

# Appunti di meccanica quantistica

Gianluca rigoletti

October 9, 2015

## Contents

<b>1</b>	<b>Bibliografia</b>	<b>3</b>
<b>2</b>	<b>Problemi della fisica classica</b>	<b>3</b>
<b>3</b>	<b>Problema del Corpo Nero</b>	<b>4</b>
3.1	Calcolini . . . . .	4
3.2	Effetto Fotoelettrico . . . . .	7
3.3	Effetto Compton . . . . .	7
3.4	Esperimento di Nichols Hull . . . . .	7
3.5	De Broglie . . . . .	8
3.6	Stabilità dell'atomo . . . . .	8

## 1 Bibliografia

Testi consigliati dal docente:

- Stephen Gasiorowicz - Quantum Physics
- Cohen
- Feynman
- Griffith

## 2 Problemi della fisica classica

Verso le metà e la fine dell'ottocento si pensava che le tre branche principali della fisica, ovvero la meccanica, la termodinamica e l'elettromagnetismo, fossero sufficienti a descrivere tutti i fenomeni dell'universo. Per la meccanica classica, già Laplace, illuminista, descrisse come un ente in che conosca la posizione di tutte le particelle in un dato istante e le loro interazioni, sia in grado di prevedere il futuro dello stato delle particelle. Sempre in piena età illuminista si pensava che valesse la reversibilità per qualsiasi fenomeno fisico. Per quanto riguarda l'elettromagnetismo e la luce, dal 600 all'800 Si affermo la visione ondulatoria dei fenomeni ottici (grazie a Huygens principalmente).

Dalle equazioni di Maxwell era noto che la luce come fenomeno dovesse avere una velocità:

$$c^2 = \frac{1}{\mu_o \epsilon_o} \quad (1)$$

il problema che sorge è capire cosa si intende quando si parla di velocità dell'onda. Infatti, se pensiamo al suono come un'onda sappiamo che la sua velocità nell'aria è circa  $340 m s^{-1}$  mentre nell'acqua è 4 volte superiore. Per la luce la questione è più delicata, in quanto l'onda si propaga anche tra distanze astronomiche in cui non v'è altro che il vuoto. Si pensò all'etere come mezzo di propagazione della luce, ma l'esperimento di Michelson Morley confermò la non esistenza di tale mezzo. Nel 1905 Einstein propose la teoria della relatività speciale in cui stabilì i due postulati:

1. La velocità della luce è  $c$  ed è la stessa in ogni sistema di riferimento inerziale
2. Le leggi della fisica sono invarianti per ogni trasformazione di Lorentz

Sembrerebbe tutto risolto con la relatività e la natura ondulatoria della luce. In realtà non fu così.

### 3 Problema del Corpo Nero

Il corpo nero è un modello fisico/matematico dotato di alcune proprietà interessanti. Un corpo nero per definizione è un corpo in equilibrio termodinamico con la radiazione su di esso incidente. Tutta la radiazione che assorbe la riemette. Lo spettro (l'insieme delle frequenze delle radiazioni emesse) è continuo. Era inoltre nota una legge fenomenologica:

$$\lambda_{max}T = cost \quad (2)$$

cioè tutti i corpi neri che hanno lo stesso picco  $\lambda_{max}$  hanno le stesse caratteristiche, indipendenti dai dettagli di cui sono costituiti.

