

3) Relatividade

→ Efeito Doppler Relativístico



Colocamos o referencial no observador, pois, para ser uma onda eletromagnética não necessita de meio para se propagar

Sempre fonte

$$J_o = J_F \cdot \frac{\sqrt{1-v^2/c^2}}{(1 - \frac{v}{c} \cos \theta)}$$

- para $\theta = 0^\circ$ (aprox. frontal): $J_o = J_F \sqrt{\frac{1+v/c}{1-v/c}} > J_F$
- para $\theta = 180^\circ$ (abastamento frontal): $J_o = J_F \sqrt{\frac{1-v/c}{1+v/c}}$

→ Momento Relativístico

$$m(v) = \frac{m_0}{\sqrt{1-v^2/c^2}}$$

Massa de repouso
quanto maior a velocidade da partícula maior será sua massa
se $v \approx c$ então $m(v) \rightarrow \infty$ (nada é mais rápido que a luz).

$$\vec{p} = m\vec{v}$$

Conservação do Momento continua válida.

$$\vec{F} = m \frac{d\vec{v}}{dt} + \vec{v} \cdot \frac{dm}{dt}$$

Não é necessariamente nulo

→ Energia Relativística

$$K = mc^2 - m_0c^2$$

energia cinética energia total da partícula energia de repouso da partícula

uma pequena variação de massa causa um grande dissipação de energia.

Relação Importante: $E^2 = p^2c^2 + (E_0)^2$ m_0c^2

Obs: caso não haja forças dissipativas vale a conservação de momento e energia.

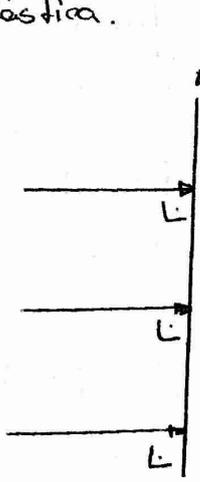
Obs: a energia cinética nem sempre se conserva. Mas quando ocorre podemos tratar de uma colisão elástica.

Partícula de Massa de Repouso:

$$vm_0 = 0$$

$$\left. \begin{aligned} E_0 &= 0 \\ E = k = pc &\Rightarrow p = E/c \\ m = \frac{E}{c^2} &\Rightarrow v = c \text{ massa finita} \end{aligned} \right\}$$

Fóton: não tem massa de repouso mas "adquire massa" devido a velocidade da luz ("curvatura da luz" → Einstein)



Parede absorvedora

Momento: $p = E/c$

Força: $F = \frac{dp}{dt} = \frac{1}{c} \cdot \frac{dE}{dt}$

Pressão: $P = \frac{F}{A} = \frac{1}{c} \cdot \frac{1}{A} \frac{dE}{dt}$

$$P = \frac{2}{3} \frac{S}{c}$$

valor de Rayleigh

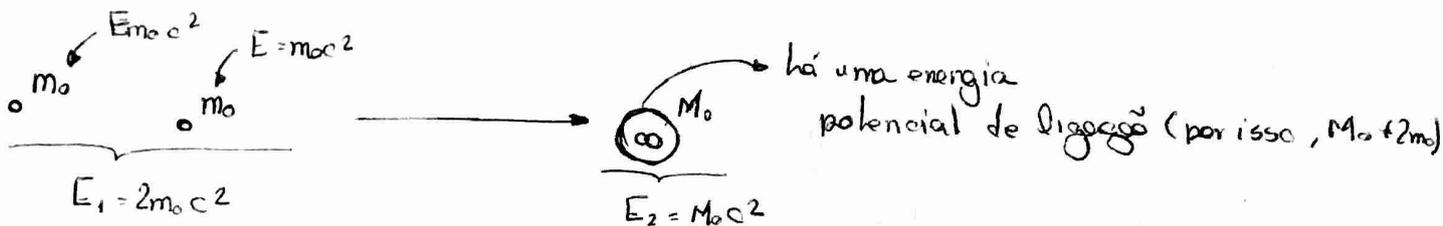
→ parede absorvedora

Parade refletora: $P = \frac{2\langle s \rangle}{c}$

Parade parcialmente refletora/absorvedora: $P = \frac{2\langle s \rangle}{c} R + \frac{\langle s \rangle}{c} A$

