Entwicklung und Untersuchung von Gruppenbeitragsmethoden zur Vorhersage thermodynamischer Stoffgrößen unter Verwendung von Methoden der Computational Intelligence

Zur Erlangung des akademischen Grades eines

Dr.-Ing.

vom Fachbereich Chemietechnik der Universität Dortmund

genehmigte Dissertation

vorgelegt von Dipl.–Ing. Hannes Geyer aus Stuttgart

Tag der mündlichen Prüfung: 16. Dezember 1999 1. Gutachter: PD Dr.-Ing. habil. P. Ulbig

2. Gutachter: Prof. Dr.-Ing. H.-P. Schwefel

Dortmund 1999

Berichte aus der Thermodynamik

Hannes Geyer

Entwicklung und Untersuchung von Gruppenbeitragsmethoden zur Vorhersage thermodynamischer Stoffgrößen unter Verwendung von Methoden der Computational Intelligence

D 290 (Diss. Universität Dortmund)

Shaker Verlag Aachen 2000

Die Deutsche Bibliothek - CIP-Einheitsaufnahme

Geyer, Hannes:

Entwicklung und Untersuchung von Gruppenbeitragsmethoden zur Vorhersage thermodynamischer Stoffgrössen unter Verwendung von Methoden der Computational Intelligence / Hannes Geyer.

 - Als Ms. gedr. - Aachen: Shaker, 2000 (Berichte aus der Thermodynamik)
 Zugl.: Dortmund, Univ., Diss., 1999

ISBN 3-8265-7000-6

Copyright Shaker Verlag 2000 Alle Rechte, auch das des auszugsweisen Nachdruckes, der auszugsweisen oder vollständigen Wiedergabe, der Speicherung in Datenverarbeitungsanlagen und der Übersetzung, vorbehalten.

Als Manuskript gedruckt. Printed in Germany.

ISBN 3-8265-7000-6 ISSN 0946-0829

Shaker Verlag GmbH • Postfach 1290 • 52013 Aachen Telefon: 02407/95 96 - 0 • Telefax: 02407/95 96 - 9 Internet: www.shaker.de • eMail: info@shaker.de

Vorwort

Die vorliegende Arbeit entstand während meiner Tätigkeit als wissenschaftlicher Mitarbeiter am Lehrstuhl für Thermodynamik des Fachbereichs Chemietechnik an der Universität Dortmund.

Herrn Prof. Dr.-Ing. S. Schulz, dem Lehrstuhlinhaber, möchte ich an dieser Stelle für die Ermöglichung zur Durchführung dieser Forschungstätigkeit und für die von ihm vertrauensvoll gewährte wissenschaftliche Freiheit danken.

Herrn PD Dr.-Ing. habil. P. Ulbig danke ich für die Übernahme des Referats. Bei ihm möchte ich mich ganz besonders für die enge Zusammenarbeit und seine stets konstruktiven Anregungen bedanken.

Für die Übernahme des externen Korreferats danke ich Herrn Prof. Dr.-Ing. H.-P. Schwefel vom Lehrstuhl für Systemanalyse, Fachbereich Informatik, für die Mitwirkung in der Prüfungskommission Herrn Prof. Dr.-Ing. H. Schmidt-Traub und Herrn Prof. Dr. rer. nat. H.-G. Schecker.

Herzlich bedanken möchte ich mich zudem bei einigen wissenschaftlichen Mitarbeitern des Lehrstuhls für Systemanalyse, Fachbereich Informatik, insbesondere bei Herrn Dipl.-Inform. M. Mandischer und Herrn Dipl.-Inform. D. Wiesmann, die mich in unserer interdisziplinären Zusammenarbeit im Rahmen des Sonderforschungsbereichs 531 tatkräftig unterstützt und sehr zum Gelingen dieser Arbeit beigetragen haben.

Allen Mitarbeitern, Angestellten und studentischen Hilfskräften des Lehrstuhls für Thermodynamik, insbesondere den Mitarbeitern meiner Arbeitsgruppe Kalorimetrie und Phasengleichgewichte, möchte ich meinen Dank für die harmonische Zusammenarbeit und für ihre tatkräftige Unterstützung während meiner Forschungstätigkeit aussprechen.

Dortmund im Dezember 1999 Hannes Geyer

Zusammenfassung

Im Rahmen dieser Forschungsarbeit wurden zwei neue Gruppenbeitragsmethoden zur Vorhersage thermodynamischer Stoffgrößen entwickelt und vorgestellt: Das Gruppenbeitragsmodell EBGVAP zur Vorhersage der Verdampfungsenthalpien von Reinstoffen und die Gruppenbeitragszustandsgleichung VBGCM zur Vorausberechnung molarer Volumina fluider Reinstoffe. Ziel dieser Entwicklung war es, durch neue physikalische Ansätze die Korrelation und Vorhersage thermodynamischer Stoffgrößen im Vergleich zu konkurrierenden Methoden weiter zu verbessern.