#### 3.1 Calcolini

Immagino una cavità cubica di lato  $L$  in cui le onde elettromagnetiche assumono un comportamento di onde stazionarie all'interno della cavità. Per le onde stazionarie vale

$$\begin{aligned} \lambda &= \frac{2L}{n} \\ \nu &= \frac{c}{\lambda} \\ \nu &= \frac{n}{2L}c \end{aligned} \quad (3)$$

Calcoliamo la spaziatura, in termini di frequenza, tra un modo  $n$  e il suo successivo  $n + 1$ :

$$\Delta\lambda_{n+1} - \Delta\lambda_n = \frac{c}{2L}(n + 1 - n) = \frac{c}{2L} \quad (4)$$

Posso inoltre calcolare il numero di modi presenti in un intervallo  $d\nu$  di frequenza:

$$n = \frac{2L}{c}d\nu \quad (5)$$

Dalle osservazioni dello spettro nero in funzione della frequenza, Rayleigh e Jeans notano la somiglianza con una maxwelliana, come nelle distribuzioni di velocità delle particelle. Per ricavare la Maxwelliana si utilizza il teorema di equipartizione dell'energia e di conseguenza anche loro pensano di utilizzarlo, assegnando ad ogni modo dell'oscillatore un'energia  $kT$ . In una cavità tridimensionale bisogna immaginare l'onda oscillante lungo i tre assi cartesiani e avente quindi un numero di modi  $n_x, n_y, n_z$ . Generalizzando il concetto ottengo che.

$$\nu = \sqrt{n_x^2 + n_y^2 + n_z^2} \frac{c}{2L} \quad \Rightarrow \quad n_x^2 + n_y^2 + n_z^2 = \frac{4\nu^2 L^2}{c^2} \quad (6)$$

Bisogna immaginare di avere un raggio del numero di modi (effettivamente è un'astrazione un po' strana ma guardando i conti ci si può rendere conto) di cui posso calcolare il volume di un ottante. Non calcolo il volume della sfera, ma di un ottante, perchè  $n_x, n_y, n_z$  assumono solo valori positivi.

$$N = \frac{1}{8} \frac{4}{3} \pi r^3 = \frac{1}{8} \frac{4}{3} \pi (\sqrt{n_x^2 + n_y^2 + n_z^2})^3 = \frac{1}{8} \frac{4}{3} \pi \left( \frac{2L\nu}{c} \right)^3 \quad (7)$$

C'è inoltre da tenere conto di un fattore 2, dovuto al fatto che lungo una direzione il campo elettromagnetico può essere polarizzato in due modi:

$$N_{\text{corretto}} = 2N = \left( \frac{2L}{\nu} \right)^3 \pi \text{ continua...} \quad (8)$$

Il modello funziona bene per le basse frequenze, ma la previsione si discosta nel campo dell'ultravioletto. A descrivere il comportamento per basse lunghezza d'onda c'era la legge di Wien, una legge sperimentale, per cui la densità di energia avesse un andamento del tipo

$$u(\nu, T) \propto e^{(-\alpha\nu/T)} \quad (9)$$

Inoltre, era nota la formula di Stefan per cui l'emittanza di un corpo nero vale:

$$q = \sigma T^4 \quad (10)$$

Oppure:

$$\int_0^\nu u(\nu, T) d\nu = \sigma T^4 \quad (11)$$

Se dentro quest'ultima formula si sostituisce il valore di  $u(\nu, t)$  ricavato da Rayleigh-Jeans si ottiene un integrale che diverge a  $\infty$

**Esercizio** Giochino sulle quantità dimensionali. Nel corpo nero la mia teoria ha dei parametri fondamentali in questione, che sono

$$\nu \quad T \quad c \quad k_B \quad (12)$$

So che  $k_B T$  è un'energia e so che

$$\left[ \frac{\nu^3}{c^3} \right] = [L]^{-3} = [V]^{-1} \quad (13)$$

Posso quindi calcolare dimensionalmente il valore di  $u$  come:

$$[u] = \left[ \frac{E}{V} \right] = \frac{k_B T \nu^3}{c^3} \quad (14)$$

e si può osservare che, a meno di coefficienti si ottiene la formula di Rayleigh Jeans.

