

Instituto de Física USP

Física V - Aula 23

Professora: Mazé Bechara

Aula 23 – Aplicações de Wilson-Sommerfeld. A proposta de de Broglie de caráter dual das partículas materiais

1. Aplicações de Wilson-Sommerfeld: partícula em movimento dentro de uma caixa; **átomo de hidrogênio**.
2. A proposta de de Broglie de caráter dual da matéria: enunciado e as relações de conexão entre as grandezas ondulatórias (frequência, comprimento de onda) e as mais características de partículas (energia e momento linear).
3. A velocidade da onda da partícula material com velocidades não relativísticas ou relativísticas.
4. As regras de quantização que decorrem das ondas estacionárias das partículas na proposta de de Broglie: **no átomo de H, na partícula presa em uma caixa com movimento de velocidade constante**. Comparação com a quantização de Wilson-Sommerfeld.

A regra de quantização de Wilson-Sommerfeld

- Para **qualquer sistema físico, em movimento periódico**, existe a seguinte condição de quantização:

$$\oint_{1T} p_q dq = n_q h$$

- $n_q=0,1,2,3\dots$
- q são as coordenadas (generalizadas) necessárias para a descrição do movimento, e p_q os momentos (generalizados) associados às coordenadas q . A integral deve ser realizada em um período ($1T$) do movimento.

Átomo de H na quantização de Wilson-Sommerfeld

- Na variável angular θ :

$$\oint p_{\theta} d\theta = \int_0^{2\pi} L d\theta = n_{\theta} h$$

- De onde decorre a hipótese de Bohr: $L = n_{\theta} h / 2\pi$

O átomo de H na quantização de Wilson-Sommerfeld

- A regra de quantização na variável r :

$$\oint_{1T} p_r dr = \int_0^\infty 2\mu \sqrt{E - \frac{L^2}{2\mu r^2} + \frac{Ze^2}{4\pi\epsilon_0}} dr = n_r h$$

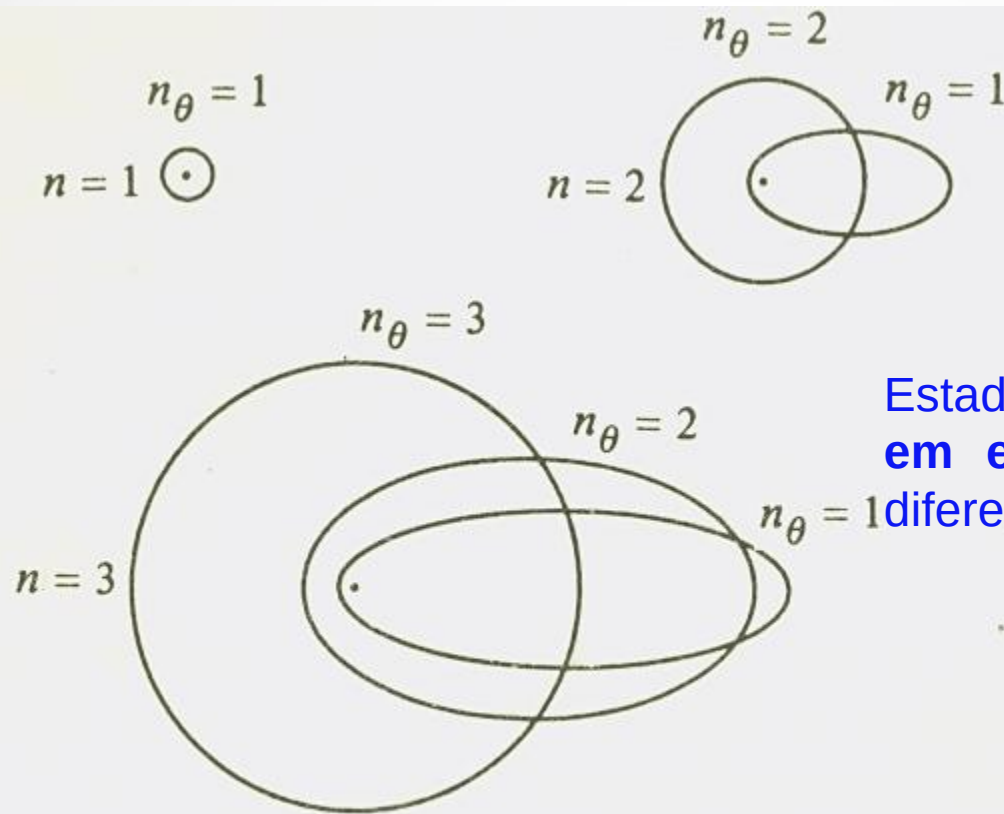
- De onde decorre:

