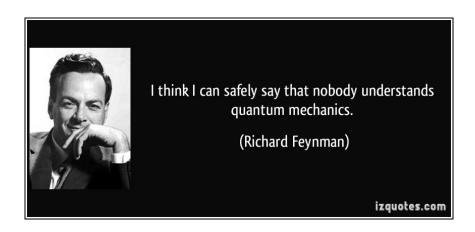
Meccanica Quantistica

per il corso di Istituzioni di Fisica Teorica

Corso di Laurea in Astronomia – Università di Bologna

Docente:

Francesco Ravanini



30 settembre 2019

Notazioni

- Coordinate cartesiane x_1, x_2, x_3 . Coordinate polari r, θ, ϕ . Elementi di volume $d^3x = dx_1 dx_2 dx_3 = r^2 \sin \theta dr d\theta d\phi$.
- Quantità scalari = lettere latine o greche $a, b, c... A, B, C... \alpha, \beta, \gamma... \Gamma, \Delta, \Theta...$
- Vettori e matrici = lettere grassette $\mathbf{a}, \mathbf{b}, \mathbf{c} \dots \mathbf{A}, \mathbf{B}, \mathbf{C} \dots \boldsymbol{\alpha}, \boldsymbol{\beta} \dots \boldsymbol{\Gamma}, \boldsymbol{\Delta} \dots$
- Prodotto scalare di vettori $\mathbf{a} \cdot \mathbf{b}$; prodotto vettoriale $\mathbf{a} \times \mathbf{b}$
- Derivate vettoriali: $\nabla = (\frac{\partial}{\partial x_1}, \frac{\partial}{\partial x_2}, \frac{\partial}{\partial x_3})$. Gradiente di $\phi = \nabla \phi$; divergenza di $\mathbf{v} = \nabla \cdot \mathbf{v}$; rotazionale (o rotore) di $\mathbf{v} = \nabla \times \mathbf{v}$
- Operatori = lettere sans-serif a, b, c... A, B, C... (in grassetto se anche vettori)
- Insiemi di numeri: interi positivi = \mathbb{N} ; interi positivi o nulli = \mathbb{N}_0 ; interi positivi nulli o negativi = \mathbb{Z} ; razionali = \mathbb{Q} ; reali = \mathbb{R} ; complessi = \mathbb{C} .
- Stati (o vettori astratti) nello spazio di Hilbert: $|\psi\rangle$; nel duale $\langle\psi|$. Prodotto scalare tra stati $\langle\psi|\phi\rangle$.
- Unità di misura: normalmente usato il sistema c.g.s., talvolta il S.I. Sono segnalate, quando importanti, anche unità di misure tipiche della fisica atomica, come l'Åmstrong $1\text{Å} = 10^{-8}\text{cm}$ e l'elettronVolt $1\text{ eV} = 1.6 \cdot 10^{-13}\text{erg}$.

Costanti

- Costante di Planck ridotta: $\hbar = 1.0545896 \cdot 10^{-27} \mathrm{erg \cdot s}$
- Carica elettrica elementare $e = 1.6021895 \cdot 10^{-19} \text{C} = 5.34426 \cdot 10^{-9} \text{statC}$
- Masse:
 - elettrone $m_e = 9.109535 \cdot 10^{-27} \text{g} = 0.511003(1) \text{ MeV}/c^2;$
 - protone $m_p = 1.672651 \cdot 10^{-24} \,\mathrm{g} = 938.280(3) \,\mathrm{MeV}/c^2$
 - neutrone $m_n = 1.674951 \cdot 10^{-24} \,\mathrm{g} = 939.573(3) \,\mathrm{MeV}/c^2$
- Velocità della luce nel vuoto $c = 2.997924581 \cdot 10^{10} \mathrm{cm/s}$

Indice

1	Le basi storiche della Meccanica quantistica					
	1.1	La scoperta dell'elettrone	7			
	1.2	Modelli atomici di Thomson e di Rutherford	9			
	1.3	La radiazione di corpo nero	10			
	1.4	Effetto fotoelettrico	17			
	1.5	Effetto Compton	20			
	1.6	Atomo di Bohr	22			
2	Le basi della Meccanica ondulatoria					
	2.1	Ipotesi di de Broglie	26			
	2.2	Discussione critica dell'esperienza della doppia fenditura	29			
	2.3	La funzione d'onda	33			
	2.4	Principio di sovrapposizione	34			
	2.5	Onda piana e particella libera	35			
	2.6	Pacchetto d'onde	39			
	2.7	Equazione di Schrödinger in un campo di forze	42			
	2.8	Equazione di continuità	43			
	2.9	Normalizzazione periodica (o "in scatola")	44			

