

## TABLE DES MATIÈRES

Formulaire et notations	7
1. Molécule diatomique instable	11
2. Centres colorés dans des cristaux ioniques	16
3. Oscillations des neutrinos	27
4. Formation de l'hydrogène moléculaire interstellaire	29
5. Le chat de Schrödinger	36
6. Ions moléculaires colorés	46
7. Désintégration d'un atome de tritium	51
8. L'atome d'hydrogène en champs électrique et magnétique croisés : quantification de Pauli	53
9. Le défaut quantique des niveaux de Rydberg du sodium	57
10. Résultats exacts sur le problème des trois corps	64
11. Analyse d'une expérience de Stern et Gerlach	70
12. Mesure de l'anomalie de moment magnétique de l'électron	78
13. Interférométrie de neutrons	80
14. Piège de Penning	87
15. La cryptographie quantique	91
16. Mécanique quantique, variables cachées et inégalités de Bell	99
17. Structure hyperfine en résonance de spin électronique	106
18. Induction du principe de Pauli	113
19. Spectre du Positronium	122
20. Excitons magnétiques	130
21. La méthode de rotation de spin des muons positifs	141
22. Lasers moléculaires	153
23. Perte d'énergie d'une particule ionisée passant dans la matière	159
24. Mesure spectroscopique sur un jet de neutrons	166