A = porcentagem absorvida
 R = porcentagem refletida
 $(R + A = 1)$

Sistemas ligados



se $2m_0 > M_0 \rightarrow$ ligado \rightarrow fornecer energia para quebrar o sistema
 $E_1 > E_2$

se $2m_0 < M_0 \rightarrow$ quebra \rightarrow sobra energia na quebra (não ligado)
 $E_1 < E_2$

Unidades de Física Nuclear

$1\text{eV} = 1,6 \cdot 10^{-19}\text{J}$
 keV, MeV, GeV

$m = \frac{E}{c^2} \rightarrow \frac{\text{MeV}}{c^2}$
 $m_0 \text{ eletr\~{o}n} = 0,511 \frac{\text{MeV}}{c^2}$
 $m_0 \text{ pr\~{o}ton} = 938 \frac{\text{MeV}}{c^2}$

Unidade de massa at\~{o}mica \rightarrow uma : $1 \text{uma} = \frac{1}{12} m_0 = 931,5 \frac{\text{MeV}}{c^2}$
 $m_0 \text{ eletr\~{o}n} = 0,00055 \text{uma}$
 $m_0 \text{ pr\~{o}ton} = 1,00728 \text{uma}$
 $m_0 \text{ neutr\~{o}n} \approx 1 \text{uma}$

II) Física Qu\~{a}ntica

\rightarrow Radiação de um corpo negro

Corpo negro : absorve totalmente a luz que incide nesse corpo. Luz proveniente de um corpo

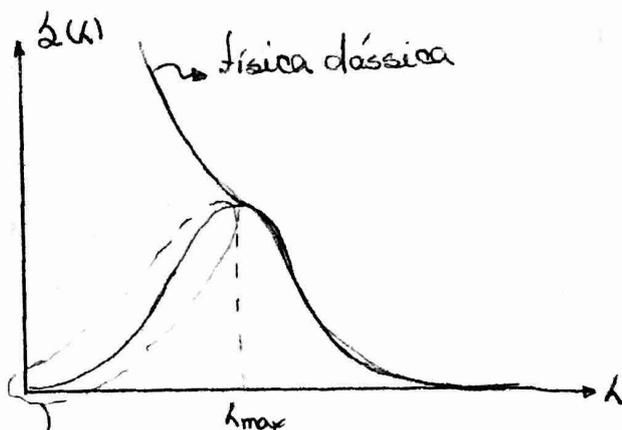
negro \~{e} de sua emiss\~{a}o pr\~{o}pria

Intensidade da luz emitida em um intervalo

$h_1 \leq h \leq h_2 \Rightarrow I(h_1 \leq h \leq h_2) = \int_{h_1}^{h_2} \alpha(h) dh$

$f_1 \leq f \leq f_2 \Rightarrow I(f_1 \leq f \leq f_2) = \int_{f_1}^{f_2} \alpha(f) df$

Intensidade Total : $I_T = \alpha_T = \int_0^{\infty} \alpha(h) dh = \int_0^{\infty} \alpha(f) df$



Resultados experimentais s\~{o} explicados pela eq. de Planck (natureza part\~{i}cular da luz) 2

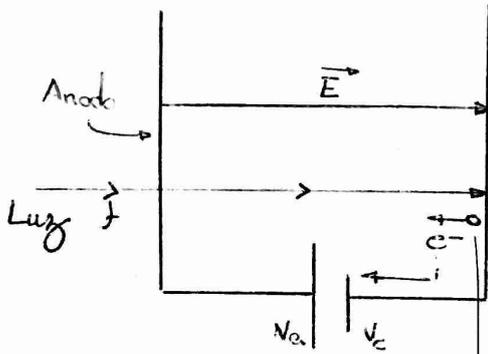
$\sigma_T = 5.67 \cdot 10^{-8} \text{ W m}^{-2} \text{ K}^{-4}$ → Usar em Kelvin!

