

การสร้างสหสัมพันธ์สำหรับท่านนายศักดิชีร เทนชินของสารคดีราชอาณาจักรใน
โดยกิจกรรมการคุ้มครอง



นางสาว พรหมพร วัฒนาพิทักษ์กุล

คุณชีวิทย์พยุง อุปคุณธรรมมหาวิทยาลัย

วิทยานิพนธ์นี้ เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรบริษัทวิศวกรรมศาสตร์มหาบัณฑิต

สาขาวิชา เทคโนโลยีบิ๊ก เคฟี

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2533

ISBN 974-577-106-6

สิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

016198

๑๘๗ ๒๖๙ ๗๖๑

CORRELATION FOR RETENTION INDEX PREDICTION OF CHLOROFLUOROCARBONS
IN GAS PHASE CHROMATOGRAPHY ANALYSIS

MISS PROMPORN WATTANAPITAKUL

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

A THESIS SUBMITTED IN PARTIAL FULFILLMENT OF THE REQUIREMENTS
FOR THE DEGREE OF MASTER OF ENGINEERING
PROGRAM OF PETROCHEMICAL TECHNOLOGY
GRADUATE SCHOOL
CHULALONGKORN UNIVERSITY

1990

ISBN 974-577-106-6



Thesis Title CORRELATION FOR RETENTION INDEX PREDICTION OF
 CHLOROFLUOROCARBONS IN GAS PHASE CHROMATOGRAPHY
 ANALYSIS

By Miss Promporn Wattanapitakul

Department Program of Petrochemical Technology

Thesis Advisor Associate Professor Woraphat Arthatukti, D.Eng.

Thesis Co-advisor Dr. Yves Gobillon, Ph.D.

Accepted by the Graduate School, Chulalongkorn University in
Partial Fulfillment of the Requirements for the Master's Degree.

Thavorn Vajarabhaya Dean of Graduate School
(Professor Thavorn Vajarabhaya, Ph.D.)

Thesis Committee

Pattarapan Prasarakich Chairman
(Associate Professor Pattarapan Prasassarakich, Ph.D.)

Woraphat Arthatukti Thesis Advisor
(Associate Professor Woraphat Arthatukti, D.Eng.)

Yves Gobillon Thesis Co-advisor
(Dr. Yves Gobillon, Ph.D.)

Piyasan Prasertdham Member
(Associate Professor Piyasan Prasertdham, D.Eng.)

Solot Suwanayuen Member
(Assistant Professor Solot Suwanayuen, Ph.D.)



พระมหา วิจัยพงษ์ : การสร้างสมมติฐานสำหรับหาค่าคีซีไอ เทคนิคของสาร-
กลอโรฟลูอิโอดีนในห้องปฏิบัติการ (CORRELATION FOR RETENTION INDEX
PREDICTION OF CHLOROFLUOROCARBONS IN GAS PHASE CHROMATOGRAPHY
ANALYSIS อ.พีริกษา : รศ.ดร.วรพัฒน์ อรรถกุลกิจ อ.พีริกษาร่วม : Dr. YVES
GOBILLON, 174 หน้า . ISBN 974-577-106-6

