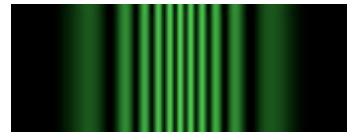


# De Broglie

## Onde elettromagnetiche o particelle?

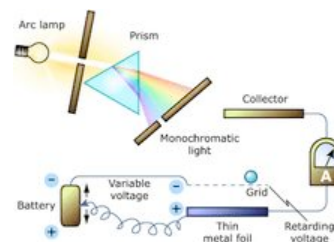
Comportamento ondulatorio:

- Interferenza
- Diffrazione
- Polarizzazione



Comportamento corpuscolare:

- Effetto fotoelettrico
- Effetto Compton



## “A tentative theory of light quanta”

Relazioni classiche: Corpi materiali: massa  $m$ , velocità  $v$ , momento  $p$ .  
Onde: lunghezza d'onda, velocità di fase, velocità di gruppo.

1924: De Broglie (Nobel 1929) cerca di costruire una teoria consistente, a partire dall'assunto che i fotoni fossero effettivamente particelle.

Ipotesi fondamentali:

- i fotoni hanno energia  $h\nu$ , ed eventualmente una massa  $m_0$
- sussiste l'equivalenza massa-energia della relatività ristretta:  $E=mc^2$
- sussistono le relazioni proprie delle onde fra velocità, frequenza, etc.

Allora:

I fotoni hanno momento  $p=h/\lambda$

Attenzione: la teoria è ricavata per particelle con massa  $m_0 \neq 0$   
e quindi in linea di principio adatta a ogni corpo!

## De Broglie: onde di materia

“We are then inclined to suppose that *any* moving body may be accompanied by a wave and that it is impossible to disjoin motion of the body and propagation of the wave”

A qualunque particella o corpo in moto con velocità  $v$  sarebbe comunque associata una lunghezza d'onda  $\lambda$ .

## Velocità dell'onda/particella di De Broglie

Premessa: la relatività ristretta asserisce che, detta  $m_0$  la massa a riposo di una particella, la sua massa quando è in moto con velocità  $v$  si trasforma come:

$$m = \frac{m_0}{\sqrt{1 - \beta^2}} \quad \text{con} \quad \beta = \frac{v}{c}$$

Cerchiamo la velocità dell'onda associata a una particella.

Nel seguito il pedice "w" indica grandezze concettualmente relative all'onda, il pedice "p" grandezze concettualmente relative alla particella.

$$p = \frac{h}{\lambda_w} \quad \text{ma anche} \quad p = mv_p = \frac{m_0}{\sqrt{1 - \beta^2}} v_p \quad \Rightarrow \quad \lambda_w = \frac{h\sqrt{1 - \beta^2}}{m_0 v_p}$$

$$E = h\nu_w \quad \text{ma anche} \quad E = mc^2 = \frac{m_0 c^2}{\sqrt{1 - \beta^2}} \quad \Rightarrow \quad \nu_w = \frac{m_0 c^2}{h\sqrt{1 - \beta^2}}$$

$$\Rightarrow \quad v_w = \lambda_w \nu_w = \frac{c^2}{v_p} > c \quad !$$

## Velocità dell'onda/particella di De Broglie (2)

In questo lucido, il pedice "w" indica grandezze concettualmente relative all'onda, il pedice "p" grandezze concettualmente relative alla particella.

$$\lambda_w = \frac{h\sqrt{1 - \beta^2}}{m_0 v_p} \quad \nu_w = \frac{m_0 c^2}{h\sqrt{1 - \beta^2}} \quad \Rightarrow \quad v_w = \lambda_w \nu_w = \frac{c^2}{v_p} > c \quad !$$

Richiamo:   
 velocità di fase:  $v_f = \frac{\omega}{k}$    
 velocità di fase e velocità di gruppo   
 velocità di gruppo:  $v_g = \frac{d\omega}{dk}$

Effettuando i calcoli:

Esercizio: dimostrare

$$v_f = \lambda_w \nu_w = v_w$$

$$v_g = v_p$$

(trucco:  $\frac{d\omega}{dk} = \frac{d\omega}{d\beta} \frac{1}{\frac{dk}{d\beta}}$ )

(richiamo:  $\omega = 2\pi\nu$  ;  $k = 2\pi/\lambda$  ;  $\beta = v_p/c$ )

## Velocità dell'onda/particella di De Broglie (3)

In questo lucido, il pedice "w" indica grandezze concettualmente relative all'onda, il pedice "p" grandezze concettualmente relative alla particella.

$$\lambda_w = \frac{h\sqrt{1-\beta^2}}{m_0 v_p} \quad \nu_w = \frac{m_0 c^2}{h\sqrt{1-\beta^2}} \quad v_g = \frac{d\omega}{dk}$$

velocità di gruppo

$$v_g = v_p \quad \text{Dimostrazione.}$$

Essendo:  $\frac{d\omega}{dk} = \frac{d\omega}{d\beta} \frac{1}{\frac{dk}{d\beta}}$  Si tratta di scrivere  $\omega$  e  $k$  in funzione del parametro  $\beta = v_p / c$ .

$$\omega = 2\pi\nu_w = 2\pi \frac{m_0 c^2}{h\sqrt{1-\beta^2}} = \frac{m_0 c^2}{\hbar} \frac{1}{\sqrt{1-\beta^2}}$$

$$k = \frac{2\pi}{\lambda_w} = 2\pi \frac{m_0 v_p}{h\sqrt{1-\beta^2}} = \frac{m_0 c}{\hbar} \frac{\beta}{\sqrt{1-\beta^2}}$$

Effettuando le derivate, segue la tesi.

## Onde di materia: dispersive

velocità di fase:  $v_f = \frac{\omega}{k}$

ma  $k$  dipende dal momento  $p$ :  $k = \frac{2\pi}{h} p$   
(perché  $p = h/\lambda = hk/2\pi$ )

La velocità di fase *dipende dalla lunghezza d'onda*.

$$v_g \neq v_f$$

**Le onde di materia sono intrinsecamente dispersive.**

## Digressione: $\hbar$

In molti casi si preferisce usare la costante di Planck razionalizzata:

$$\hbar = \frac{h}{2\pi} \simeq 1.05457 \cdot 10^{-34} \text{Js}$$

per cui:

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

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

$$\Delta x \Delta p \geq \frac{1}{2} \hbar$$

rivedere l'applet GroupVelocity.html

[http://www.phys.virginia.edu/classes/109N/more\\_stuff/Applets/sines/GroupVelocity.html](http://www.phys.virginia.edu/classes/109N/more_stuff/Applets/sines/GroupVelocity.html)

con  $v_g < v_f$