Constante de Stefan-Boltzmann
 $\sigma = 5,97 \cdot 10^{-8} \frac{\text{W}}{\text{m}^2 \text{K}^4}$

Lei de Wien: $k_{\text{max}} = \frac{b}{T}$ → $b = 2,9 \cdot 10^{-3} \text{ mK}$

$N_{\text{fotons}} = \frac{P \cdot A}{E_{\text{fot}}}$

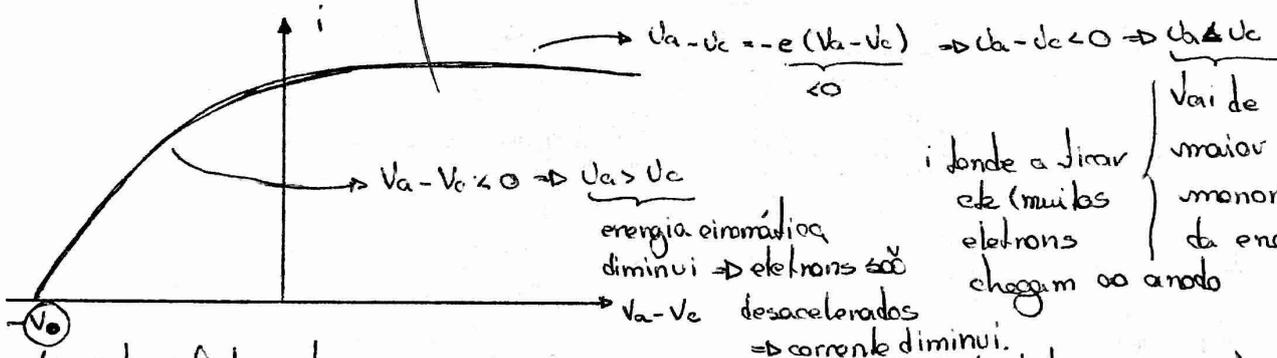
→ Efeito Fotoelétrico



→ elétron absorve o fóton.

Luz incide sobre a superfície metálica (catodo), arranca os elétrons da superfície e surge uma corrente elétrica no anodo.

- $f < f_{\text{corde}}$: nenhuma corrente elétrica aparece no circuito
- $f > f_{\text{corde}}$: corrente elétrica aparece no circuito mesmo quando invertemos a polaridade.



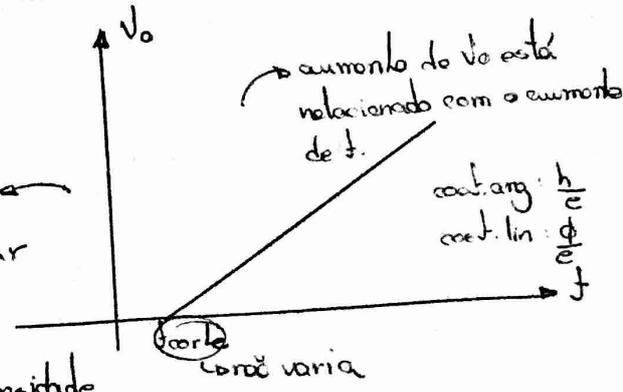
↳ potencial de corte (potencial mínimo para que haja corrente dado que o efeito fotoelétrico ocorre).