การสร้างสมัยพันธุ์สำหรับนายค่าที่ชี้นี้ เน้นเป็นอัตราคุณภาพต่อทางกายภาพ-เคมีและโครงสร้างของอนุภูมิ เป็นหารามิเกอร์ในการหาความสัมพันธ์ โดยหัวการตรวจสอบสารคลอรอลูอูโรคาร์บอนจำนวน 64 ชนิดที่มีค่าบ่อน 1 และ 2 อะคอมานน์มเลกุล ด้วยเครื่องเก็บค่าความหลากหลายที่สามารถประเมินคุณภาพได้ และใช้ค่าปัจจาร์คุณสมบัติที่ทำด้วยเชิงวิชาชีพอย่างเดียวกัน เช่น เก็บตัวอย่างสเปชันนารี เหล็กนิค โซร์-1, โซร์-1701 และโซร์-210 แนวทางในการวิเคราะห์ 3 วิธีคือ การวิเคราะห์องค์ประกอบสำคัญ (principal component analysis-PCA), การวิเคราะห์ศักยภาพของค่าสุกแบบหาร์ เชิงลด (partial least-squares analysis-PLS) และการวิเคราะห์สมการ เชิงลดโดยแบบขยายหารามิเกอร์ (multiparameter regression analysis) ได้ถูกนำมาใช้ในการศึกษาหากิจกรรมของระบบและวิเคราะห์สมัยพันธุ์ ผลการศึกษาพบว่า วิธีการวิเคราะห์ศักยภาพของค่าสุกแบบหาร์ เชิงลด (PLS) ให้ผลเช่นเดียวกับวิธีรวมของการวิเคราะห์องค์ประกอบสำคัญ (PCA) กับวิธีการวิเคราะห์สมการ เชิงลดโดยแบบขยายหารามิเกอร์ ค่าที่ชี้นี้ เน้นสำหรับสเปชันนารี เหล็กที่ไม่ข้าว สามารถพยากรณ์ได้โดยใช้โครงสร้างของอนุภูมิ และคุณภาพต่อทางกายภาพ-เคมีทั่วไป ส่วนสเปชันนารี เหล็กข้าวห้องการคุ้นคิวเคมีคือหารามิเกอร์ เช่นน้ำมนต์เคลือบด้วย ในการทดสอบสมัยพันธ์ที่เก็บสารในกลุ่มทดลอง ค่าที่ชี้นี้ ใช้เน้นที่พยากรณ์ให้ดีที่สุดในเบรียบเทียบกับค่าที่ได้จากการทดสอบ ผลการทดสอบปรากฏว่าความแตกต่างของค่าที่ชี้นี้อยู่ในช่วงที่ยอมรับได้ โดยมีค่าความผิดปกติ เมื่อ 20 หน่วยที่ชี้นี้ (index units)

ภาควิชา ศึกษาปีโตรเคมี-โพลิเมอร์
สาขาวิชา เทคโนโลยีปีโตรเคมี
ปีการศึกษา 2532

ตามน้องชื่อนมสิต Key Sop
ตามน้องอาเจรย์ที่ปรึกษา Woraphet Arthat
ลายมือชื่ออาเจรย์ที่ปรึกษาร่วม ก.ก.



PROMPORN WATTANAPITAKUL : CORRELATION FOR RETENTION INDEX PREDICTION OF CHLOROFLUOROCARBONS IN GAS PHASE CHROMATOGRAPHY ANALYSIS. THESIS ADVISOR : ASSO. PROF. WORAPHAT ARTHAYUKTI, D.Ing. THESIS CO-ADVISOR : Dr. YVES GOBILLON, Ph.D., 174 pp. ISBN 874-577-106-6

Correlations based on physico-chemical and molecular structural parameters are proposed for retention index prediction of chlorofluorocarbons. Compounds with one and two carbon atoms have been investigated by programmed-temperature gas chromatography (GC) on three fused-silica capillary columns, coated with OV-1, DB-1701 and DB-210 as stationary phases. Three approaches of analysis will be used to study the behavior of the system and find out the correlations. They are the principal component analysis (PCA), the partial least-squares analysis (PLS) and the multiparameter regression analysis. The results show that the PLS method can work as well as a combination of the PCA and the multiparameter regression analysis. The retention behavior on the non-polar stationary phases can be explained by general physico-chemical and structural parameters. For the polar stationary phases, the quantum chemical parameters are also required. As a test for the correlations, the retention indices of predicted values were compared to the measured values of the tested products. Agreement between measured and predicted values were quite satisfactory with an average error of 20 index units (i.u.).

