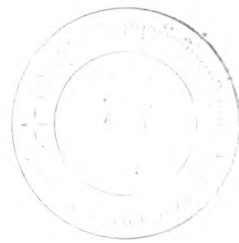


การคัดแปลงวิธีการควมดูแลของบัณฑิตวิทยาลัย



นายวิทยา อมรกิจบำรุง

004722

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

ภาควิชาฟิสิกส์

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. ๒๕๖๔

1 17347002

MODIFIED CUMULANT TREATMENT OF THE MIXED

MOLECULAR CRYSTAL PROBLEM

Mr. Vittaya Amornkitbamrung

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements

for the Degree of Master of Science

Department of Physics

Graduate School

Chulalongkorn University

1981

หัวข้อวิทยานิพนธ์	การตัดแปลงวิธีการคิวมแลนต์ของปัญหาผลึกโมเลกุลผสม
ชื่อนิสิต	นาย วิทยา อมรกิจบำรุง
อาจารย์ที่ปรึกษา	Dr. I-Ming Tang
ภาควิชา	ฟิสิกส์
ปีการศึกษา	๒๕๖๓

บทคัดย่อ

แต่ก่อนนั้น การศึกษาแถบเอ็คไซทอนของปัญหาผลึกโมเลกุลผสมใช้การประมาณค่า $P_n(c) = c$ ซึ่งใช้ได้เฉพาะเมื่อความเข้มข้นของสิ่งเจือปนมีค่าต่ำ งานวิจัยนี้ได้ปรับปรุงเพื่อให้ทฤษฎีใช้ได้กับความเข้มข้น η ใดๆ และนิยามมาตรระหว่างส่วนประกอบทั้งสอง โดยใช้ค่า $P_n(c)$ ที่ได้จากการวิเคราะห์แผนภาพของ $P_n(c)$ เมื่อคิดเฉพาะแผนภาพโมนอเมอร์ ดังนั้นพลังงานโมนอเมอร์เซลล์ซึ่งคำนวณโดยใช้คิวมแลนต์จากแผนภาพโมนอเมอร์ จึงมีความคล่องจองในตัวเอง ค่าความหนาแน่นสถานะของ แนนเฟอร์สัน ${}^1B_{2u}$ คำนวณจากความสัมพันธ์ "ข้อจำกัดเฟร็งเคล-เดริคอฟ" ดิสเพอชั่น ทำให้สามารถหาความสัมพันธ์ระหว่างค่าส่วนกลับของแทรบเด็คท์และพลังงานของเอ็คไซทอนที่บางค่าของความเข้มข้นของสิ่งเจือปนได้ งานวิจัยนี้แสดงผลที่ค่าความเข้มข้น c เท่ากับ ๐.๐, ๐.๒, ๐.๔, ๐.๖, ๐.๘ และ ๑.๐ .

ACKNOWLEDGEMENTS

I have benefited from the help and advice of Dr. I-Ming Tang throughout this research. And I would like to thank him for reading the manuscript and his numerous suggestions for amendments and improvements. Sincere thanks are given to Mr. Rangsan Chalurmsri for his helping in writing the computer programs.

I would like to acknowledge the kind support of the University Development Commission, the Office of University Affairs, for providing the scholarship and of the Graduate School of Chulalongkorn University for the research scholarship and the assistantship.

Finally, I would like to thank Miss Kanjana, Miss Somlak and Miss Benjawan for their careful typing of the manuscript. And I thank all of my friends for their helpful about the typing.