$$L = \left[\frac{a}{b} - 1 \right] = n_r \hbar$$

- Os raios da elipse, a e b , são dados por:

$$a = \frac{4\pi\epsilon_0}{\mu Ze^2} n^2 \hbar^2$$

$$b = a \frac{n_\theta}{n_r}$$



Estados atômicos **degenerados em energia do H** ou estados diferentes com mesma energia

Algumas órbitas elípticas de Bohr-Sommerfeld. O núcleo está localizado no foco comum das elipses, indicado pelo ponto.

$$E_n^{\text{Wil-Som}} = - \left(\frac{Ze^2}{4\pi\epsilon_0} \right)^2 \frac{m_e}{2\hbar^2} \frac{1}{(n_\theta + n_r)^2} = - \frac{Z^2}{n^2} 13,60 \text{ eV}$$

O átomo de H na quantização de Wilson-Sommerfeld

- Da equação de quantização na variável r :

$$L = \left[\frac{a}{b} - 1 \right] \hbar = n_r \hbar$$

- Os raios da elipse, a e b , são dados por:

$$a = \frac{4\pi\epsilon_0}{\mu Z e^2} n^2 \hbar^2$$

$$b = a \frac{n_\theta}{n_r}$$

A expressão relativística de Sommerfeld

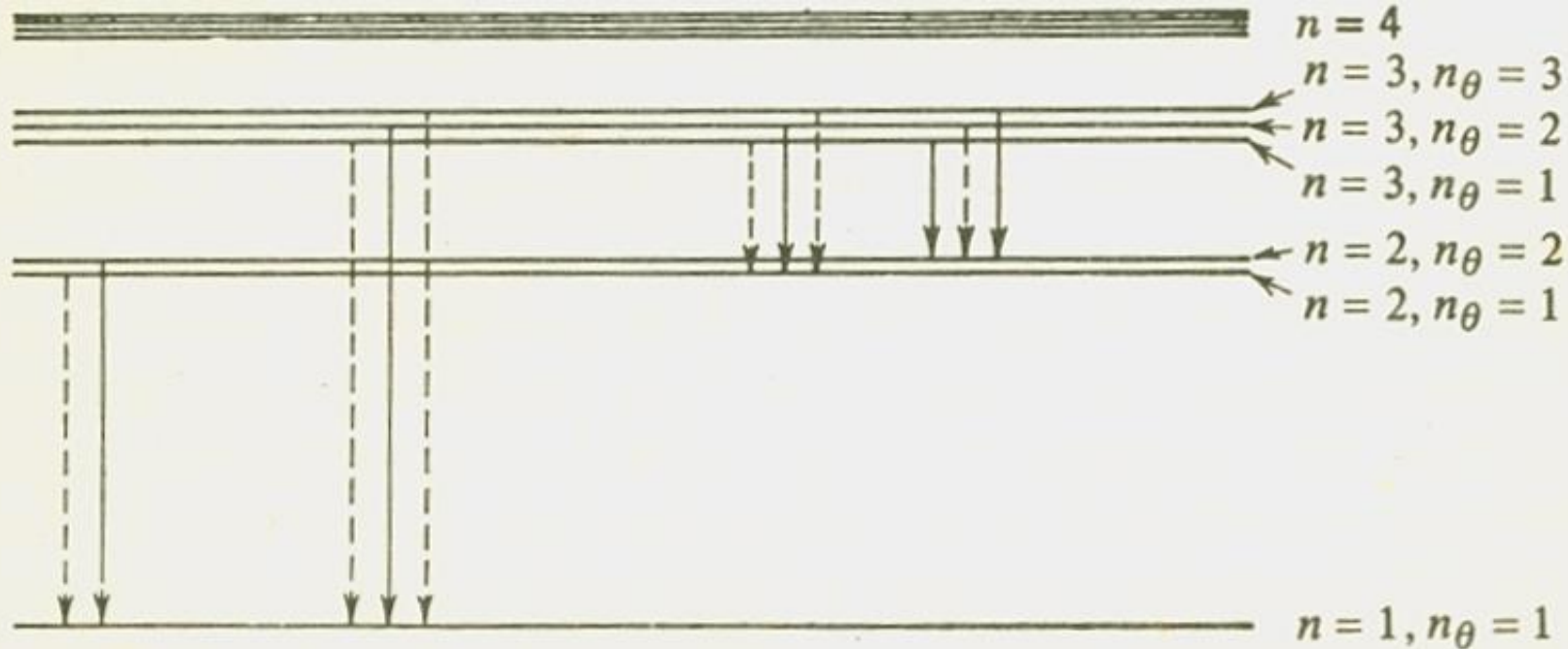
$$E_{n,n_\theta}^{Som-relat} = - \left(\frac{Ze^2}{4\pi\epsilon_0} \right)^2 \frac{\mu}{2\hbar^2} \frac{1}{n^2} \left[1 + \frac{\alpha^2}{n} \left[\frac{1}{n_\theta} - \frac{3}{4n} \right] \right]$$