Einstein (1905):

energia do fóton → $k_{\text{max}} = hf - \phi$ → Junge trabalho: energia para tirar um elétron da placa

↳ energia cinética do elétron ao deixar o catodo

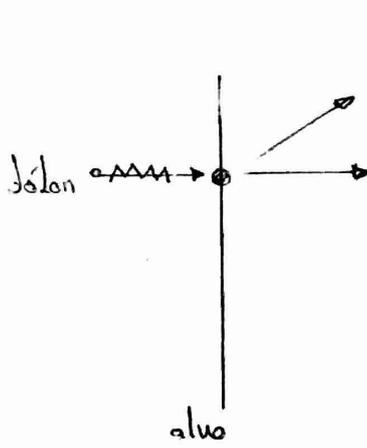
$k_{\text{max}} = eV_0$ e $f_{\text{corde}} = \frac{\phi}{h}$



Obs: $f > f_{\text{corde}} \Rightarrow \frac{c}{\lambda} > \frac{\phi}{h} \Rightarrow \phi < \frac{hc}{\lambda}$

A física clássica não prevê potencial de corte, pois, a intensidade não depende da frequência. Mas prevê que o aumento da intensidade provoca um aumento no potencial de corte (o que não ocorre na prática). Também prevê que um feixe fino de luz implicaria que os elétrons levariam muito tempo para adquirir energia e escapar do catodo (na verdade a corrente surge quase que instantaneamente).

→ Efeito Compton



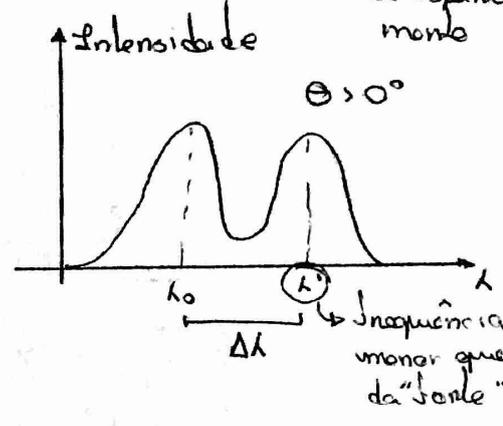
elétron emite fótons

em física clássica a partícula deveria vibrar com a mesma frequência da fonte mas não é isso que ocorre na prática.

elétron ou átomo

$$\Delta\lambda = \lambda' - \lambda_0 = \frac{h}{m_0 c} (1 - \cos\theta)$$

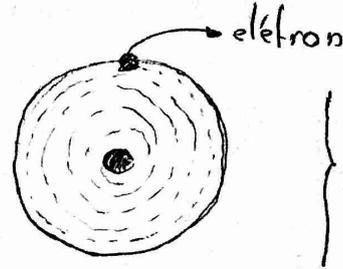
é igual para todos os materiais
independe do material
ângulo de espalhamento



Lembrar que: $p = \frac{E_s}{c} = \frac{h \cdot f}{c} = \frac{h \cdot \nu}{c \cdot \lambda} \Rightarrow p = \frac{h}{\lambda}$

→ O átomo de Bohr

Para a física clássica:



Conforme o elétron se movimenta deveria perder energia e colapsar com o núcleo. Isso ocorreria em pouco tempo ⇒ o átomo não existiria.

O modelo de Bohr:

Bohr supõe que:

o elétron se move em órbita circular sob ação da força de Coulomb.

$$\frac{mv^2}{R} = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \cdot \frac{e^2}{R^2} \Rightarrow v^2 = \frac{e^2}{4\pi m \epsilon_0 R} \Rightarrow \boxed{v = \sqrt{\frac{e^2}{4\pi m \epsilon_0 R}}} \therefore \omega = \frac{v}{R} = \sqrt{\frac{e^2}{4\pi m \epsilon_0 R^3}}$$

momento angular: $L = mvr = \sqrt{\frac{me^2 R}{4\pi \epsilon_0}}$; $E_{TOTAL} = -\frac{1}{8\pi \epsilon_0} \cdot \frac{e^2}{R}$

o elétron só pode estar em órbitas cujo o momento angular é dado por: $L = n\hbar$
 ↳ órbitas estacionárias ⇒ energia está fixa e, portanto, a mecânica clássica se aplica

Raio de Bohr.

