Física Quântica (BCK0103-15)

aula 08 - 2019



<u>luciano.cruz@ufabc.edu.br</u>

Na última aula (22/10/19)

- Estados quânticos "especiais": Gato de Schrodinger e Emaranhados.
- Interpretações em Física Quântica.
- "Amarrando pontas soltas" (parte 1)

Dia 29/10/19: PRIMEIRA AVALIAÇÃO

Na aula de hoje (31/10/19)

- Potenciais simples: poço de potencial;
- Espaço de estados e transições entre estados de energia;
- Elétrons em currais quânticos

Mudança para a próxima semana

Excepcionalmente, o atendimento que seria no dia 07/10 (quinta feira) será realizado no dia **5/10 (terça feira)**, pois serei membro de uma banca de defesa de Doutorando no dia 07/10 às 14h.

O horário de atendimento permanece das 13:30 às 15:30 h.

Alguns palavras sobre a Primeira Avaliação...

Questão 1: Efeito Fotoelétrico e comprimento de onda de matéria;

a) Ex. 22,23,24 b) Ex. 9, 10, 11 c) Ex. 7,10 d) Ex. 15 (lista 1)

Questão 2: Átomo de Hidrogênio (modelo de Bohr) e espectros;

a) Ex. 20 b) Ex. 16 (lista 1)

Questão 3: Polarização linear e probabilidade.

a) Ex. 4, 5 b) Ex. 5,6 (lista adicional)

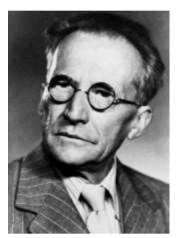
Veja o gabarito das provas no site da disciplina!



As notas das avaliações e a data da vistas de provas serão disponibilizadas no moodle **EM BREVE**.

A equação de Schrodinger

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



Propriedades das soluções da eq. de Schrodinger

Linearidade: Se Ψ_1 e Ψ_2 são soluções da equação de Schrodinger. Então: Erwin Schröndiger (1887-1961)

$$\Psi(x,t) = c_1 \Psi_1(x,t) + c_2 \Psi_2(x,t)$$

Realidade: Foi apresentado previamente que a função de onda de matéria permite uma associação ao que se é medido (o observável):

$$P(x,t) = \Psi^*(x,t) \Psi(x,t) \equiv |\Psi(x,t)|^2$$

Normalização: Uma vez que probabilidade deve ser um número no intervalo entre 0 e 1, é preciso definir que a função de onda seja normalizada, ou seja:

$$\int_{-\infty}^{+\infty} |\Psi(x,t)|^2 dx = 1$$

A equação de Schrodinger independente do tempo

Para o caso de potenciais independentes do tempo [para V(x,t) = V(x)]

$$-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{d^{2}}{dx^{2}}\psi\left(x\right)+V\left(x\right)\psi\left(x\right)=E\psi\left(x\right)$$

E a solução geral da Equação será dada por:

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

A distribuição de probabilidade pode ser então calculada diretamente como:

$$P(x) = \Psi^*(x, t) \Psi(x, t) = \psi^*(x) \psi(x)$$

Um lembrete...

Para cada problema estudado anteriormente, vimos que por meio de argumentos e postulados, que propriedades da física clássica eram desconsideradas e que "quantizações" eram inseridas para resolver os problemas.

Contudo, não havia uma lógica muito clara de por que tais escolhas eram feitas e mesmo por que funcionavam. De certo modo, estas escolhas eram "quase" ARTE.

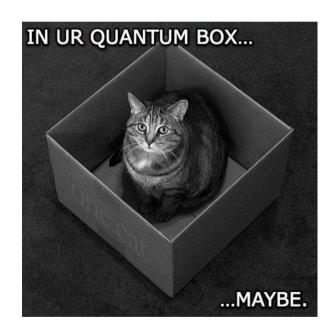


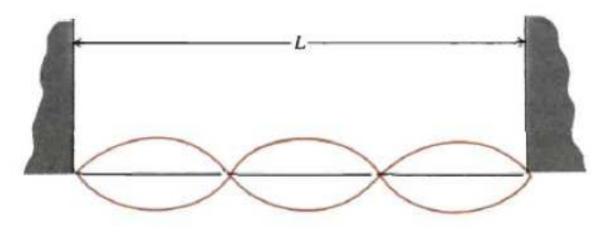
A partir desta aula, veremos como a Equação de Schrodinger nos permite desenvolver um procedimento para determinar soluções da dinâmica de sistemas quânticos.

$$-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{d^{2}}{dx^{2}}\psi\left(x\right)+V\left(x\right)\psi\left(x\right)=E\psi\left(x\right)$$

Nesta parte de disciplina, as implicações da equação de Schrodinger por meio da solução de alguns exemplos de potenciais específicos.