3	Form	Formalismo della Meccanica quantistica				
	3.1	Richiami di Meccanica classica hamiltoniana	47			
	3.2	Postulati della MQ	48			
	3.3	Operatori e probabilità di transizione	53			
	3.4	Rappresentazione nello spazio delle coordinate	54			
	3.5	Rappresentazione nello spazio degli impulsi	56			
	3.6	Ampiezze di transizione	59			
	3.7	Evoluzione temporale	60			
	3.8	Equazione di Schrödinger nello spazio delle coordinate	62			
	3.9	Valori medi e scarti quadratici medi	63			
	3.10	Teorema di Ehrenfest	65			
	3.11	Principio di Heisenberg generalizzato	68			
	3.12	Insieme completo di osservabili commutanti	70			
	3.13	Equazione di Schrödinger stazionaria	71			
	3.14	Stati quasi stazionari e vita media	73			
	3.15	Relazione di indeterminazione energia-tempo	76			
	3.16	Parità	77			
4	Alcı	ıni problemi di MQ in una dimensione	7 9			
	4.1	Considerazioni generali	79			
	4.2 Buca di potenziale infinita		82			
	4.3 Potenziale deltiforme					
		4.3.1 Stati legati	87			
		4.3.2 Stati del continuo	90			
	4.4	Buca rettangolare simmetrica	92			
		4.4.1 Stati legati	93			
		4.4.2 Stati del continuo	98			
	4.5	Barriera di potenziale: l'effetto tunnel	99			
	4.6	Oscillatore armonico	103			

		4.6.1 Metodo algebrico						
		4.6.2 Metodo analitico						
5	Momento angolare 113							
	5.1	Coordinate polari						
	5.2	Operatore impulso in coordiante polari						
	5.3	Operatore momento angolare						
		5.3.1 Operatore L_3 : spettro e autofunzioni 119						
		5.3.2 Operatore L^2						
6	Pot	enziali centrali 127						
	6.1	Separazione delle variabili						
	6.2	Buca di potenziale sferica						
	6.3	Oscillatore armonico isotropo						
	6.4	Problema dei due corpi e massa ridotta						
	6.5	Atomo idrogenoide						
7	\mathbf{Alg}	ebra dei momenti angolari 147						
	7.1	Operatori di innalzamento e abbassamento						
	7.2	Spin						
	7.3	Composizione di momenti angolari						
		7.3.1 Esempio di caclolo dei coefficienti di Clebsch-Gordan 155						
	7.4	Sistemi di particelle identiche						
8	Sim	metrie in MQ 161						
	8.1	Trasformazioni reversibili e gruppi						
	8.2	Trasformazioni unitarie e simmetrie						
	8.3	Simmetrie spazio-temporali continue						
		8.3.1 Traslazioni						
		8.3.2 Rotazioni 165						

		8.3.3	Traslazioni temporali	166
	8.4	Simmet	rie interne e algebre di Lie	166
9	Teo	ria delle	e perturbazioni 1	71
	9.1 Perturbazioni indipendenti dal tempo		pazioni indipendenti dal tempo	172
		9.1.1	Primo ordine perturbativo	173
		9.1.2	Secondo ordine perturbativo	174
	9.2	0.2 Perturbazione di un livello degenere		175
	9.3	Teorem	a di Hellmann-Feynman	177
10 Campi elettromagnetici in MQ				
	10.1	Moto d	i una particella in campo elettromagnetico	180
	10.2	Transiz	ioni atomiche di dipolo	183
	10.3	Atomo	H in campo magnetico	187
	10.4	Effetto	Zeemann normale	190
	10.5	Struttu	ra fine dell'atomo d'idrogeno	193
		10.5.1	Correzione relativistica	194
		10.5.2	Interazione spin-orbita	196
	10.6	Effetto	Zeemann anomalo	198
		10.6.1	Effetto Zeemann per $B_{ext} \gg B_{int} \ldots 1$	198
		10.6.2	Effetto Zeemann per $B_{ext} \ll B_{int} \ldots 1$	199
		10.6.3	Struttura iperfine	201