزلي (s) وعدد اتجاهات m_s يحدد بالعلاقة $m_s = 2s + 1$

و هناك أعداد كمية أخرى سوف نذكر ها لاحقاً.

وقد تم وضع مبدأ باولى للاستبعاد بصورة أخرى وهي:

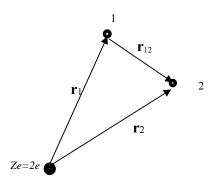
- الدالة الكلية (بما فيها الدالة المغزلية) يجب أن تكون مضادة التماثل عند تبديل إحداثيات أي زوج من جسيمات فيرمي (الفيرميون Fermions). وجسيمات الفيرميون مثل الإلكترون والبروتون والنيوترون, هي التي لها عدد مغزلي $_{8}$ " يتكون من أنصاف أعداد صحيحة فردية للقيمة $_{6}$.
- 2- الدالة الكلية (بما فيها الدالة المغزلية) يجب أن تكون متماثلة عند تبديل إحداثيات أي زوج من جسيمات بوز-اينشتاين (بوزون Bosons). وجسيمات البوزون

والديوترون، وجسيمات α هي التي لها عدد مغزلي $^{"s}$ يتكون من أعداد صحيحة للقيمة $_{\hbar}$ ، مثل الفوتون.

ولقد لعبت خواص التماثل للدالة الكلية دوراً أساسياً في تطوير ميكانيكا الكم الإحصائية. وسوف نناقش هذه الخواص بشيء من التفصيل لاحقاً.

مثال: استعرض جميع الدوال الكلية الممكنة للمستوى الأرضى لذرة الهيليوم.

الحل:



نعلم أن المستوى الأرضي لذرة الهيليوم يتكون من إلكترونين (1و2)، مرتبطين بنواة شحنتها 2e = 2e بالمدار 1s (كما في الشكل المجاور)، ولذلك فإن الدوال الأربع الممكنة للمستوى الأرضي لذرة الهيليوم هي:

$$\psi_1 = \psi_{1s}(1)\psi_{1s}(2)\alpha(1)\alpha(2)$$

$$\psi_2 = \psi_{1s}(1)\psi_{1s}(2)\alpha(1)\beta(2)$$

$$\psi_3 = \psi_{1s}(1)\psi_{1s}(2)\beta(1)\alpha(2)$$

$$\psi_4 = \psi_{1s}(1)\psi_{1s}(2)\beta(1)\beta(2)$$

هذه الدوال الأربع تُعَدُّ الحل الصحيح لمعادلة شرودنجر:

$$\left(-\frac{1}{2}\left[\nabla^{2}(1) + \nabla^{2}(2)\right] - \frac{2}{r_{1}} - \frac{2}{r_{2}} + \frac{2}{r_{12}}\right)\psi_{i} = E_{o}\psi_{i}$$

ولكن لا توجد أي منها تحقق مبدأ باولي للاستبعاد لجسيمات الفير ميون. وبالإمكان التحقق من ذلك باستخدام المؤثر التبادلي $\hat{P}(1,2)$ لنجد:

$$\hat{P}(1,2)\psi_1 = \psi_{1s}(2)\psi_{1s}(1)\alpha(2)\alpha(1) = \psi_1$$

$$\hat{P}(1,2)\psi_2 = \psi_3$$

$$\hat{P}(1,2)\psi_3 = \psi_2$$

$$\hat{P}(1,2)\psi_4 = \psi_4$$

ولنحافظ على مبدأ عدم التمييز للإلكترونين، يجب أن نأخذ التجميع الخطي لكل من الدالتين $_{y_2}$ و أنسب التجمعات هي:

$$\psi_{+} = \frac{1}{\sqrt{2}} \psi_{1s}(1) \psi_{1s}(2) [\alpha(1)\beta(2) + \beta(1)\alpha(2)]$$

$$\psi_{-} = \frac{1}{\sqrt{2}} \psi_{1s}(1) \psi_{1s}(2) [\alpha(1)\beta(2) - \beta(1)\alpha(2)]$$

ومنها نجد أن:

$$\hat{P}(1,2)\psi_{+} = +\psi_{+}$$

 $\hat{P}(1,2)\psi_{-} = -\psi_{-}$

ولذا فإن الدالة المطلوبة التي تحقق مبدأ باولي للاستبعاد هي $_{-\psi}$.