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชาสหศึกษาเคมี-ไฮดรอเคมี.....
สาขาวิชาเทคโนโลยีเคมี.....
ปีการศึกษา 2532

ลายมือชื่อนักศึกษา
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาawan



ACKNOWLEDGEMENT

The author wishes to express her most sincere gratitude to Dr. Woraphat Arthayukti, her advisor, for his kindness, helpful advice and encouragement during her work. She would like to express her deepest thanks to the Solvay & Cie for the award of a thesis scholarship and giving her an opportunity to do the research at Solvay Laboratory centre in Bruxelles, Belgium. Special thanks are extended to Mr.Gobillon, her thesis co-advisor, and Mr. Demeulemeester, for their general comments which have been extremely helpful to this study, Mrs. Vanmarcke, who was directly in charge of her work during her stay in Belgium, Mr. Lerminaux, Mr. Mahaut and Mr. Baeten, for their guidances on the experimental techniques.

Furthermore, she would also like to express her gratitude to Dr. Pattarapan Prasassarakich, the chairman of her thesis committee, Dr. Piyasan Prasertdham and Dr. Solot Suwanayuen, members of the thesis committee, for their helpful comments and suggestions which made this study perfect.

Finally, she wishes to express her gratitude to her parents and her brother for their love, patience and encouragements. She would also like to thank her friends for their spiritual support.



CONTENT

	page
THAI ABSTRACT	IV
ENGLISH ABSTRACT	V
ACKNOWLEDGEMENT	VI
LIST OF TABLES	IX
LIST OF FIGURES	XI
NOTATIONS	XV
CHAPTER	
1 INTRODUCTION	
1.1 Background of the problem	1
1.2 Scope of this work	2
2 CONCEPTS OF THE RETENTION INDEX AND PARAMETERS FOR THE CORRELATION	
2.1 Chromatographic interactions	5
2.2 Determination of chromatographic retention index	9
2.3 Parameters to use in the correlation	15
3 METHODOLOGY OF CORRELATION ANALYSIS	
3.1 Multiparameter regression analysis	20
3.2 Principal component analysis (PCA)	22
3.3 Partial-least squares analysis (PLS)	25
4 APPARATUS, MATERIALS AND EXPERIMENTAL PROCEDURES FOR DETERMINATION OF THE RETENTION INDICES	
4.1 Experimental equipments and materials	27
4.2 Experimental procedures	48
5 RESULTS AND DISCUSSIONS	
5.1 Results of principal component analysis	52
5.2 Results of partial-least squares analysis	73
5.3 Results of multiparameter regression analysis ..	81

CHAPTER		page
6	CONCLUSIONS AND RECOMMENDATIONS	
	6.1 Conclusions	102
	6.2 Recommendations	103
REFERENCES	104
APPENDICES		
A	CALCULATION OF STRUCTURAL VOLUME (R) AND SURFACE-AREA (Q) PARAMETERS	109
B	CALCULATION OF THE CONNECTIVITY INDEX (χ)	111
C	MATHEMATICAL PROCEDURES OF PRINCIPAL COMPONENT ANALYSIS	117
D	NOMENCLATURE OF CFC CODE NUMBERS	131
E	EXPERIMENTAL RESULTS OF CFC COMPOUNDS	133
F	EXAMPLES OF THE CHROMATOGRAMS	140
G	SAMPLE RESULT OF PRINCIPAL COMPONENT ANALYSIS ..	143
H	SAMPLE RESULT OF MULTIPARAMETER REGRESSION ANALYSIS..	152
I	EXAMPLE RESULT OF PARTIAL-LEAST SQUARES ANALYSIS ..	155
AUTOBIOGRAPHY	158

