

Indice

<i>Prefazione alla terza edizione</i>	p. 10
<i>Dalla prefazione alla prima edizione</i>	11
<i>Alcune notazioni</i>	13
CAPITOLO I. CONCETTI FONDAMENTALI DELLA MECCANICA QUANTISTICA	
§ 1. Principio di indeterminazione	15
§ 2. Principio di sovrapposizione	21
§ 3. Operatori	23
§ 4. Somma e prodotto di operatori	29
§ 5. Spettro continuo	32
§ 6. Limite classico	37
§ 7. Funzione d'onda e processo di misura	39
CAPITOLO II. ENERGIA E QUANTITÀ DI MOTO	
§ 8. Hamiltoniano	43
§ 9. Derivazione di operatori rispetto al tempo	44
§ 10. Stati stazionari	46
§ 11. Matrici	50
§ 12. Trasformazione di matrici	55
§ 13. Operatori in rappresentazione di Heisenberg	58
§ 14. Matrice densità	59
§ 15. Quantità di moto	63
§ 16. Relazioni di indeterminazione	67
CAPITOLO III. EQUAZIONE DI SCHRÖDINGER	
§ 17. Equazione di Schrödinger	72
§ 18. Proprietà fondamentali dell'equazione di Schrödinger	75
§ 19. Densità di corrente	79
§ 20. Principio variazionale	82
§ 21. Proprietà generali del moto unidimensionale	84

§ 22. Buca di potenziale	p. 88
§ 23. Oscillatore lineare	92
§ 24. Moto in un campo uniforme	101
§ 25. Coefficiente di trasmissione	103

CAPITOLO IV. MOMENTO ANGOLARE

§ 26. Momento angolare	110
§ 27. Autovalori del momento angolare	114
§ 28. Autofunzioni del momento angolare	119
§ 29. Elementi di matrice di vettori	122
§ 30. Parità di uno stato	126
§ 31. Composizione dei momenti angolari	129

CAPITOLO V. MOTO IN UN CAMPO A SIMMETRIA CENTRALE

§ 32. Moto in un campo a simmetria centrale	133
§ 33. Onde sferiche	137
§ 34. Sviluppo dell'onda piana	144
§ 35. Caduta di una particella su di un centro	147
§ 36. Moto in un campo coulombiano (coordinate sferiche)	150
§ 37. Moto in un campo coulombiano (coordinate paraboliche)	163

CAPITOLO VI. TEORIA DELLE PERTURBAZIONI

§ 38. Perturbazioni indipendenti dal tempo	167
§ 39. Equazione secolare	173
§ 40. Perturbazioni dipendenti dal tempo	177
§ 41. Transizioni per effetto di una perturbazione agente per un tempo finito	181
§ 42. Transizioni per effetto di una perturbazione periodica	188
§ 43. Transizioni nello spettro continuo	190
§ 44. Relazione d'indeterminazione per l'energia	194
§ 45. L'energia potenziale come perturbazione	197

CAPITOLO VII. CASO QUASI-CLASSICO

§ 46. La funzione d'onda nel caso quasi-classico	202
§ 47. Condizioni al contorno nel caso quasi-classico	206
§ 48. Regola di quantizzazione di Bohr-Sommerfeld	209
§ 49. Moto quasi-classico in un campo a simmetria centrale	215
§ 50. Attraversamento di una barriera di potenziale	220
§ 51. Calcolo degli elementi di matrice quasi-classici	226
§ 52. Probabilità di transizione nel caso quasi-classico	231
§ 53. Transizioni per effetto di perturbazioni adiabatiche	236

CAPITOLO VIII. SPIN

§ 54. Spin	240
§ 55. Operatore dello spin	245
§ 56. Spinori	249
§ 57. Funzioni d'onda delle particelle con spin arbitrario	253

§ 58. Operatore di rotazione finita	p. 260
§ 59. Polarizzazione parziale delle particelle	266
§ 60. Inversione del tempo e teorema di Kramers	268

CAPITOLO IX. PARTICELLE IDENTICHE

§ 61. Principio di indistinguibilità delle particelle identiche	272
§ 62. Interazione di scambio	275
§ 63. Simmetria rispetto alle permutazioni	280
§ 64. Seconda quantizzazione. Caso della statistica di Bose	289
§ 65. Seconda quantizzazione. Caso della statistica di Fermi	296

CAPITOLO X. L'ATOMO

§ 66. Livelli energetici dell'atomo	300
§ 67. Stati degli elettroni nell'atomo	302
§ 68. Livelli energetici idrogenoidi	306
§ 69. Campo autocompatibile	307
§ 70. Equazione di Thomas-Fermi	312
§ 71. Funzioni d'onda degli elettroni periferici in prossimità del nucleo	318
§ 72. Struttura fine dei livelli atomici	319
§ 73. Sistema periodico degli elementi di Mendeleev	324
§ 74. Termini Röntgen	332
§ 75. Momenti di multipolo	335
§ 76. Atomo in un campo elettrico	339
§ 77. L'atomo d'idrogeno in un campo elettrico	344