Na aula de hoje, iniciaremos essa abordagem com o potencial de poço infinito.



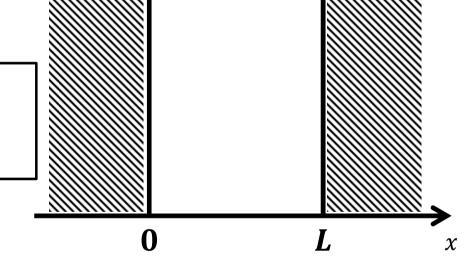


Solução do poço quadrado infinito

Um problema unidimensional que possue solução exata é o poço quadrado infinito (o infinito aqui se refere ao valor do potencial fora do poço). Diversos fenômenos quânticos podem ser aproximados por este problema e a sua solução permite uma visualização simples da física destes fenômenos.

Considere o potencial:

$$V = \left\{ egin{array}{ll} 0 \ , \ {
m para} \ 0 < x < L \ \infty \ , \ {
m para} \ x \leq 0 \ , \ {
m e} \ x \geq L \end{array}
ight.$$



Portanto, a partícula é livre [V(x) = 0] na região 0 < x < L e o potencial é infinito fora desta região. Desse modo, a partícula não deve ser encontrada na região fora do "poço". Assim, esperamos que a função de onda seja nula fora do poço de potencial:

$$\psi_{ext} \left(x < 0 \right) = \psi_{ext} \left(x > L \right) = 0$$

Nas fronteiras do poço, temos condições de contorno que devem ser satisfeitas:

$$\psi_{ext}(0) = \psi(0) = 0$$

$$\psi_{ext}(L) = \psi(L) = 0$$

$$\psi_{ext}(L) = \psi(L) = 0$$

Observe que estas são as mesmas condições impostas a uma corda vibrante com as duas pontas presas, como no caso visto em aula (e experimento) de ondas estacionárias na corda.

Na região do poço, 0 < x < L, o potencial é V(x) = 0 e a solução pode ser determinada como:

$$-\frac{\hbar^2}{2m}\frac{d^2}{dx^2}\psi(x) = E\psi(x)$$

$$\frac{d^2}{d x^2} \psi(x) = -\frac{2m E}{\hbar^2} \psi(x)$$

$$= -k^2 \psi(x) \quad \text{com: } k^2 = \frac{2m E}{\hbar^2}$$

A solução geral é dada por:

$$\psi(x) = A\sin kx + B\cos kx$$

(Já vimos este resultado em um exercício resolvido em aula)

Aplicando as condições de contorno definidas anteriormene, podemos determinar os valores das contantes A e B:

$$\psi_{ext}(0) = \psi(0) = 0$$
$$= B = 0$$

$$\psi_{ext}(L) = \psi(L) = 0$$
$$= A \sin k L = 0$$

A segunda condição leva a existência de soluções não nulas e que estão condicionadas a um conjunto discreto de possíveis valores de k:

$$k_n L = n\pi, \qquad n = 1, 2, 3, \dots$$

$$k_n = \frac{n\pi}{L}$$

Lembre-se que o valor k está associado a energia da partícula: $k^2 = \frac{2m E}{\hbar^2}$

Desse modo, temos um conjunto discreto de valores de energia também:

$$E_n = \frac{\hbar^2 k_n^2}{2m} = n^2 \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m L^2}, \qquad n = 1, 2, 3, \dots$$

Observe que o resultado obtido para o poço infinito foi o mesmo que tivemos para o caso de ondas de de Broglie estacionárias, que foi tratado quando falamos das órbitas do átomo de Bohr.

