

ميكانيك الكم Quantum Mechanics

المصادر References

- 1- الميكانيك الكمي تأليف د. ياسر محمد الحسيني
- 2- أساسيات ميكانيك الكم تأليف د. سالم من السليمان
- 3- Quantum Mechanics , A self - Teaching Guide
- 4- Introduction to Quantum Mechanics , David J. Griffiths

الميكانيك الكمي Q.M.

هو طريقة حساب جميع الظواهر الفيزيائية في كلا المقاييسين الذري (المجهري) microscopic والميكاني macroscopic ويتم فيه طرده كذا انتقائاً من الظواهر المستعملة في الفيزياء الكلاسيكية. وكذلك فإن الميكانيك الكمي يحل الشكوك القائمة في الأرذواجية الكلاسيكية الموهبة وترتبط فيما بينها بواسطة ثابت بلانك h ففقد وضع $h=0$ في قوانين الميكانيك الكمي يحصل بصورة عامة على نتائج الفيزياء الكلاسيكية. ويتسم الميكانيك الكمي الذي غير النسبي Non-Relativistic Q.M. وهو صالح لطاقات واهية تكون في سرعة الجسيمات صغيرة نسبة إلى سرعة الضوء. والميكانيك الكمي النسبي Relativistic Q.M. ويتم من ما اقترحت سرعة الجسيم من سرعة الضوء.

دالة الموجه وتفسيرها The wave function and its Interpretation

تعتبر معادلة الموجه في الميكانيك الكمي أساساً للموضوع وقد طورت هذه المعادلة في العام ١٩٢٥ من قبل العالم شرودنجر واستناداً إلى فرضية دي-برولي فإن العلاقة بين طول الموجه المصاحب للجسيم λ وزخم الجسيم P هي $\lambda = h/p$ وهذه العلاقة صحيحة لكلا التوقنات والجسيمات فإذا كان الضوء يسلك بعض الأحيان كجسيم وبعض الأحيان كجسيم كذلك فإن الجسيمات

المادية يجب أن تتوفر بطريقة حاملة أي يجب أن ترافقها خاصية
حقيقية.

وبناءً على النظرية التقليدية لوصف الحركة المادية فإن سرعة الجسيم I تتغير
مع سرعة الحركة والتي يتمثل بالمتجه الكهربائي E .

$$I \propto E.$$

بينما في الوصف الجبري فإن السرعة تتغير بعيد التغيرات التي تمر خلال
وصف المادة في صفة الزمن. فحين وصف الحركات المادية كالأكسدة في الذرة
أن الأكسدة لا يتحرك بعيداً عن النواة ويكون متداً في الحركة في الحيز الذي
يوجد حوالي m عن النواة ويمكن التعبير عن ارتباطهم بمجال المادة بدلالة
الحركات المستمرة (أو الواقعة) والتي تكون موجودة في هذه الحيز بصفة
تتغير من نظم إلى أخرى ضمن هذه الحيز وتكون صراً خارجياً.

أي أن مجال المادة ليس صفة الجسيم ويظهر على صفة مجال المادة بدلالة
الموجة ψ وأن سرعة حيز المادة (كثافة الاحتمالية Probability density)
تناسب مع مربع صفة الموجة أي أن سرعة حيز المادة تعكس بالعلامة:

$$\psi^* \psi = |\psi|^2 \quad \text{حيث } \psi^* \text{ تمثل الدالة المرافقة لـ } \psi$$

حيث تم تغيير صفة العلاقة من قبل العالم الألماني ماكس بورن Max Born
إذا كان الجسيم يتحرك على اتجاه محور x فإن احتمالية

$$\psi^* \psi dx \quad \text{هي} \quad \text{وجود الجسيم في المنطقة } x \text{ و } x+dx$$

$$\int \psi^* \psi dx = \int |\psi|^2 dx = 1$$

وأن قيمة التكامل تساوي 1 وذلك لأنها تضمن وجود الجسيم على محور x
حيث تغير الاحتمالية وجود الجسيم