- $n = n_\theta + n_r \quad n=1,2,3,....$

$$\alpha = \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0\hbar c} = \frac{v_1}{c} \cong \frac{1}{137}$$

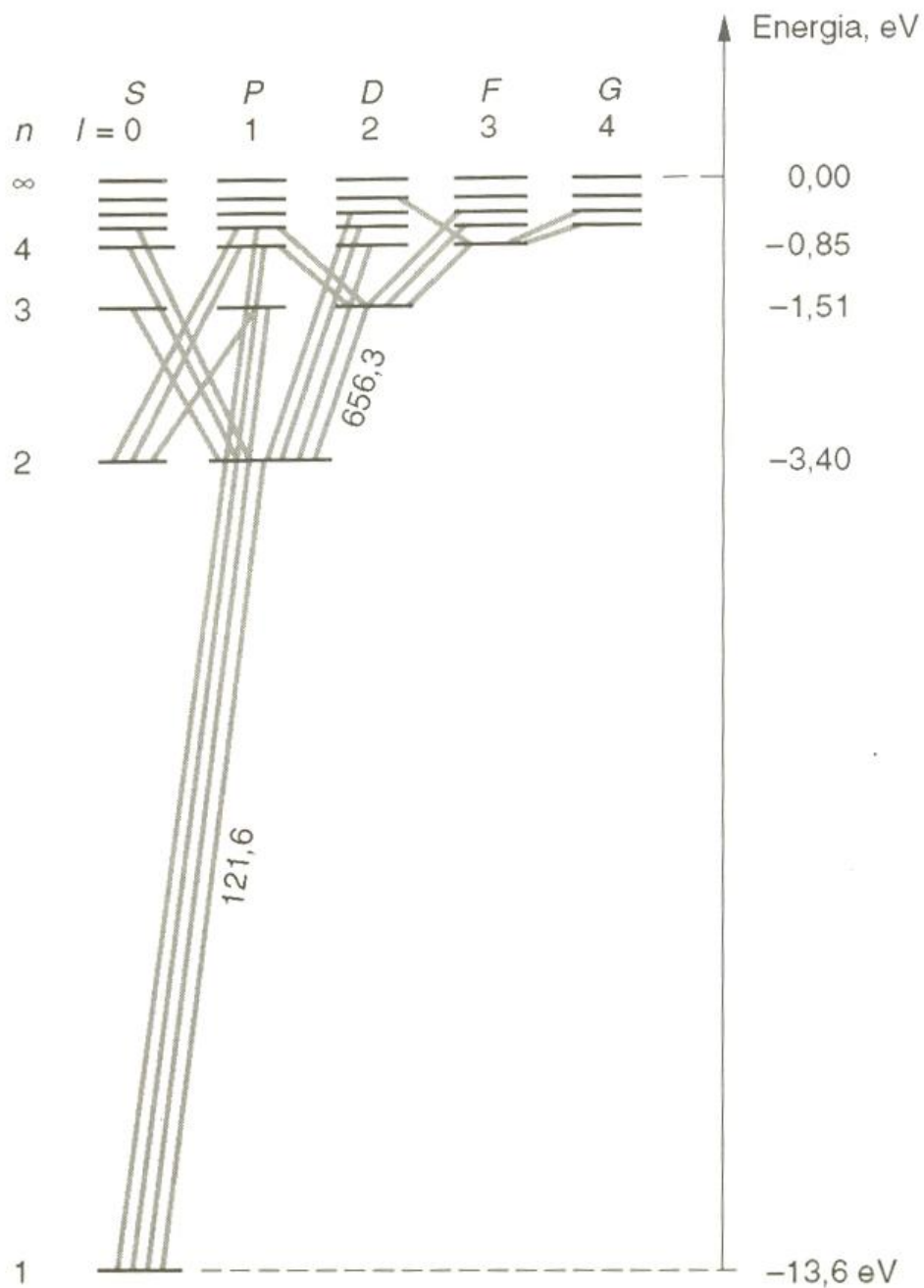
- α é a constante de estrutura fina

O átomo de H na quantização de Bohr-Wilson-Sommerfeld com correção relativística no movimento relativo – a quebra da degenerescência em energia e a estrutura fina do H.



A separação de estrutura fina de alguns níveis de energia do átomo de hidrogênio. A separação é bastante exagerada. Transições que produzem as linhas observadas no espectro do hidrogênio são indicadas por setas sólidas.

As transições das linhas tracejadas não são observadas, indicando a existência da regra de seleção: $\Delta n_\theta = \pm 1$, em acordo com o princípio de correspondência de Bohr.



Resultado da Mecânica Quântica não relativística e sem spin - AGUARDE

Há **degenerescência dos auto-estados de energia:** diferentes estados (diferentes funções de onda) com a mesma energia (aqui agrupados só nos diferentes ℓ)

$$L = \sqrt{\ell(\ell + 1)}\hbar$$

Compare com o modelo de Bohr e Wilson Sommerfeld!

Princípio de de Broglie - 1924

- Como a **radiação eletromagnética** tem caráter dual (**onda-partícula**) e é, juntamente com a **matéria** (partículas com massa de repouso não nula: partícula material) **constituente do universo físico**, então a **simetria da natureza** exige que a **matéria também tenha caráter dual, ou seja, há uma onda associada à partícula material (partícula-onda).**