Planck ipotizza che l'energia scambiata  $E_n$  per ogni modo fosse scambiata in quantità discrete:

$$E_n = n h \nu \quad (15)$$

Con le dovute manipolazioni si ottiene:

$$u(\nu, T) d\nu = \frac{8\pi h \nu^3}{c^3} \frac{h \nu}{e^{h\nu/kT} - 1} \quad (16)$$

Facendo i limiti per  $T \rightarrow 0$  e per  $T \rightarrow \infty$  ritrovo le leggi di Wien e di RJ. Torna anche la legge di Stefan. L'integrale non diverge ma

$$\int u d\nu = \frac{8\pi h}{c^3} \left( \frac{kT}{h} \right)^4 \frac{\pi^4}{15} = \sigma T^4 \quad (17)$$

Cos'è successo fisicamente? (Da fare)

**Esercizio: fluttuazioni di energia** In un sistema a temperatura  $T$  in equilibrio con l'ambiente, le fluttuazioni dell'energia intorno al valor medio si calcolano come (formula ricavabile dalla termodinamica):

$$\Delta E^2 = \frac{\partial E}{\partial \beta} \quad \beta := \frac{1}{kT} \quad (18)$$

So che

$$E_{Planck} = u(\nu) h \nu \quad (19)$$

Quindi:

$$\frac{\partial E}{\partial \beta} = (h\nu) \frac{1}{(e^{h\nu/kT} - 1)^2} (h\nu) e^{h\nu/kT} \quad (20)$$

Noto che:

$$e^{h\nu/kT} = 1 + n(\nu) \quad \text{con} \quad n(\nu) = \frac{1}{e^{h\nu/kT} - 1} \quad (21)$$

Studiamo le fluttuazioni di energia nei limiti di alte e basse temperature:

**Alte  $T$**

$$\begin{aligned} \frac{kT}{h\nu} &\gg 1 \\ \Delta E^2 [u(\nu)]^2 &\approx (kT)^2 \end{aligned} \quad (22)$$

Cioè le fluttuazioni sono proporzionali al quadrato dell'energia

## Basse T

$$\begin{aligned}\frac{kT}{h\nu} &\ll 1 \\ \Delta E^2 &= (h\nu)^2 e^{-h\nu/kT}\end{aligned}\tag{23}$$

Si può osservare che le fluttuazioni dell'energia dipendono da  $kT$  come le particelle non interagenti che seguono la statistica di Poisson.

Tutto questo per dire che nel primo caso le fluttuazioni, andando come il quadrato dell'energia, quindi come un'intensità di un'onda, evidenziano il fenomeno ondulatorio della luce. Nel secondo caso, invece, la luce si comporta come le particelle non interagenti contenute in un volume  $V$

(Inserire la parte sui calcoli di Poisson)

Planck con il quanto descrive la natura ondulatoria e particellare della luce (e questa era una cosa sconvolgente ai tempi).

### 3.2 Effetto Fotoelettrico

Già trattato in fisica III. Quello che c'è da ricordare è che secondo la fisica classica, il tempo necessario per una sorgente di luce a far uscire un elettrone esterno dal suo atomo era nell'ordine di  $10^5$  s, in totale disaccordo con le evidenze sperimentali.

### 3.3 Effetto Compton

Anche qui già fatto. Bisogna ricordare che i calcoli sono stati fatti utilizzando la cinematica relativista e il momento di un fotone  $p = E/c$  anche se non sappiamo bene il perché. A volte può succedere che il fotone colpisca un elettrone interno e faccia rinculare l'atomo.

### 3.4 Esperimento di Nichols Hull

È l'esperimento che dimostrò l'esistenza della pressione di radiazione che si otteneva utilizzando il vettore di Poynting (e quindi derivante dalle equazioni di Maxwell). L'esperimento è simile alla bilancia di torsione di Coulomb o di Cavendish, solo che vi sono due palette: una completamente nera e l'altra a specchio. Per la conservazione dell'impulso

Tornando al corpo nero, le stelle sono un'approssimazione sufficientemente buona di corpo nero. Il picco dello spettro del Sole è di  $500\text{nm}$  che coincide con il picco della sensibilità dell'occhio umano (L'evoluzione non è un fenomeno casuale). Qual è il miglior corpo nero in assoluto che si possa immaginare? L'universo. Il suo picco è a  $2.7\text{K}$  del residuo del big bang.