TABLE OF CONTENTS

	page
ABSTRACT	iv
ACKNOWLEDGEMENTS	vi
LIST OF TABLES	x
LIST OF FIGURES	xi
CHAPTER I INTRODUCTION	1
1.1 Mixed Crystal	1
1.2 Symmetry Elements of Naphthalene Crystals	3
1.3 Excitons and Exciton Bands	6
1.3.1 Mott-Wannier Exciton	6
1.3.2 Frenkel Excitons	7
1.3.3 Restricted Frenkel Excitons Limit	9
1.3.4 Exciton Bands	9
1.4 The Density of States	10
1.5 Quantitative Tests of Mixed Molecular Crystal Theory	12
CHAPTER II THEORETICAL DEVELOPMENT	15
2.1 Perturbation Expansion	15
2.2 Diagram Expansion	25
2.3 Monomer	30
2.4 Dimers	40
2.4.1 Hong and Kopelman's Results	41
2.4.2 Suporn's Results	55

	page
CHAPTER III MATHEMATICAL DISCUSSION OF THE DIFFERENCE	
BETWEEN $m-P_n(c)$	70
3.1 Cumulant Average of the Graen's Function..	70
3.2 Evaluation of $\langle c_1 c_2 \dots c_n \rangle$ in Analytical	
Expression	72
3.3 Description of $P_n(c)$ Polynomials in Terms of	
Graph.....	76
3.4 Set up the Self Energy for the Mixed Molecular	
Crystal	82
CHAPTER IV NUMERICAL TECHNIQUES	85
4.1 Introduction	85
4.2 Determination of the Density of States ...	86
4.3 The Method of Least Squares for Curve Fitting	96
4.4 Determination of $\int \{ \rho(E') / (E - E') \} dE'$	102
CHAPTER V RESULTS AND DISCUSSION	115
5.1 Results	115
5.2 Discussion	117
APPENDIX A MATHEMATICAL RELATION	118
A.1 Stirling Numbers of the First Kind	118
A.2 Stirling Numbers of the Second Kind	121
A.3 Generating Function of Stirling Numbers of	
the Second Kind	123

	page
A.4 Connection Between $P_n(c)$ Function and Stirling Numbers	124
APPENDIX B COMPUTER PROGRAMS	127
B.1 Density of States	127
B.2 Curve Fitting	130
B.3 Integration	132
REFERENCES	139
VITA	142

LIST OF TABLES

Table	page
1.4.1 Excitation Exchange Interaction Parameters for the ${}^1B_{2u}$ State of Naphthalene	12
3.2.1 Multiple - Occupancy Polynomials or Cumulant Coefficients $P_n(c)$ for $n \leq 6$	76
4.2.1 The Density of States	87
4.3.1 The Values of a, b, c, and d in three Domains	99
4.3.2 The Curve Intersection Points	100
4.4.1 The Monomer Energies and the Reciprocal Trap Depth at $c = 0.0, 0.2, 0.4, 0.6, 0.8, 1.0$	104
A.1.1 Stirling Numbers of the First Kind	120

LIST OF FIGURES

Figure	page
1.1.1 Naphthalene-h _g	2
1.1.2 Naphthalene-d _g	2
1.2.1 Axis Convention in Naphthalene Crystal	3
1.2.2 The Naphthalene Unit Cell	5
1.3.1 Mott-Wannier Excitons	7
1.3.2 Frenkel Excitons	8
2.4.1 Possible Scattering Routes Given by $\delta(\vec{k} - \vec{k}_1 + \vec{k}_2 - \vec{k}_3) \times \delta(\vec{k}_1 - \vec{k}_2 + \vec{k}_3 - \vec{k})$	43
2.4.2 Diagrams Included in the Second - Order Self - Energy Part $\Sigma_2(\vec{k})$	44
2.4.3 Typical Diagrams Included in $\Sigma_2(\vec{k})$	45
2.4.4 Typical Diagrams Included in $\Sigma_2(\vec{k})$	46
2.4.5 Diagrams Representing the Expansion of $\Sigma_2(\vec{k})$ in Terms of Partial Sums	48
4.2.1 The Density of States	95
4.3.1 The Density of States	101
4.4.1 The Monomer Energies and the Reciprocal Trap Depth at $c = 0.0, 0.2, 0.4, 0.6, 0.8, 1.0$	111
5.1.1 Results of the Monomer Energies and the Reciprocal Trap Depth in the Same Graph	116

Figure	page
B.3.1 Density of States $\rho_0(E')$ and the Intervals of Integration	132
B.3.2 Interval Integration When E is in Curve $\rho_0(E')$	133