As funções de onda correspondentes aos estados de energia apresentados anteriormente são:

$$\psi_n\left(x\right) = A_n \sin\left(\frac{n\pi}{L}x\right)$$

O valor de A_n é determinado pela condição de normalização:

$$\int_{0}^{L} |\psi_{n}(x)|^{2} dx = \int_{0}^{L} |A_{n}|^{2} \sin^{2} \left(\frac{n\pi}{L}x\right) dx = 1$$

$$= \frac{1}{2} \int_{0}^{L} |A_{n}|^{2} dx = \frac{1}{2} |A_{n}|^{2} L$$

$$A_{n} = \sqrt{\frac{2}{L}}$$

$$\psi_n(x) = \sqrt{\frac{2}{L}} \sin\left(\frac{n\pi}{L}x\right)$$

Solução completa para o poço quântico infinito (dependência no tempo)

Como visto anteriormente, a solução da equação de Schrodinger quando V=V(x), pode ser escrita como:

$$\Psi_n(x,t) = \psi_n(x) \phi_n(t)$$

Asssim, para o poco infinito podemos escrever:

$$\Psi_n(x,t) = \sqrt{\frac{2}{L}} \sin\left(\frac{n\pi}{L}x\right) e^{-i\frac{E_n}{\hbar}t} \qquad E_n = \frac{\hbar^2 k_n^2}{2m} = n^2 \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m L^2}, \qquad n = 1, 2, 3, \dots$$

$$E_n = \frac{\hbar^2 k_n^2}{2m} = n^2 \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m L^2}, \qquad n = 1, 2, 3, \dots$$

Faça em casa

Outra forma de calcular a solução do poço de potencial infinito

Se no lugar da solução:

$$\psi(x) = A\sin kx + B\cos kx$$

Nós usássemos:

$$\psi(x) = a e^{ikx} + b^* e^{-ikx}$$

Teríamos encontrado outros coeficientes para a solução, contudo a resposta final seriam as mesmas funções de onda.

Resolva a questão usando as usando as exponenciais.

Lembres-se: As funções cos kx e sen x, as funções e^{ikx} e e^{-ikx} são linearmente independentes.

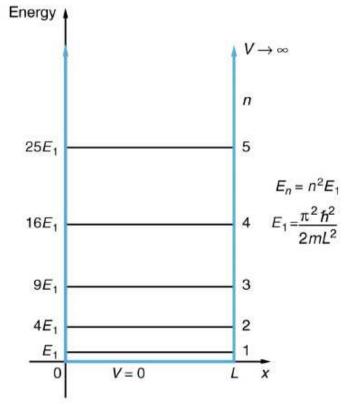
Analisando as soluções obtidas

Cada função $\,\psi_{n}\left(x
ight)\,$ está associada a uma energia E_{n} específica

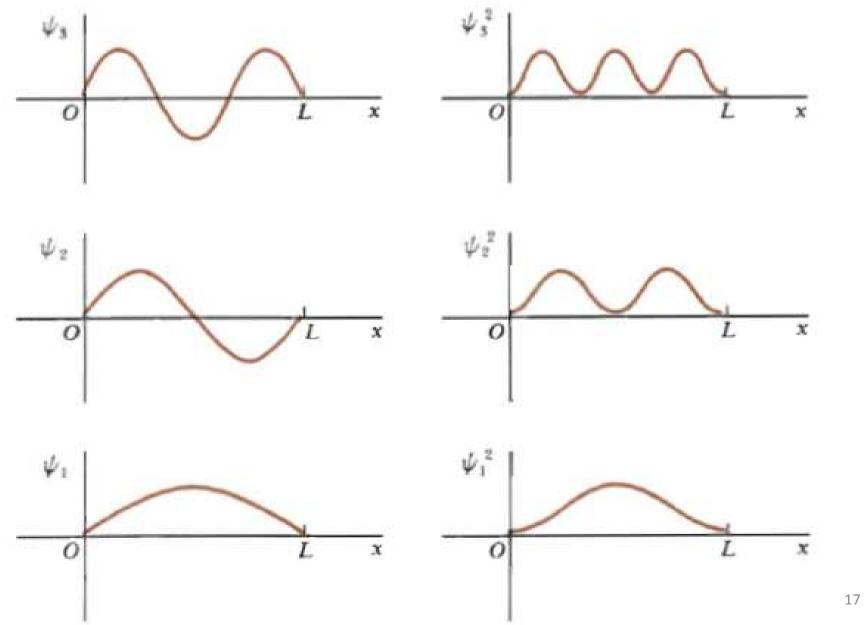
$$\psi_n(x) \longrightarrow E_n$$

As funções $\psi_n(x)$ ão chamadas de **autofunções** ou **autoestados** e os E_n são os **autovalores** de energia.