As relações de conexão partícula-onda – fótons e partículas materiais

- *As relações de conexão* entre as **grandezas do caráter corpuscular** (E, p) com as **do caráter ondulatório**: (ν, λ) **são as mesmas para os constituintes do universo físico - radiação eletromagnética e partículas de matéria.**
- Assim valem para fótons e partículas materiais as relações:

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

$$p = \frac{h}{\lambda} = \hbar k$$

- **CUIDADO!**
 - $\lambda\nu = c$ para $m_0 = 0$
 - $\lambda\nu \neq v$ para $m_0 \neq 0$ (demonstrado em aula!)

Velocidades das ondas clássicas

Ondas monocromáticas:

$$v_{onda} = \lambda \nu = \omega / k$$

Ondas não monocromáticas:

$$v_{onda} = v_{grupo} = \frac{d\omega}{dk}$$

A velocidade da partícula-onda

- Energia da partícula não relativística de velocidade constante:

$$E = \frac{p^2}{2m}$$

- Momento linear e energia da partícula relativística:

$$p = m v_{part} \quad E = \sqrt{p^2 c^2 + m_o^2 c^4} = mc^2$$

- A velocidade de fase, $v = \lambda \nu$, e as relações de de Broglie:

$$\nu_{onda}^{deBroglie} = \nu_{fase} = \lambda \nu = \frac{h}{\lambda} \times \frac{E}{h} = \frac{E}{p}$$

- Então valeriam as seguintes igualdade:

$$\nu_{onda}^{deBroglie} = \left[\frac{E}{p} \right]_{class} = \frac{p^2}{2mp} = \frac{v_{part}}{2} !!!!! \quad \nu_{onda}^{deBroglie} = \left[\frac{E}{p} \right]_{relat} = \frac{mc^2}{m v_{part}} = \frac{c^2}{v_{part}} > c !!!!!$$

Conclusão: a partícula, com velocidade clássica ou relativística, e a onda associada não estão de acordo!!!

A velocidade da partícula-onda – cont.