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



LIST OF TABLES

Table	page
4.1 The CFC compounds with one and two carbon atoms	28
4.2 Classification of the CFC compounds examined	49
5.1 The retention indices and the parameters of the examined products	55
5.2 Summary of the models from PCA analysis for apolar column	71
5.3 The predicted results of tested products for apolar column using PCA model	72
5.4 Predicted values of D by PLS analysis	78
5.5 Regression models of apolar column for all parameters except boiling point (BP) and dipole moment (D)	85
5.6 Regression models of slightly polar column for all parameters except boiling point (BP) and dipole moment (D)	86
5.7 Regression models of polar column for all parameters except boiling point (BP) and dipole moment (D)	87
5.8 Regression models of apolar column for all parameters .except dipole moment (D)	88
5.9 Regression models of slightly polar column for all parameters except dipole moment (D)	89
5.10 Regression models of polar column for all parameters except dipole moment (D)	90
5.11 The predicted results of tested products for apolar column using regression models	94
5.12 The predicted results of tested products for slightly polar column using regression models	94
5.13 The predicted results of tested products for polar column using regression models	95
5.14 Regression of models with D and without D as the parameter for slightly polar column (only products	

Table		page
	with known D values)	96
5.15	Regression of models with D and without D as the parameter for the polar column (only products with known D values)	96
5.16	Equation $I = f(BP, \chi)$ on the three columns	96
5.17	Variation of the coefficients of the Equation $I = f(BP, \chi)$ with the polarity of stationary phases.	97
5.18	Prediction of some non-available products	97
5.19	Equation $I = f(\chi)$ on the three columns	97
C1	Features of the main step in PCA	127
D1	Values of the sum of substituents for several groups	132
D2	Examples of code numbering without isomers	132
D3	Examples of code numbering with isomers, FC-142's ..	132
E1	The retention times of family 1 on the three columns	133
E2	The retention times of family 2 on the three columns	134
E3	The retention times of family 3 on the three columns	135
E4	The retention times of family 4 on the three columns	136
E5	The retention times of family 5 on the three columns	137
E6	The retention times of family 6 on the three columns	138
E7	The retention times of family 7 on the three columns	139
G1	The example result of PCA analysis of all families on apolar column	144
H1	The example result of regression analysis of all families for all parameters except dipole moment (D) on apolar column	152
I1	The example result of PLS analysis of all families on the apolar and slightly polar column	155



LIST OF FIGURES

Figure	page
2.1 Relationship between absolute and adjusted retention time	7
2.2 Chromatogram for Kovats retention index calculation.	9
2.3 Isothermal reference chromatogram	14
2.4 Programmed reference chromatogram	14
4.1 The HRGC 5160 Carlo Erba Strumentazione GC	32
4.2 Pneumatic circuit for the MEGA 5160 GC	33
4.3 Pneumatic controls for the MEGA 5160 GC	33
4.4 Split/splitless vaporizing injector for capillary column	35
4.5 MEGA 5160 GC oven, showing column installed inside..	36
4.6 MFC 500 featuring the membrane keyboard and graphic array	37
4.7 The flame-ionization detector FID-40	38
4.8 Electrometer control module EL-480	39
4.9 The electron-capture detector ECD-40	41
4.10 The ECD control module 400	42
4.11 Front panel of CRYO 520 unit	43
4.12 The diagram of CRYO 520 unit using liquid nitrogen..	44
4.13 Fused-silica capillary column installation on the injector and the detector	47
5.1 The score plot of family 1	60
5.2 The loading plot of family 1	61
5.3 The score plot of the products which have the dipole moment (D) values	62
5.4 The loading plot of retention indices and all the parameters	63
5.5 Relationship between I and nF of family 1 on apolar column	64

Figure		page
5.6	Relationship between I and nF of family 1 on slightly polar column	64
5.7	Relationship between I and nF of family 1 on polar column	65
5.8	Relationship between I and nF of family 2 on three columns	65
5.9	Relationship between I and nF of family 3 on three columns	66
5.10	Relationship between I and nF of family 4 on three columns	66
5.11	Relationship between I and nF of family 4 (isomer)on three columns	67
5.12	Relationship between I and nF of family 5 on three columns	67
5.13	Relationship between I and nF of family 5 (isomer)on three columns	68
5.14	Relationship between I and nF of family 6 (isomer)on three columns	68
5.15	Relationship between I and nF of family 7 on apolar column	69
5.16	Relationship between I and nF of family 7 on slightly polar column	69
5.17	Relationship between I and nF of family 7 on polar column	70
5.18	Relationship between I and nF of family 7 (isomer)on three columns	70
5.19	The PCA results of tested products on apolar column.	72
5.20	The prediction results of all products on apolar column using PLS analysis	74
5.21	The prediction results of all products on slightly polar column using PLS analysis	74