O valor n rotula os diferentes estados do poço, o estado com n=1 é denominado estado fundamental.



Abaixo, temos as três primeiras autofunções (do baixo para cima: estado fundamental, primeiro estado excitado e segundo estado excitado) e suas respectivas distribuições de probabilidade:



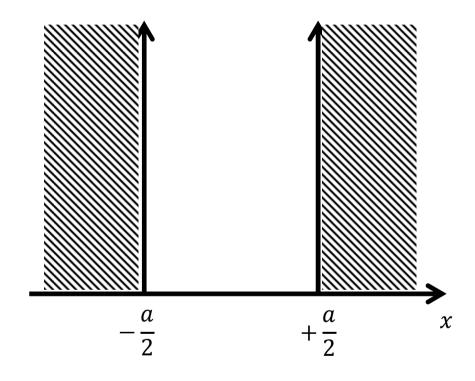
Faça em casa

Resolva o problema do poço quadrado infinito para o seguinte potencial:

$$V(x) = \begin{cases} 0, para & -\frac{a}{2} \le x \le +\frac{a}{2} \\ \infty, para & x \le -\frac{a}{2} e x \ge +\frac{a}{2} \end{cases}$$

Condição de contorno:

$$\psi\left(-\frac{a}{2}\right) = \psi\left(+\frac{a}{2}\right) = 0$$



Veja o exercício 6 da lista 2.

Considere um elétron em uma caixa do tamanho de um átomo. (a) Determine a energia do estado fundamental de um elétron confinado em uma caixa unidimensional com L=0,1 nm de comprimento (o tamanho aproximado de um átomo) (b) Faça o diagrama de níveis de energia e calcule o comprimento de onda dos fótons emitidos em todas as transições possíveis entre o estado com n =3 ou menor e os estados de energia menor que n=3.

(a) A energia do estado fundamental (n=1) é dada por:

$$E_1 = \frac{\pi^2 \hbar^2}{2mL^2}$$

Multiplicando numerador e denomiador por $c^2/4\pi^2$ Temos:

$$E_1 = \frac{(hc)^2}{8mc^2L^2}$$

Substituindo $hc = 1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}$ e $mc^2 = 0.511 \text{ MeV}$ na expressão acima:

$$E_1 = \frac{(1240 \text{ eV} \cdot \text{nm})^2}{8(5.11 \times 10^5 \text{ eV})(0.1 \text{ nm})^2} = 37.6 \text{ eV}$$

A energia de um estado n qualquer é dada por:

$$E_n = n^2 E_1 = n^2 (37.6 \text{ eV})$$

Dessa forma:

$$\Delta E_{3\to 2} = 338.4 \text{ eV} - 150.4 \text{ eV} = 188.0 \text{ eV}$$

$$\Delta E_{3\to 1} = 338.4 \text{ eV} - 37.6 \text{ eV} = 300.8 \text{ eV}$$

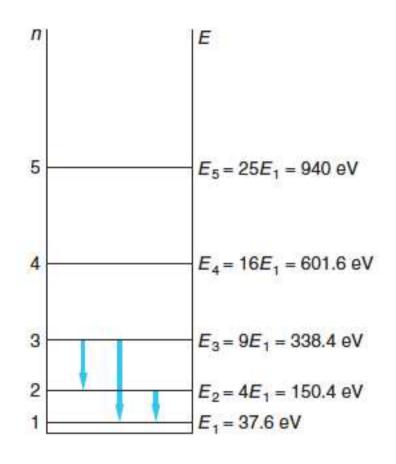
$$\Delta E_{2\to 1} = 150.4 \text{ eV} - 37.6 \text{ eV} = 112.8 \text{ eV}$$

Pelo diagrama ao lado, temos 3 transições para calcular:

$$\lambda_{3\to 2} = \frac{hc}{\Delta E_{3\to 2}} = \frac{1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}}{188.0 \text{ eV}} = 6.60 \text{ nm}$$

$$\lambda_{3\to 1} = \frac{hc}{\Delta E_{3\to 1}} = \frac{1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}}{300.8 \text{ eV}} = 4.12 \text{ nm}$$

$$\lambda_{2\to 1} = \frac{hc}{\Delta E_{2\to 1}} = \frac{1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}}{112.8 \text{ eV}} = 11.0 \text{ nm}$$



O número total de estados ligados do poço quadrado infinito é também infinito. Não há possibilidade da partícula deixar o poço.