- **A velocidade de grupo e as ondas de de Broglie:**

$$v_{\text{onda}} = v_{\text{grupo}} = \frac{dw}{dk} = \frac{\frac{dE}{\hbar}}{\frac{dp}{\hbar}} = \frac{dE}{dp}$$

- **Partícula com velocidade não relativística :**

$$v_{\text{grupo}} = \frac{dw}{dk} = \left[\frac{dE}{dp} \right]_{\text{class}} = \frac{2p}{2m} = v_{\text{part}}$$

- **Partícula com velocidade relativística:**

$$v_{\text{grupo}} = \frac{dw}{dk} = \left[\frac{E}{p} \right]_{\text{relat}} = \frac{1}{2} \frac{2pc^2}{\sqrt{p^2c^2 + m_0^2c^4}} = \frac{pc^2}{mc^2} = v_{\text{part}}$$

- **Conclusão: O lado partícula e o lado onda estão de acordo sobre as suas velocidades!!! Adote-se a velocidade de grupo para as ondas das partículas!**

As ondas dos estados estacionários

- **Átomo de Hidrogênio e a onda de de Broglie:**
- **Onda circular estacionária de raio r ,** inspirada nos estados estável e instáveis de Bohr: condição de onda estacionária e a relação de de Broglie:

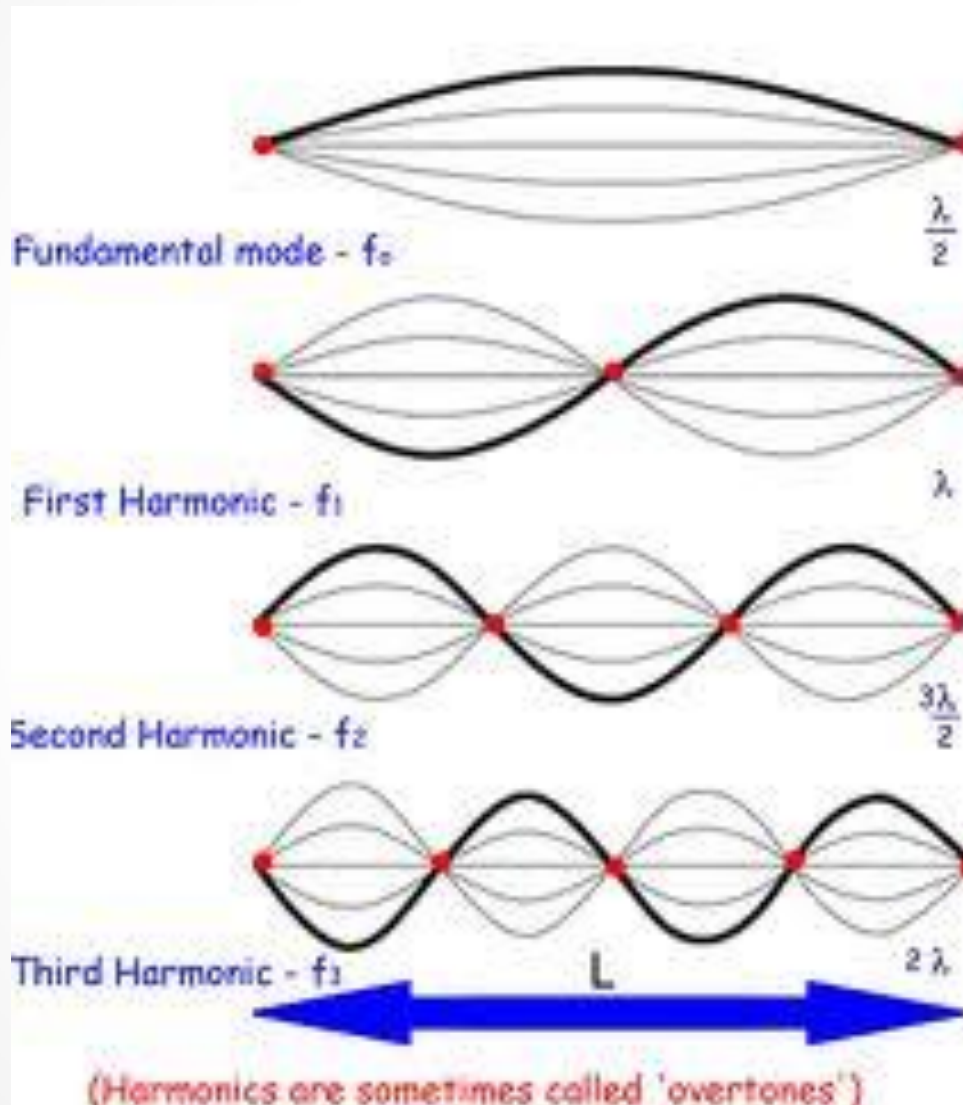
$$2\pi r = n\lambda = n\frac{h}{p}$$

Decorre uma regra de quantização:

