Table des Matières

Introduction

_	41101	oddenon	_
	1.1	Granulation de la matière	1
	1.2	Premières analyses quantitatives de la structure atomique	3
	1.3	Instabilité électrodynamique de l'atome classique	4
2	La radioactivité		
	2.1	Phénoménologie de la radioactivité	5
	2.2	Loi de décroissance radioactive	7
3	Les	expériences de Rutherford	9
	3.1	Preuve expérimentale de la structure lacunaire de la matière	9
	3.2	Section efficace	10
	3.3	Section efficace différentielle pour la diffusion Rutherford	11
4	Quantification de l'énergie : le rayonnement thermique		
	4.1	Le rayonnement thermique : définition et phénoménologie sommaire .	13
	4.2	Formule de Rayleigh - Jeans (1900)	14
	4.3	Loi de Planck (1900)	15
5	Quantification de l'énergie : le photon		
	5.1	L'effet photoélectrique	17
	5.2	L'effet Compton	19
6	Structure atomique, raies spectrales, théorie de Bohr		
	6.1	Spectre des atomes	21
	6.2	Le modèle de Bohr (1913)	22
7	L'Ancienne Théorie des Quanta		
	7.1	Mécanique analytique	25
	7.2	Retour sur la règle de Planck pour l'oscillateur harmonique	26
	7.3	Les règles de quantification de Bohr - Wilson - Sommerfeld (BWS) Contenu protégé par copyright	27

8	Structure du noyau atomique 8.1 Caractéristiques physiques du noyau 8.2 Composition du noyau 8.3 Énergie de liaison du noyau 8.4 Transitions nucléaires	29 29 30 31 32
9	L'avènement de la Mécanique quantique 9.1 La Mécanique des matrices de Heisenberg	33 33 35
10	Fonction d'onde 10.1 L'interprétation de Born	37 37 38 39 40
11	Magnétisme atomique 11.1 Inexistence du magnétisme en théorie classique	41 41 42
12	Postulats et structure formelle de la Mécanique quantique 12.1 Postulats	43 43 45
13	Opérateurs 13.1 Opérateurs hermitiques, opérateurs unitaires 13.2 Manipulation et combinaison des opérateurs 13.3 Représentations -q et -p	47 47 48 49
14	Évolution temporelle d'un système quantique 14.1 Description de l'évolution dans le temps	51 51 53
15	Potentiels à une dimension constants par morceaux 15.1 Propriétés des problèmes à une dimension	55 55 56 57
16		59

17	Symétrie et lois de conservation	63
	17.1 Symétrie universelle. Symétrie propre	63
	17.2 Symétrie spatiale	64
	17.3 Invariance de jauge	65
	17.4 Symétries discrètes	66
	17.5 Symétrie et dégénérescence	66
18	Théorie du moment cinétique	67
	18.1 Valeurs et vecteurs propres d'un moment cinétique	67
	18.2 Addition de moments cinétiques. Coefficients de Clebsch-Gordan .	69
	18.3 Théorème de Wigner - Eckart	69
19	Potentiel central et atome d'hydrogène	71
	19.1 Hamiltonien du champ central	71
	19.2 Particule libre	72
	19.3 Atome d'hydrogène	73
20	Le spin	75
	20.1 L'irrésistible ascension du spin	75
	20.2 Généralisation de la notion de fonction d'onde	76
	20.3 Équation de Dirac	77
21	Illustration des postulats de la Mécanique quantique	79
	21.1 L'effet Zénon quantique	79
	21.2 Sauts quantiques	80
	21.3 Cryptographie quantique	82
	21.4 Décohérence	82
	21.5 Intrication	83
22	Particules identiques	85
	22.1 Spécificité des particules identiques en Mécanique quantique	85
	22.2 Différences fondamentales entre bosons et fermions	87
	22.3 La Seconde quantification	88
23	Méthodes d'approximation pour les états propres	89
	23.1 Méthode variationnelle	89
	23.2 Théorie des perturbations stationnaires	90
24	Théorie des perturbations dépendant du temps	93
	24.1 Approximations successives de l'opérateur d'évolution	93
	24.2 Davis and importants	OF

25	Introduction à la description purement quantique de l'interaction champ - matière 97		
	5.1 Hamiltonien atome + champ		
	5.2 Émission spontanée		
	5.3 Deux autres applications: Wigner - Weisskopf vs. Rabi, et inter-		
	action de van der Waals		
	action de van der vivaais	. 100	
26	ntroduction à la théorie de la diffusion	10	
	6.1 Diffusion par un potentiel		
	6.2 Équation intégrale de la diffusion. Approximation de Born		
	6.3 Déphasages. Résonances de diffusion	. 103	
27	Atomes à plusieurs électrons	108	
	7.1 Modèle à électrons indépendants	. 103	
	7.2 Termes spectraux. Structure fine et multiplets		
	7.3 Origine microscopique du magnétisme		
28	ntroduction à la physique des molécules	109	
	8.1 L'approximation de Born et Oppenheimer	. 109	
	8.2 Nature physique de la liaison chimique		
	8.3 Mouvement des noyaux. Spectres de vibration et de rotation		
29	Matière condensée ordonnée	11:	
	9.1 Cohésion des solides ordonnés	. 11:	
	9.2 Structure cristalline. Diffraction		
30	Electrons dans un cristal	113	
00	0.1 Théorème de Bloch		
	0.2 Deux schémas classiques d'approximation		
	0.3 Conducteurs, semi-conducteurs, isolants		
	0.4 Universalité des conséquences de la symétrie discrète		
	0.4 Offiversame des consequences de la symethe discrete	, 12	
31	Jibrations d'un solide ordonné	12:	
	1.1 Dynamique et quantification	. 12	
	1.2 Contribution des phonons à la chaleur spécifique	. 123	
	1.3 Phonons et diffraction	. 123	
32	Notions de transport dans les solides	128	
	2.1 Conductivité d'un métal	. 123	
	2.2 Supraconductivité	. 126	
Bi	liographie		
	0L		

Contenu protégé par copyright