باستطاعتنا أن نضع الدالة $_{\it W}$ في صورة محدد من الدرجة الثانية، 2، يقال عنه "محدد سلاتر" نسبة إلى العاّلِ م سلاتر، حيث العدد 2 يرمز إلى عدد الجسيمات بالنظام ويأخذ الصورة:

$$\psi(1,2) = \frac{1}{\sqrt{2!}} \begin{vmatrix} \psi_{1s}(1)\alpha(1) & \psi_{1s}(1)\beta(1) \\ \psi_{1s}(2)\alpha(2) & \psi_{1s}(2)\beta(2) \end{vmatrix} = \frac{1}{\sqrt{2!}} \begin{vmatrix} \psi_{1s}^{\alpha}(1) & \psi_{1s}^{\beta}(1) \\ \psi_{1s}^{\alpha}(2) & \psi_{1s}^{\beta}(2) \end{vmatrix}$$
(10)

لاحظ هنا أنه في حالة وجود إلكترونين لهما الأعداد الكمية نفسها فإن المحدد يأخذ الشكل:

$$\psi(1,2) = \frac{1}{\sqrt{2!}} \begin{vmatrix} \psi_{1s}^{\alpha}(1) & \psi_{1s}^{\alpha}(1) \\ \psi_{1s}^{\alpha}(2) & \psi_{1s}^{\alpha}(2) \end{vmatrix} = 0$$

ولهذا انعدم المحدد نظراً لوجود صفين (أو عمودين) متطابقين. بالتالي فإن هذه الدالة سوف تستبعد، وهي تحقق مبدأ باولي للاستبعاد.

وعامةً فإن محدد سلاتر للدالة $_{\psi}$ من درجة $_{N}$ ، حيث $_{N}$ هو عدد الجسيمات بالنظام، يكتب بالصورة:

$$\psi(1,2,\dots,N) = \frac{1}{\sqrt{N!}} \begin{vmatrix} \psi_{a}(1) & \psi_{b}(1) & \psi_{c}(1) & \dots \\ \psi_{a}(2) & \psi_{b}(2) & \psi_{c}(2) & \dots \\ \vdots & \vdots & \vdots & \vdots \\ \psi_{a}(N-1) & \psi_{b}(N-1) & \psi_{c}(N-1) & \dots \\ \psi_{a}(N) & \psi_{b}(N) & \psi_{c}(N) & \dots \end{vmatrix}$$

$$(11)$$

حيث إن للمحدد الخواص التالية:

- 1- بتبديل أي زوج من الجسيمات يغير المحدد صفة التماثل، لأن قيمة المحدد تتغير إشارته بتبديل أي صفين (أو أي عمودين).
 - 2- عند تطابق صفين (أو عمودين)، تنعدم قيمة المحدد.

و بالشكل و بالشكل و بالشكل المحدد بالمحدد بالمحدد

واجب منزلي:

: تحقق من أن مفكوك محدد سلاتر لثلاثة إلكترونات يُعطى بالشكل: $\Psi(1,2,3) = \frac{1}{\sqrt{3!}} [\psi_1(1)\psi_2(2)\psi_3(3) + \psi_1(2)\psi_2(3)\psi_3(1) + \psi_1(3)\psi_2(1)\psi_3(2) - \psi_1(1)\psi_2(3)\psi_3(2) - \psi_1(2)\psi_2(1)\psi_3(3) - \psi_1(3)\psi_2(2)\psi_3(1)]$

تمارين عامة

1- احسب عدد الطرق الممكنة لتوزيع أربعة جسيمات متطابقة، ولكن مميزة، على صندوقين متطابقين بحيث يحتوي كل صندوق على جسيمين. (الحل: 6)

2- احسب عدد الطرق الممكنة لتوزيع أربعة جسيمات متطابقة وغير مميزة على صندوقين متطابقين بحيث يحتوي كل صندوق على جسيمين. (الحل: 1)