Figure	page
5.22 The score plot of family 1 on apolar column using PLS analysis	75
5.23 The loading plot of family 1 on apolar column using PLS analysis	75
5.24 The loading plot of retention indices and all the parameters	76
5.25 Exploded view of Fig. 5.24 showing the three indices clustering	76
5.26 The loading plot for dependent variable, D	77
5.27 The prediction results of dipole moment (D) using PLS analysis	80
5.28 The results of tested products on apolar column	91
5.29 The results of tested products on apolar column with BP	91
5.30 The results of tested products on slightly polar column	92
5.31 The results of tested products on slightly polar column with BP	92
5.32 The results of tested products on polar column	93
5.33 the results of tested products on polar column with BP	93
5.34 The predicted retention indices of non-available product (31) on three columns	98
5.35 The Predicted retention indices of non-available product (111) on three columns	99
5.36 The predicted retention indices of non-available product (133) on three columns	100
5.37 The predicted retention indices of non-available product (1111) on three columns	101
C1 Block diagram of the main step in PCA	119
C2 Block diagram of the reproduction step	120

Figure	page
F1 Chromatogram of family 7 on apolar column	140
F2 Chromatogram of family 2 on slightly polar column...	141
F3 Chromatogram of family 4 on polar column	142

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

NOTATION

A	Absorbance of a mixture
A_w	Van der Waals surface area
A_{wk}	Van der Waals group surface area, cm^2/mole
a	Estimated values of the regression (regression coefficient)
C	Concentration of a compound
D	Dipole moment
[D]	The raw data matrix
d_{ik}	The data point associated with the i^{th} row and the k^{th} column
e	Residual error
h_i	Number of hydrogen atoms attached to the atom i
$I(T)$	The Kovats retention index at definite temperature
I_{PT}	The programmed-temperature retention index
I_{-NP}	The retention index of non-polar column
I_{-SP}	The retention index of slightly polar column
I_{-P}	The retention index of high polar column
I_{xy}	The generalized retention index
K	The distribution or partition coefficient
[L]	The loading matrix
l_{jk}	The column cofactor associated with the k^{th} column and the j^{th} factor
P_{MC}	The McReynold scale
Q	The structural surface area parameter
Q_k	Group surface area parameter
[Q]	The diagonalized matrix
R	The structural volume parameter
R_k	Group volume parameter
r	The heating rate, $^{\circ}\text{C}/\text{min}$
[S]	The score matrix
S_i	Standard error of the regression coefficient

S_{ij}	The row cofactor associated with the i^{th} row and the j^{th} factor
T	The target vector
T_0	The initial temperature, K
T_R	The retention temperature, K
t_M	The dead time, min
t_R	The real retention time, min
$t_{R\prime}$	The adjusted retention time, min
Vx_N	The net retention values
V_w	The van der Waals volume
V_{wk}	The van der Waals group volume, cm^3/mole
$[X]$	The independent matrix
$[x]_m$	The concentration of compound x in the mobile phase
$[x]_s$	The concentration of compound x in the stationary phase
$[Y]$	The dependent matrix
$[Z]$	The covariance matrix
$[Z]_N$	The correlation matrix
Z^v	Valence electron

Greek Letters

γ_k	Integer number of group of type k in the molecule
δ^v	The valence delta value
δ_{jk}	The Kronecker Delta
ϵ	The molar absorptivity per unit path length (molar extinction coefficient)
π	The connectivity index
$[\lambda]$	The diagonal matrix