Transição entre estados quânticos

Da mesma forma que foi visto para o átomo de Hidrogênio no modelo de Bohr:

2 - Os átomos irradiam quando um elétron sofre uma transição de um estado estacionário para outro segundo a equação: hf = Ef - Ei (quantização do momento lugar);

No poço quadrado infinito, também teremos a transição de estados desde que seja recebida (ou emitida) uma energia correspondente a diferença de energia entre os estados envolvidos na transição.

Em física quântica, temos uma probabilidade de transição que pode ser calculada como:

$$P_{12}(x) = \int \psi_2^*(x) \mathbf{D} \psi_1(x) dx$$

 ψ_1 Estado inicial

 ψ_2 Estado final

P₁₂ Representa a probabilidade ("potencialidade") do eletrons ir do estado 1 para o estado 2

Representa o "operador de transição" (lembre-se do postulado III)

Exemplo de medida de probabilidade da particula estar em uma região da caixa.

 $V^2 = \frac{2}{L} \sin^2 \frac{\pi x}{L}$

L/2

3L/4

A distribuiçãoteórica de probabilidade para uma partícula que se encontra no estado n=1 é dada por:

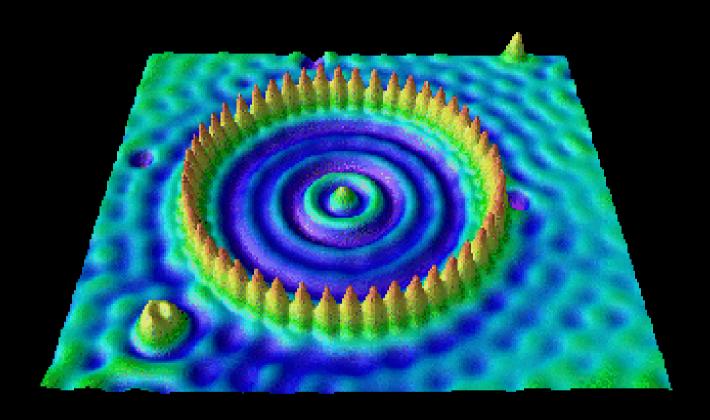
$$P_1(x) = |\psi_1(x)|^2 = \frac{2}{L} \sin^2\left(\frac{\pi}{L}x\right)$$

Vamos determinar a probabilidade de encontrar a partícula entre x=0 e x=L/4 no estado n=1.

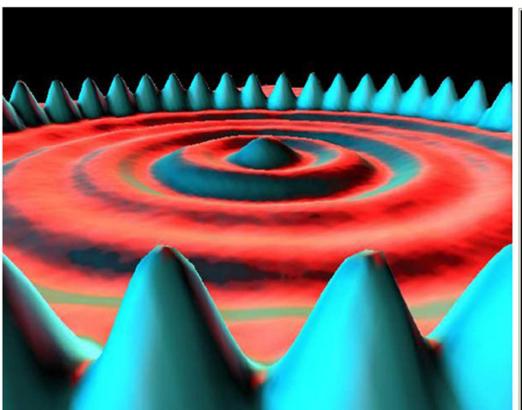
$$p_{1}\left[0, \frac{L}{4}\right] = \int_{0}^{\frac{L}{4}} \frac{2}{L} \sin^{2}\left(\frac{\pi}{L}x\right) = \int_{0}^{\frac{L}{4}} \frac{2}{L} \left[\frac{1 - \cos\left(\frac{2\pi}{L}x\right)}{2}\right] dx$$
$$= \frac{2}{L} \left[\frac{L}{8} - \frac{L}{4\pi}\right] = \frac{1}{4} - \frac{1}{2\pi} \approx 0.09$$