وفي الحالة العامة يمكن التعبير عن الحركة المادية للجسيم في الفضاء بدلالة الاحتمالات
المتعددة (x, y, z) فإذن احتمال تواجد الجسيم في عند الجسيم dV
قيس بالتعبير عن الاحتمالية بالشكل التالي

$$\int_{-\infty}^{+\infty} |\psi(x, y, z)|^2 dx dy dz = 1$$

وهذا يعني أن الجسيم موجود بالتأكيد ضمن هذه المنطقة ويظهر على الشاشة
 الأخيرة بالخط الأبيض يسمى Normalization Condition ويظهر على الشاشة
 التي تحت هذا الخط بالذات الأبيض
 وأن التأثير الفيزيائي للشدة الحقيقية ψ يأتي تعبيراً كاملاً طالة
 الجسيم وليست مثل الاحتمالية.

$$\therefore \psi(x,t) = A_0 e^{i\left(\frac{2\pi}{\lambda}x - \omega t\right)}$$

$$\therefore E = h\nu = \hbar\omega$$

$$\therefore \lambda = \frac{h}{p} \quad \text{and} \quad \hbar = \frac{h}{2\pi}$$

$$\therefore \frac{2\pi x}{\lambda} = \frac{2\pi x}{h} p = \frac{x p}{\hbar} \quad \text{and} \quad \omega t = \frac{E t}{\hbar}$$

$$\therefore \psi(x,t) = A_0 e^{\frac{i}{\hbar}(px - Et)}$$

معادلة شروينجر المعتمدة على الزمن.

Time dependent schrodinger Equation (TDSE) هي

$$\therefore \psi(x,t) = A_0 e^{\frac{i}{\hbar}(px - Et)}$$

$$\therefore \frac{\partial \psi(x,t)}{\partial x} = A_0 e^{\frac{i}{\hbar}(px - Et)} \cdot \frac{i}{\hbar} p \quad * -i\hbar \Rightarrow$$

$$-i\hbar \frac{\partial \psi(x,t)}{\partial x} = p \psi(x,t) \quad \dots \textcircled{1}$$

$$\text{and} \quad -\hbar^2 \frac{\partial^2 \psi(x,t)}{\partial x^2} = p^2 \psi(x,t) \quad \dots \textcircled{2}$$

$$\therefore \psi(x,t) = A_0 e^{\frac{i}{\hbar}(px - Et)}$$

$$\therefore \frac{\partial \psi(x,t)}{\partial t} = A_0 e^{\frac{i}{\hbar}(px - Et)} \cdot \frac{i}{\hbar} (-E)$$

$$\therefore i\hbar \frac{\partial \psi(x,t)}{\partial t} = E \psi \quad \dots (3)$$

$$\therefore E = T + V(x) = \frac{p^2}{2m} + V(x) \quad * \psi$$

$$E \psi = \frac{p^2 \psi}{2m} + V(x) \psi \quad \dots (4) \quad (2) \text{ and } (3) \text{ in } (4) \Rightarrow$$

$$i\hbar \frac{\partial \psi(x,t)}{\partial t} = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \psi(x,t)}{\partial x^2} + V(x) \psi(x,t)$$

In three dimen $\frac{3}{T}$

$$i\hbar \frac{\partial \psi(r,t)}{\partial t} = \left[-\frac{\hbar^2}{2m} \nabla^2 \psi(r,t) + V(r) \psi(r,t) \right] \quad \text{TDSE}$$

معادلة الموجة في ثلاثة أبعاد ∇^2 TDSE

معادلة شرودنجر المستقلة عن الزمن

Time Independent Schrodinger Equation TISE will

$$\therefore \psi(x,t) = A_0 e^{\frac{i}{\hbar}(px - Et)}$$

$$\text{Let } \psi(x,t) = \phi(t) \psi(x)$$

$$\therefore \psi(x,t) = e^{(-i/\hbar)Et} \psi(x) \quad \dots (1)$$

$$\therefore i\hbar \frac{\partial \psi(x,t)}{\partial t} = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \psi(x,t)}{\partial x^2} + V(x) \psi(x,t) \quad \text{TDSE}$$