3- الكمية x تأخذ القيم x 1-20, x 1-20, x 1-20, x 1-3 الأحتمالية x 2-3 الكمية x 2-3 الكمية x 3-4 الأحتمالية x 2-3 الكمية x 3-4 الكمية x 2-3 الكمية x 3-4 الكمية

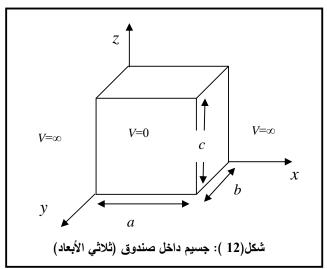
4- ادرس حركة جسيم بداخل صندوق مقفل ثلاثي الأبعاد في مجال جهد كما هو موضح في الشكل (12) ويوصف بالتالي:

$$V(x,y,z) = \begin{cases} 0\langle x \langle a, \\ 0, 0\langle y \langle b, \\ 0\langle z \langle c \end{cases} \end{cases}$$

$$v(x,y,z) = \begin{cases} 0\langle x \langle a, \\ 0, 0\langle y \langle b, \\ 0\langle z \langle c \rangle \end{cases}$$

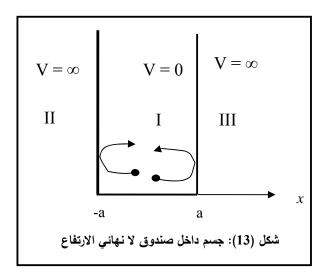
$$v(x,y,z) = \begin{cases} 0\langle x \langle a, \\ 0, 0\langle y \langle b, \\ 0, 0\langle z \langle c \rangle \end{cases}$$

طاقة الوضع (V=0) بداخل الصندوق فقط.



5- ادرس حركة جسيم في مجال جهد متماثل كما هو موضح في شكل (13) ويوصف كالتالى:

$$V(x) = \begin{cases} 0, & -a \le x \le a \\ \infty, & \text{otherwise} \end{cases}$$



وأثبت أن

$$\psi_I(x) = \begin{cases} A \sin(\frac{n\pi}{2a}x) & n \text{ is even} \\ B \cos(\frac{n\pi}{2a}x) & n \text{ is odd} \end{cases}$$
$$E = \frac{\pi^2 \hbar^2}{2ma^2} n^2, \quad A = B = \sqrt{\frac{1}{a}}$$

6- نظام يتكون من جسيمين من جسيمات البوزون في مجال جهد يوصف بالتالي:

$$V(x) = \begin{cases} 0, & 0 \le x \le a \\ \infty, & \text{otherwise} \end{cases}$$

- أ- مع إهمال الحركة المغزلية، احسب دالة المستوى الأرضي للنظام، وطاقته.
 - ب- احسب دالة المستوى المثار الأول للنظام، وطاقته
 - ج- حل الجزئين أ و ب باعتبار وجود الحركة المغزلية.
 - د- حل الأجزاء أو بوت لجسيمين من الفيرميون.
- 6- تحقق من أن مفكوك محدد سلاتر لثلاثة إلكترونات بذرة الليثيوم "Li" يعطى بالشكل:

$$\begin{split} \psi(1,2,3) &= \frac{1}{\sqrt{3!}} \begin{vmatrix} \psi_{1s}(1)\alpha(1) & \psi_{1s}(1)\beta(1) & \psi_{2s}(1)\alpha(1) \\ \psi_{1s}(2)\alpha(2) & \psi_{1s}(2)\beta(2) & \psi_{2s}(2)\alpha(2) \\ \psi_{1s}(3)\alpha(3) & \psi_{1s}(3)\beta(3) & \psi_{2s}(3)\alpha(3) \end{vmatrix} \\ &= \frac{1}{\sqrt{3!}} [\psi_{1}(1)\psi_{2}(2)\psi_{3}(3) + \psi_{1}(2)\psi_{2}(3)\psi_{3}(1) + \psi_{1}(3)\psi_{2}(1)\psi_{3}(2) \\ &- \psi_{1}(1)\psi_{2}(3)\psi_{3}(2) - \psi_{1}(2)\psi_{2}(1)\psi_{3}(3) - \psi_{1}(3)\psi_{2}(2)\psi_{3}(1)] \end{split}$$