CAPITOLO XI. MOLECOLE BIATOMICHE

§ 78. Termini elettronici di una molecola biatomica	356
§ 79. Intersezione dei termini elettronici	359
§ 80. Connessione tra termini molecolari ed atomici	362
§ 81. Valenza	366
§ 82. Strutture vibrazionale e rotazionale dei termini di singoletto della molecola biatomica	374
§ 83. Termini di multipletto. Caso a)	380
§ 84. Termini di multipletto. Caso b)	384
§ 85. Termini di multipletto. Caso c) e d)	389
§ 86. Simmetria dei termini molecolari	391
§ 87. Elementi di matrice di una molecola biatomica	395
§ 88. Sdoppiamento A	399
§ 89. Interazione degli atomi a grandi distanze	402
§ 90. Predissociazione	406

CAPITOLO XII. TEORIA DELLA SIMMETRIA

§ 91. Trasformazioni di simmetria	419
§ 92. Gruppi di trasformazioni	422
§ 93. Gruppi puntuali	426

§ 94. Rappresentazioni dei gruppi	p. 435
§ 95. Rappresentazioni irriducibili dei gruppi puntuali	444
§ 96. Rappresentazioni irriducibili e classificazione dei termini	448
§ 97. Regole di selezione per gli elementi di matrice	451
§ 98. Gruppi continui	455
§ 99. Rappresentazioni a due valori dei gruppi puntuali finiti	460

CAPITOLO XIII. MOLECOLE POLIATOMICHE

§ 100. Classificazione delle oscillazioni molecolari	465
§ 101. Livelli energetici oscillazionali	473
§ 102. Stabilità delle configurazioni simmetriche della molecola	476
§ 103. Quantizzazione della rotazione di una trottola	482
§ 104. Interazione fra oscillazioni e rotazioni di una molecola	492
§ 105. Classificazione dei termini molecolari	497

CAPITOLO XIV. COMPOSIZIONE DEI MOMENTI ANGOLARI

§ 106. Simboli $3j$	506
§ 107. Elementi di matrice di tensori	516
§ 108. Simboli $6j$	519
§ 109. Elementi di matrice e composizione dei momenti angolari	526
§ 110. Elementi di matrice per sistemi a simmetria assiale	528

CAPITOLO XV. MOTO IN UN CAMPO MAGNETICO

§ 111. Equazione di Schrödinger in un campo magnetico	532
§ 112. Moto in un campo magnetico uniforme	536
§ 113. Atomo in un campo magnetico	541
§ 114. Spin in un campo magnetico variabile	550
§ 115. Densità di corrente in un campo magnetico	552

CAPITOLO XVI. STRUTTURA DEL NUCLEO ATOMICO

§ 116. Invarianza isotopica	554
§ 117. Forze nucleari	559
§ 118. Modello a strati	564
§ 119. Nuclei non sferici	575
§ 120. Spostamento isotopico	581
§ 121. Struttura iperfine dei livelli atomici	583
§ 122. Struttura iperfine dei livelli molecolari	586

CAPITOLO XVII. URTI ELASTICI

§ 123. Teoria generale della diffusione	589
§ 124. Studio della formula generale	593
§ 125. Condizione di unitarietà per la diffusione	596
§ 126. Formula di Born	601
§ 127. Caso quasi-classico	608
§ 128. Proprietà analitiche dell'ampiezza di diffusione	613

§ 129. Relazione di dispersione	p. 619
§ 130. Ampiezza di diffusione nella rappresentazione dell'impulso	623
§ 131. Diffusione ad alte energie	626
§ 132. Diffusione di particelle lente	633
§ 133. Diffusione di risonanza a basse energie	641
§ 134. Risonanza su un livello quasi-discreto	649
§ 135. Formula di Rutherford	655
§ 136. Sistema di funzioni d'onda dello spettro continuo	659
§ 137. Urti di particelle identiche	663
§ 138. Diffusione risonante di particelle cariche	666
§ 139. Urti elastici di elettroni veloci con atomi	671
§ 140. Diffusione con interazione spin-orbita	676
§ 141. Poli di Regge	682

CAPITOLO XVIII. URTI ANELASTICI

§ 142. Diffusione elastica in presenza di processi anelastici	689
§ 143. Diffusione anelastica di particelle lente	695
§ 144. Matrice di diffusione in presenza di reazioni	698
§ 145. Formule di Breit e Wigner	702
§ 146. Interazione nello stato finale delle reazioni	711
§ 147. Comportamento delle sezioni vicino alla soglia di reazione	714
§ 148. Urti anelastici di elettroni veloci con atomi	721
§ 149. Rallentamento efficace	732
§ 150. Urti anelastici di particelle pesanti con atomi	736
§ 151. Diffusione di neutroni	739
§ 152. Diffusione anelastica ad alte energie	744

APPENDICE MATEMATICA

§ a. Polinomi di Hermite	751
§ b. Funzione di Airy	754
§ c. Polinomi di Legendre	757
§ d. Funzione ipergeometrica confluente	759
§ e. Funzione ipergeometrica	764
§ f. Calcolo degli integrali contenenti funzioni ipergeometriche confluenti	766

INDICE ANALITICO	772
----------------------------	-----