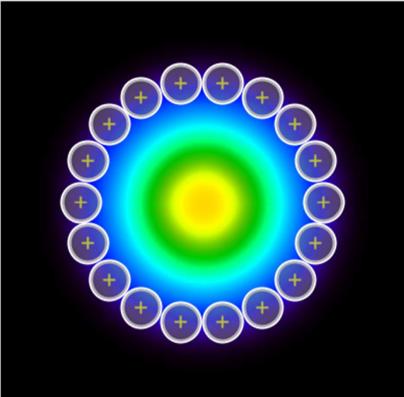
Por completeza, se quisermos determinar a probabilidade de encontrar a partícula entre x=L/4 e x=L, temos: $p_1\left[\frac{L}{4},L\right] \quad = \quad 1-p_1\left[0,\frac{L}{4}\right] \approx 0.91$

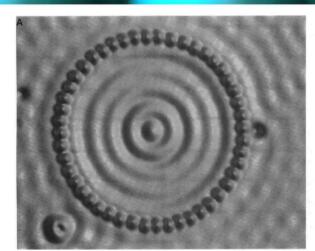
Confinando elétrons

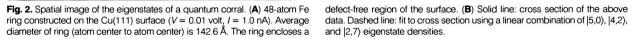


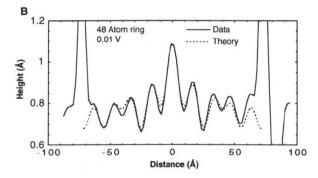
Os elétrons da superfície de uma lâmina de Cobre foram confinados em um curral atômico - uma barreira de 71,3 ângstrons de diâmetro, imposta por 48 átomos de Ferro.

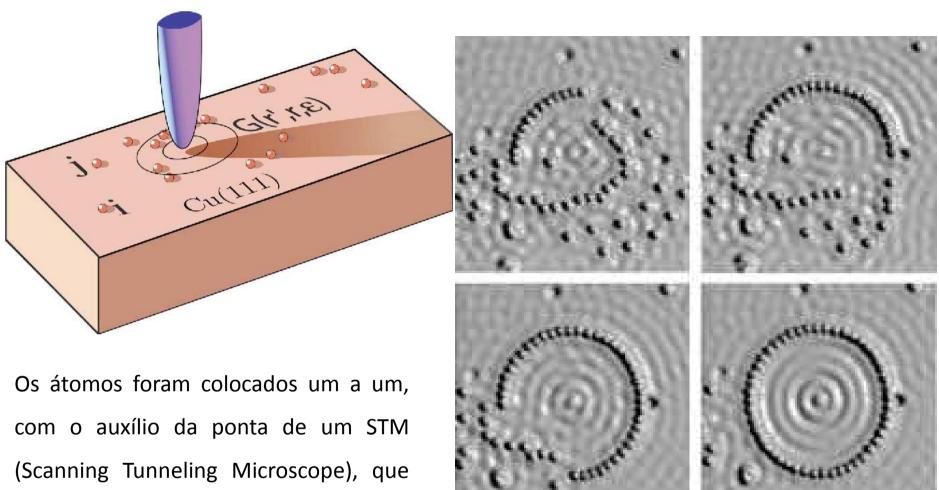












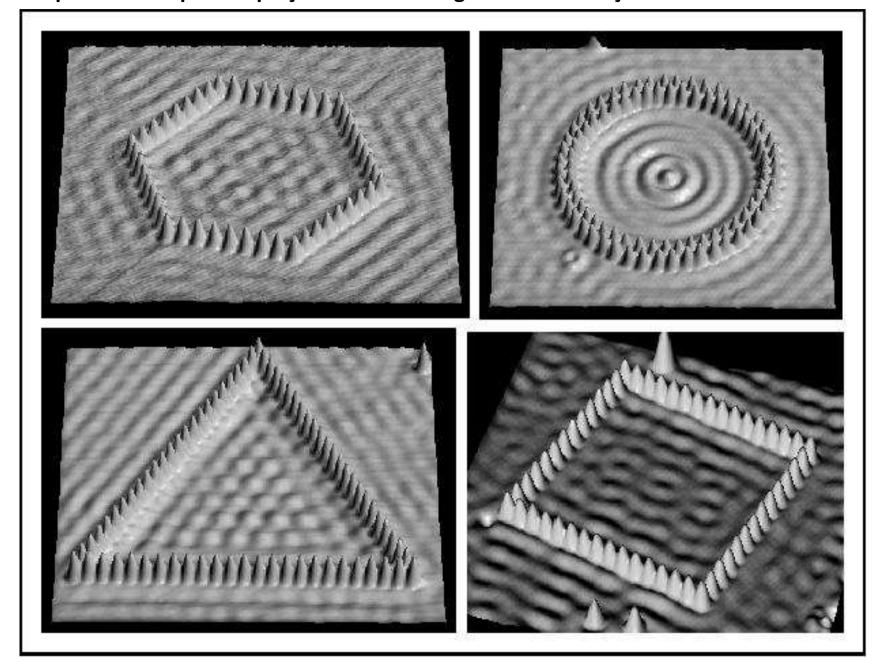
discutiremos futuramente no tópico Tunelamento.

