

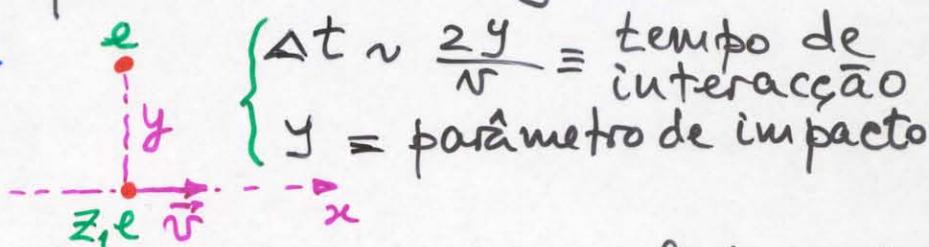
Perda de energia por ionização Poder de paragem

As partículas carregadas perdem energia em cada colisão inelástica com os electrões do meio e acabam por parar.

A perda de energia, $-dE/dx$, por unidade de comprimento ("stopping power") devida à ionização pode ser obtida na aproximação clássica.

Calculamos o impulso sofrido por um electrão na passagem de uma partícula de carga $Z_1 e$:

$$F \Delta t = \frac{Z_1 e^2}{y^2} \cdot \frac{2y}{v}$$



Então, a energia transferida para o electrão é:

$$E_e = \frac{p^2}{2M_2} = \frac{1}{2M_2} \left(\frac{Z_1 e^2}{y^2} \cdot \frac{2y}{v} \right)^2 = \frac{2Z_1^2 e^4}{M_2 v^2 y^2} \quad (1)$$

Considerando um meio contendo N_V átomos por unidade de volume, de número atómico Z_2 , a perda de energia por unidade de comprimento da partícula, devida à sua interacção com ^{os} electrões do elemento $2\pi y dy$, vale: $\frac{2Z_1^2 e^4}{M_2 v^2 y^2} n_V Z_2 \cdot 2\pi y dy = 4\pi \frac{Z_1^2 e^4}{M_2 v^2} n_V Z_2 \frac{dy}{y}$.

Integrando para todos os possíveis y : $y_{\min} \leq y \leq y_{\max}$, vem: $\frac{dE}{dx} = 4\pi \frac{Z_1^2 e^4}{M_2 v^2} n_V Z_2 \cdot \ln \frac{y_{\max}}{y_{\min}}$.

Esta expressão pode ser dada em função de $\ln E_e$, usando (1): $dE \propto -\frac{2}{y^3} dy \Rightarrow \frac{dE}{E} = -\frac{2}{y^3} \times y^2 dy = -\frac{2}{y} dy$

$$\therefore 2 \ln y_{\max}/y_{\min} = -\ln E_{\max}/E_{\min}$$