(1) in TDSE $\Rightarrow$

$$i\hbar \frac{\partial}{\partial t} e^{-i/\hbar Et} \psi(x) = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2}{\partial x^2} e^{-i/\hbar Et} \psi(x) + V(x) e^{-i/\hbar Et} \psi(x)$$

$$i\hbar \left(-\frac{i}{\hbar} E\right) \psi(x) e^{-i/\hbar Et} = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \psi(x)}{\partial x^2} e^{-i/\hbar Et} + V(x) \psi(x) e^{-i/\hbar Et}$$

$$\therefore E \psi(x) = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \psi(x)}{\partial x^2} + V(x) \psi(x)$$

$$\text{In three dimen} \quad \nabla^2 \psi(r) + \frac{2m}{\hbar^2} (E - V(r)) \psi(r) = 0 \quad \text{TISE}$$

Solution of TDSE

we

$$\therefore -\frac{\hbar^2}{2m} \nabla^2 \Psi(\mathbf{r}, t) + V(\mathbf{r}) \Psi(\mathbf{r}, t) = i\hbar \frac{\partial \Psi(\mathbf{r}, t)}{\partial t} \quad \text{--- (1) TDSE}$$

Let $\Psi(\mathbf{r}, t) = \Psi(\mathbf{r}) \Psi(t)$ separation of variables

$$\therefore \frac{\partial \Psi(\mathbf{r}, t)}{\partial t} = \Psi(\mathbf{r}) \frac{\partial \Psi(t)}{\partial t} \quad \text{and} \quad \nabla^2 \Psi(\mathbf{r}, t) = \Psi(t) \nabla^2 \Psi(\mathbf{r}) \quad \text{--- (2)}$$

② in ① $\Rightarrow$

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \Psi(t) \nabla^2 \Psi(\mathbf{r}) + V(\mathbf{r}) \Psi(\mathbf{r}) \Psi(t) = i\hbar \Psi(\mathbf{r}) \frac{\partial \Psi(t)}{\partial t} \quad \div \Psi(\mathbf{r}) \Psi(t) \Rightarrow$$

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\nabla^2 \Psi(\mathbf{r})}{\Psi(\mathbf{r})} + V(\mathbf{r}) = i\hbar \frac{1}{\Psi(t)} \frac{\partial \Psi(t)}{\partial t} \quad \text{--- (4)}$$

dehshid, waz, de mawad al khat al am al i ④ ab w fi dprn
 $\therefore i\hbar \frac{1}{\Psi(t)} \frac{\partial \Psi(t)}{\partial t} = E$ rel

$$\int_0^t \frac{\partial \Psi(t)}{\Psi(t)} = -\frac{i}{\hbar} E \int_0^t dt$$

$$\therefore \ln \Psi(t) \Big|_0^t = -\frac{i}{\hbar} E t \Rightarrow \ln \frac{\Psi(t)}{\Psi(0)} = -\frac{i}{\hbar} E t$$

$$\therefore \Psi(t) = \Psi(0) e^{-\frac{i}{\hbar} E t}$$

$$\therefore \Psi(\mathbf{r}, t) = \Psi(\mathbf{r}) \Psi(t) \Rightarrow \Psi(\mathbf{r}, t) = \Psi(\mathbf{r}) \left(\Psi(0) e^{-\frac{i}{\hbar} E t} \right)$$

If $\Psi(0) = 1 \Rightarrow (-i/\hbar) E t$

$$\Psi(\mathbf{r}, t) = \Psi(\mathbf{r}) e^{-\frac{i}{\hbar} E t}$$

The solution of TDSE

Q/ If $\Psi(\mathbf{r}, t) = \Psi(\mathbf{r}) e^{-\frac{i}{\hbar} E t}$ prove that the probability independent of time?

Sol
$$\rho = |\Psi(\mathbf{r}, t)|^2 = \Psi^*(\mathbf{r}, t) \Psi(\mathbf{r}, t)$$

$$= \Psi^*(\mathbf{r}) e^{iEt/\hbar} \Psi(\mathbf{r}) e^{-iEt/\hbar}$$

$$= \Psi^*(\mathbf{r}) \Psi(\mathbf{r}) e^{iEt/\hbar - iEt/\hbar} = \Psi^*(\mathbf{r}) \Psi(\mathbf{r}) e^0$$

$$= |\Psi(\mathbf{r})|^2 \quad \text{Independent of time.}$$