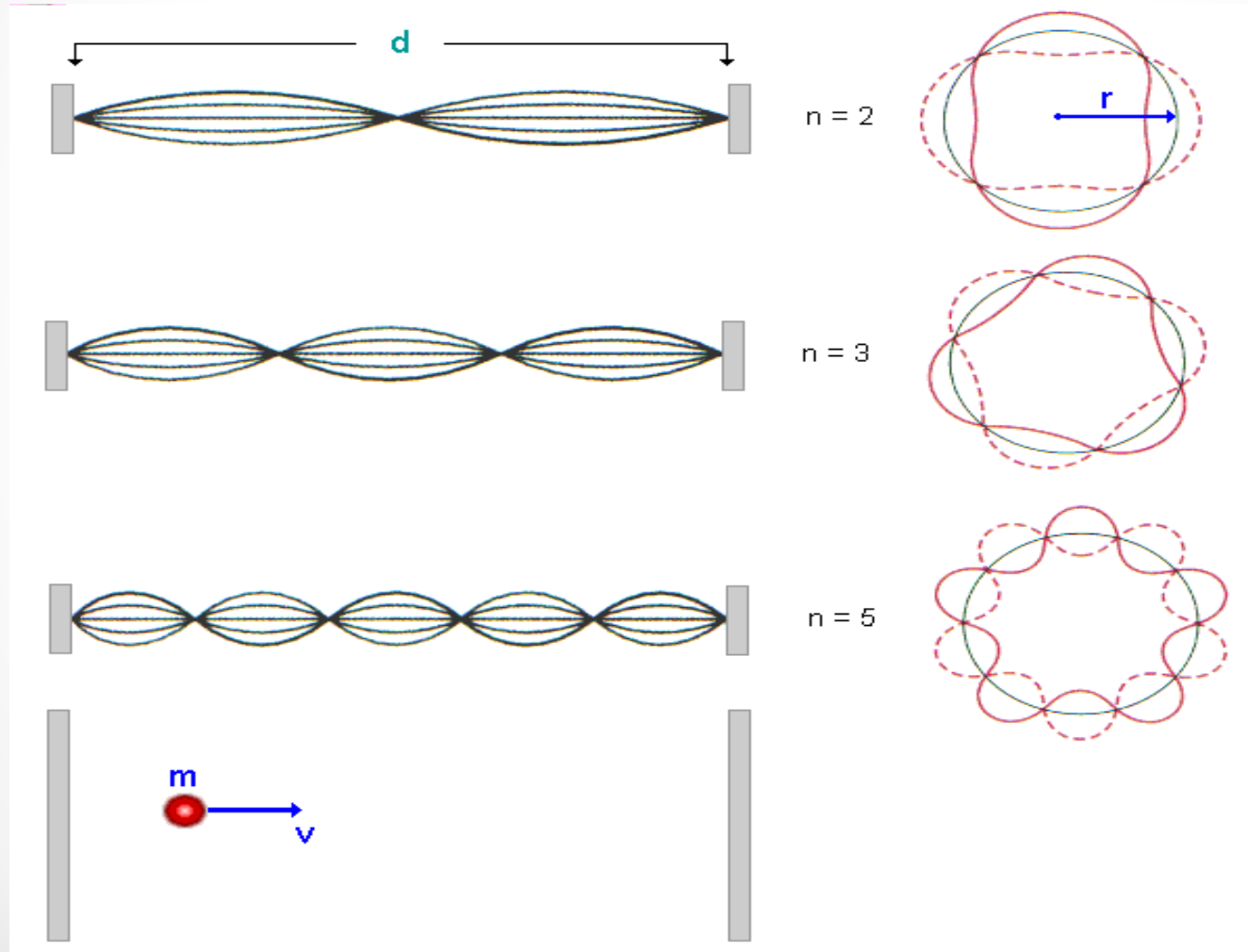
$$pr = L = n\frac{h}{2\pi} = n\hbar$$

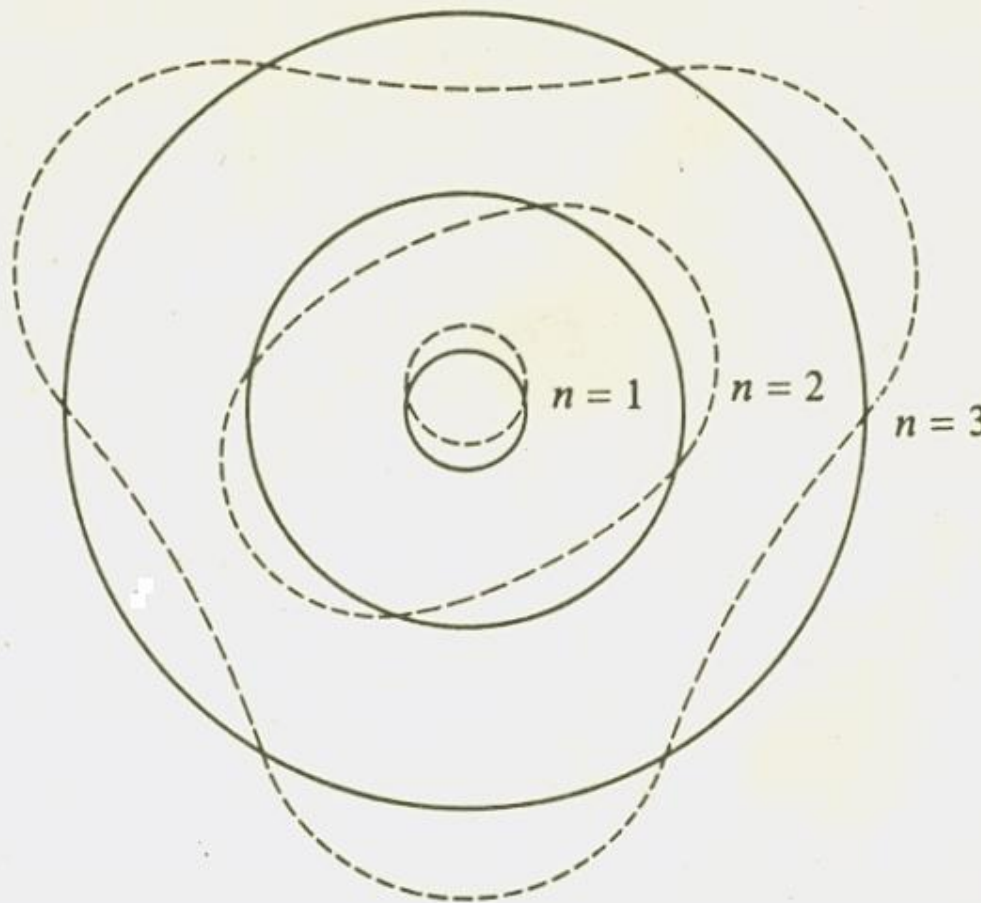
A dualidade partícula-onda nas partículas materiais leva à mesma quantização do momento angular proposta por Bohr como hipótese.

Ondas estacionárias em cordas



De Broglie – possíveis ondas estacionárias de partículas com $v = \text{cte}$: movimento retilíneo e circular





**As ondas de de Broglie
para o átomo de H**

***Cuidado: restritas às
órbitas circulares do
modelo de Bohr!***

Ilustração das ondas de de Broglie estacionárias, feita para as três primeiras órbitas de Bohr. A posição dos nós pode, evidentemente, ser em qualquer ponto da órbita, desde que seus espaçamentos sejam como mostrado.

ondas não monocromáticas mas periódicas

1. **A equação de onda é linear.** Assim qualquer função periódica que obedece a equação de onda:

$$\left(\frac{\partial^2}{\partial x^2}\right)\psi(x,t) = \frac{1}{v^2} \frac{\partial^2}{\partial t^2} \psi(x,t)$$

pode ser escrita como uma série infinita de senos e cossenos (série de Fourier):

$$\psi(x,t) = \sum_n [a_n \cos(k_n x - w_n t) + b_n \sin(k_n x - w_n t)] = \sum_n A_n e^{i(k_n x - w_n t)}$$

Ondas não monocromáticas e não periódicas

2. Qualquer função que obedece a equação de onda, sendo não periódica, obedece a integral de Fourier:

$$\psi(x,t) = \int_0^{\infty} dw \int_0^{\infty} dk [a(k,w) \cos(k_n x - w_n t) + b(k,w) \sin(k_n x - w_n t)] = \int_0^{\infty} dw \int_0^{\infty} dk A(k,w) e^{i(kx - wt)}$$