Confinement of Electrons to Quantum Corrals on a Metal Surface M. F. Crommie, C. P. Lutz and D. M. Eigler

Science, **262**, 218(1993)

25

O padrão de oscilação de onda dos elétrons confinados nos "currais" é previsto adequadamente pelas equações de Schrodinger sob as condições de contorno corretas.



Superposição de funções de onda

Uma partícula pode ser descrita por uma superposição dos possíveis auto-estados que ela pode assumir.

Contudo, ao se realizar uma medida, a partícula é "projetada" para um destes estado específico (colapso da função de onda – postulado V).

$$\psi(x) = \sum_{n} \Phi_{i}(x)$$

 $\Phi_i(x)$ São as autofunções ou autoestados associados ao sistema quântico Para o poço infinito, um estado arbitrário é dado por:

$$\psi(x) = \sum_{n} c_i \sqrt{\frac{2}{L}} sen\left(\frac{n\pi}{L}x\right)$$
 com $\sum_{n} |c_i|^2 = 1$

Faça em casa

Considere uma particula livre confinada em um poço infinito de tamanho L, cujas soluções são:

$$\psi_n(x) = \sqrt{\frac{2}{L}} \operatorname{sen}\left(\frac{n\pi}{L}x\right)$$

Mostre que a relação abaixo é verdadeira para n, m = 1,2,3...:

$$\int \psi_m^*(x)\psi_n(x)dx = \delta_{nm}$$

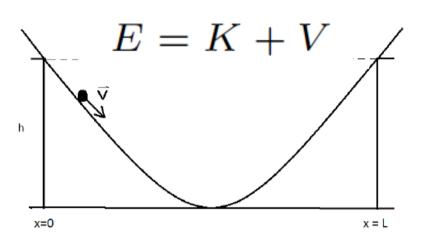
Onde
$$\delta_{nm} = 0$$
, se $n \neq m$ e $\delta_{nm} = 1$, se $n = m$

Esta é a propriedade de ortonormalidade, que é satisfeita pelas soluções para o poço infinito! De fato, isso é uma exigência das soluções de um sistema quântico. Chamamos o conjunto destas funções ortonormais de base de estados do sistema quântico

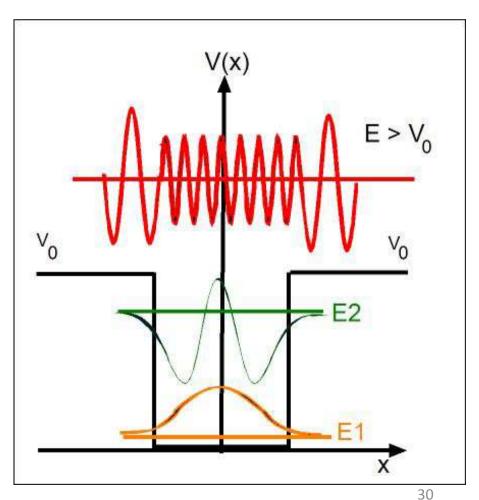
O Gato de Schrodinger é "apenas" um caso de estados superpostos de uma "partícula confinada em uma caixa" ;-)



Na próxima aula, iremos discutir sobre o poço de **potencial finito**, no qual a altura da barreira de potencial é limitada. Veremos que este é um caso mais "realista" e com uso prático em algumas aplicações, como *quantum dots*.