### 3.5 De Broglie

De Broglie ipotizza che tutta la materia avesse un comportamento ondulatorio. Quello che fa è prendere l'ipotesi di Planck ed estenderla. Associa quindi ad ogni particella di momento  $p$  una lunghezza d'onda:

$$\lambda = \frac{h}{p} \quad (24)$$

L'ipotesi fu subito verificata dall'esperimento di Bragg e dall'esperimento di Davisson e Germer. Scrivo velocemente in cosa consistono. Bragg utilizza cristalli come reticoli di diffrazione su cui fa incidere un fascio di raggi X. Si ricava la formula:

$$\lambda = 2d \sin \theta \quad (25)$$

Procedendo con un fascio di elettroni di cui è nota l'energia cinetica è possibile ricavare la lunghezza d'onda dall'ipotesi di De Broglie e confrontarla con quella che si ottiene dall'esperimento di Bragg:

$$\begin{aligned} \lambda &= \frac{h}{p} = \frac{h}{mv} \\ E &= \frac{1}{2}mv^2 \\ \lambda &= \frac{h}{m\sqrt{2E/m}} \end{aligned} \quad (26)$$

Dagli esperimenti risultò che

$$\begin{aligned} \lambda_{Bragg} &= 1.65 \text{\AA} \\ \lambda_{DeBroglie} &= 1.63 \text{\AA} \end{aligned} \quad (27)$$

### 3.6 Stabilità dell'atomo

Un altro problema della fisica classica era quello della stabilità dell'atomo. Era sicuramente noto che il modello a panettone di Thomson fosse errato ed era ben accettata la teoria dell'esistenza del nucleo atomico. Il modello atomico accettato era quello di Rutherford. Ciò che non ci si riusciva a spiegare era come l'atomo potesse essere stabile visto che che gli elettroni girando intorno al nucleo ed essendo particelle cariche, irradiano energia. Consultare il Jackson per ricavare la formula, ma si ottiene che l'energia persa nel tempo da un elettrone di carica  $e$ , di accelerazione  $a$  è data da:

$$\frac{dE}{dt} = \frac{2}{3} \frac{e^2 a^2}{c^3} \left( \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \right) \quad (28)$$



Il moto è circolare uniforme e quindi l'unico contributo della forza centripeta è dato dall'interazione coulombiana tra l'elettrone e il nucleo. Nel caso più semplice dell'atomo di Idrogeno:

$$\begin{aligned}\frac{mv^2}{r} &= \frac{e^2}{r^2} \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \\ a &= \frac{e^2}{mr^2} \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \\ \frac{dE}{dt} &= \frac{2}{3} \frac{e^6}{m^2 c^3 r^4} \left( \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \right)^3\end{aligned}\tag{29}$$

Immagino che tutta l'energia venga persa nel fenomeno in gioco. Domanda: come so che l'energia cinetica dell'elettrone non è relativistica? Risposta: La relatività inizia ad avere un aspetto rilevante quando l'energia cinetica è confrontabile con l'energia di massa a riposo della particella. In questo caso l'energia di legame dell'elettrone è nell'ordine del  $eV$  mentre la massa dell'elettrone è circa  $511keV$  quindi posso stare tranquillo che l'energia non è relativistica. Come ben noto, l'energia cinetica di una particella è:

$$K = \frac{1}{2}mv^2\tag{30}$$

Quindi il tempo che l'elettrone impiega ad irradiare tutta la sua energia è

$$t = \frac{K}{dE/dt} = \frac{1}{2} \frac{e^2}{r} \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{3}{2} \frac{m^2 c^3 r^4}{e^6} (4\pi\epsilon_0)^3 \approx 10^{-10} s\tag{31}$$