$$mvR_n = n\hbar \Rightarrow \sqrt{\frac{me^2 R_n}{4\pi \epsilon_0}} = n\hbar \Rightarrow R_n = n^2 \frac{\hbar^2 \cdot 4\pi \epsilon_0}{me^2} \Rightarrow R_n = n^2 \cdot R_B$$

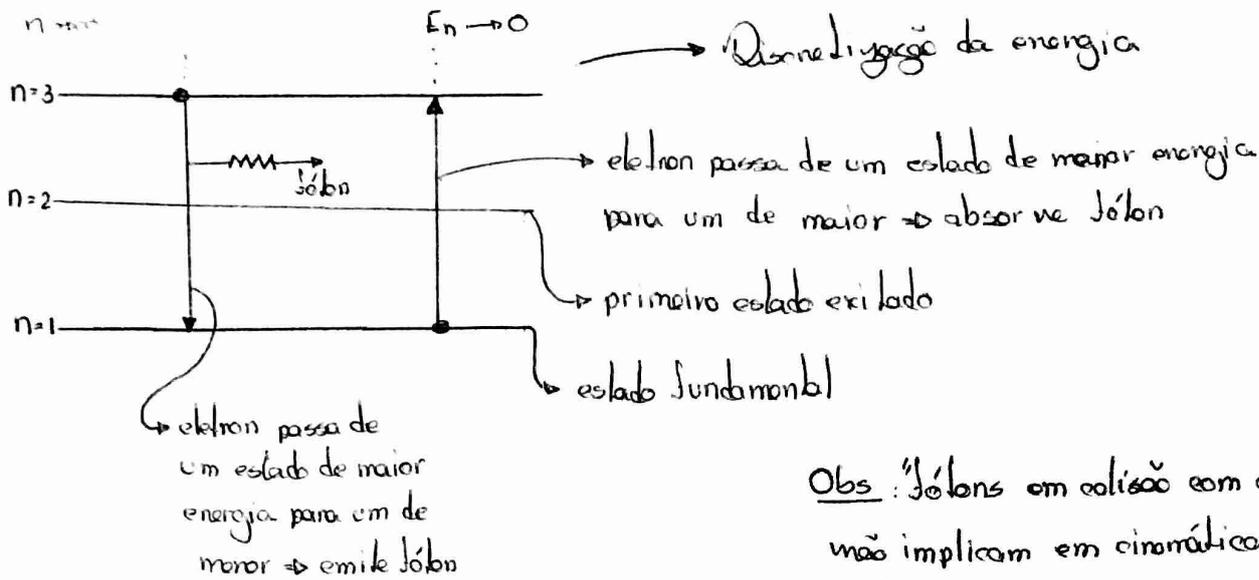
quando o elétron muda de órbita, ele emite ou absorve um fóton, e a energia deste fóton é igual a diferença de energia entre duas órbitas.

$\frac{hc}{\lambda} = E_n - E_m = \frac{e^2 hc}{8\pi \epsilon_0 R_B} \left(\frac{1}{n^2} - \frac{1}{m^2} \right)$

$R_H = -13,6 \frac{eV}{n^2} = -2,2 \cdot 10^{-18} \frac{J}{n^2}$ (hidrogenoides)

$\Delta E = -2,2 \cdot 10^{-18} \left(\frac{1}{n^2} - \frac{1}{m^2} \right)$

↳ positivo abs
↳ negativo em



Obs: "fótons em colisão com átomos não implicam em cinemática relativística".

Espectro de hidrogênio:
$$\frac{1}{\lambda} = R_H \left(\frac{1}{n^2} - \frac{1}{m^2} \right)$$

Teoria de de Broglie:

A luz apresenta características ondulatórias e corpusculares. Assim, de Broglie postulou que a matéria também apresenta esse caráter dual.

de Broglie associou a uma partícula de massa m , velocidade v e momento $p = mv$, o comprimento de onda:

$$\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{mv}$$
 expressão não relativística!

$$f = \frac{E}{h}$$