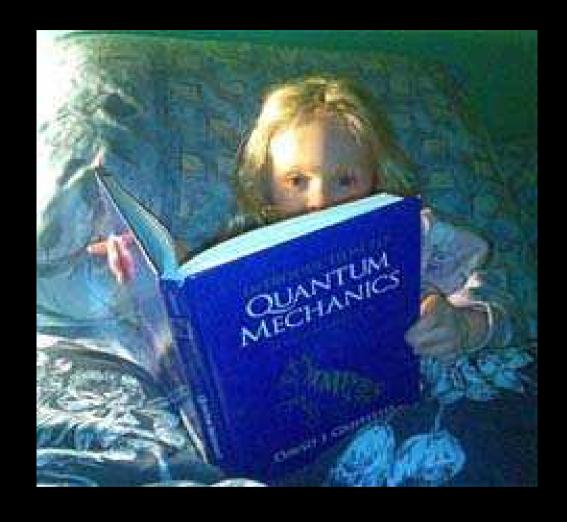


Na aula de hoje (31/10/19)

- Potenciais simples: poço de potencial;
- Espaço de estados e transições entre estados de energia;
- Elétrons em currais quânticos

Na próxima aula (05/11/19)

- Operadores e valores médios de observáveis;
- Potenciais simples: poço quadrado finito;
- Pontos quânticos e suas aplicações.



Perguntas, dúvidas, comentários, aflições?

Cronograma e conteúdo programático da disciplina (parte 1)

Semana	Dia	Aula	Conteúdo
1	24/09 (Ter)	1	Apresentação a disciplina; Evidências experimentais da teoria quântica : radiação do Corpo Negro.
	_		
2	01/10 (Ter)	2	Evidências experimentais da teoria quântica: efeito foto-elétrico, efeito Compton, espectros atômicos
	03/10 (Qui)	3	Modelos atômicos, Modelo quântico de Bohr, Experimento de Franck-Hertz, Hipótese de de Broglie e ondas de matéria.
3	08/10 (Ter)	4	Revisitando ondas; interferência (fótons e elétrons) e interferômetros; dualidade onda- partícula e princípio de complementaridade; Principio de incerteza de Heisenberg.
4	15/10 (Ter)	5	Interferômetros e fótons únicos, polarização da luz, postulados da física quântica e notação de Dirac
	17/10 (Qui)	6	Relação entre estados quânticos e funções de onda. Espaços discretos e contínuos na física quântica. Mecânica Quântica Ondulatória, Determinação eurística da Equação de Schrodinger, propridades da equação de Schrodinger e funções de ondas.
5	22/10 (Ter)	7	Interpretações da física quântica, amarrando pontas soltas.
6	29/10 (Ter)	P1	Primeira Avaliação
	31/10 (Qui)	8	Potenciais simples: poço de potencial, Espaço de estados e transições entre estados de energia; Elétrons em currais quânticos

Cronograma e conteúdo programático da disciplina (parte 2)

Semana	Dia	Aula	Conteúdo
7	05/11 (Ter)	9	Potenciais simples: poço quadrado finito; operadores e valores médios de observáveis, pontos quânticos e suas aplicações.
8	12/11 (Ter)	10	Potenciais simples: Oscilador Harmônico Quântico. Armadilhas de íons e principios de informação quântica. Requisitos essenciais de um computador quântico, Emaranhamento Quântico.
	14/11 (Qui)	11	Potenciais simples: potenciais degraus, reflexão, Transmissão de Ondas, Tunelamento. Tempo de tunelamento em uma barreira (revisitando o princípio de incerteza de Heisenberg). Microscópios de tunelamento e mapeamento de átomos e moléculas.
9	19/11 (Ter)	12	Equação de Schrodinger em três dimensões: O cubo quântico (coordenadas cartesianas), O átomo de Hidrogênio (coordenadas esféricas), Separação de variáveis e a quantização de Momento Angular e Energia.
10	26/11 (Ter)	13	Funções de ondas do átomo de Hidrogênio; Orbitais; Significado físico dos números quânticos atômicos. Imagens, Abstrações e Interpretações.
	28/11(Qui)	14	Introdução (noções gerais) aos Átomos de muitos elétrons, spin (quarto número quântico atômico) e tabela periódica. O fim de um começo.
11	03/12 (Ter)	P2	Segunda Avaliação da Disciplina
12	10/12 (Ter)	Psub\REC	Avaliação Substitutiva ou Avaliação de Recuperação
13			
	14 a 21/9		Lançamento de conceitos e faltas