EBGVAP zeichnet sich im Vergleich zum Konkurrenz-Modell UNIVAP durch eine verbesserte Korrelations- und Vorhersagegüte aus und gestattet mit einem mittleren relativen Anpassungsfehler von 1.0% Vorhersagen von Verdampfungsenthalpien unbekannter Reinstoffe bis zu einer reduzierten Temperatur von $T_r \approx 0.7$, teilweise sogar bis $T_r \approx 0.95$. Für die vorgestellte Gruppenbeitragszustandsgleichung VBGCM zeigte sich, daß sich ein Local-Composition-Ansatz anstelle einer angenommenen zufälligen Verteilung der Moleküle für die Vorhersage molarer Mischungsvolumina nicht bewährte. Dennoch konnte aufgrund eines modifizierten Ansatzes zur Beschreibung der Wechselwirkungsenergie eine Verbesserung der Vorhersage bezüglich der Reinstoffe erzielt werden. Mit einem mittleren relativen Anpassungsfehler von 1.3% ist VBGCM in der Lage, molare Reinstoffvolumina über einen weiten Temperatur- und Druckbereich vorherzusagen. Um Literaturlücken zu schließen, wurden Dichtemessungen ausgesuchter Reinstoffe und binärer flüssiger Systeme bei verschiedenen Temperaturen und Drücken mit Hilfe eines Biegeschwingers durchgeführt.

Aufgrund des hochgradig nichtlinearen Einflusses der jeweiligen Modellparameter in die zugrundeliegenden Modellgleichungen zählen Parameteroptimierungen für die meisten der im Rahmen dieser Arbeit vorgestellten und verglichenen Gruppenbeitragsmethoden zur Klasse multimodaler Optimierungsprobleme, deren Lösung die Verwendung von Methoden der Computational Intelligence notwendig machten. Aus diesem Grund wurden verschachtelte Evolutionsstrategien entwickelt und vorgestellt, die in bezug auf nichtlineare Regressionen oftmals effizienter sind als herkömmliche Evolutionsstrategien. Dies wurde anhand mehrerer Anwendungsbeispiele in \mathbb{R}^2 bis \mathbb{R}^{36} demonstriert.

Mit Hilfe Künstlicher Neuronaler Netze wurde gezeigt, daß es mit ihrer Hilfe prinzipiell möglich ist, thermodynamische Stoffdaten von Substanzen vorherzusagen. So konnten sowohl Verdampfungsenthalpien von Reinstoffen mit einer ähnlich hohen Güte wie EBGVAP als auch kritische Größen $(T_c, p_c \text{ und } v_c)$ mit einer Unsicherheit von etwa 2%-3% vorausberechnet werden. Als Eingaben einfacher feed-forward-Netze dienten vorwiegend van der Waals'sche Oberflächen von funktionellen Gruppen.

Inhaltsverzeichnis

	Abbildungsverzeichnis					
	Tab	ellenv	erzeichnis	x		
	For	melzei	chen	хi		
1	Ein	leitung	S	1		
2	The	oretise	cher Hintergrund	3		
	2.1	Releva	ante Grundlagen aus der Thermodynamik	3		
		2.1.1	Zustandsgleichungen	3		
		2.1.2	Kritische Größen	4		
		2.1.3	Verdampfungsenthalpie	4		
		2.1.4	Exzeßgrößen	6		
		2.1.5	Molares Volumen	8		
		2.1.6	Gruppenbeitragsmethoden	8		
		2.1.7	Gruppen definition	9		
		2.1.8	Konzept der lokalen Zusammensetzung	11		
	2.2	Grund	llagen der Computational Intelligence	12		
		2.2.1	Optimierung	12		
		2.2.2	Regression	13		
		2.2.3	Charakterisierung des Lösungsraums	13		
		224	Deterministische Algerithmen	1.4		

i Inhaltsverzeichnis

		2.2.5	Evolutionäre Algorithmen	16
		2.2.6	Wahl eines geeigneten Algorithmus	17
		2.2.7	Künstliche Neuronale Netze	18
3	Ver	schach	telte Evolutionsstrategien	23
	3.1	Motiv	ation	23
	3.2	Klassi	sche (μ, λ) -/ $(\mu + \lambda)$ -Evolutionsstrategien	24
	3.3	Versch	nachtelung von Evolutionsstrategien	27
		3.3.1	Zugrundeliegender Algorithmus	28
		3.3.2	Notation	30
	3.4	Anwei	ndungsbeispiele in $I\!\!R^n$	30
		3.4.1	Korrelation von Oberflächenspannungen (\mathbb{R}^2)	31
		3.4.2	Gruppenbeitragsmodelle mod. UNIFAC/EBGCM ($I\!\!R^6)$	37
		3.4.3	Gruppenbeitragsmodell EBGCM ($I\!\!R^{18} / I\!\!R^{36})$	41
	3.5	Ausbli	ick	43
4	EB	GVAP	– Vorhersage der Verdampfungsenthalpien von Reinstoffen	45
	4.1	Gängi	ge Methoden zur Berechnung von Verdampfungsenthalpien	45
	4.2	Das G	ruppenbeitragsmodell UNIVAP	46
	4.3	Das G	ruppenbeitragsmodell EBGVAP	49
		4.3.1	Ableitung des EBGVAP-Modells	49
		4.3.2	Gruppendefinition	52
		4.3.3	Aufbereitung der Datenbasis	53
		4.3.4	Anpassung der Wechselwirkungsparameter	54
		4.3.5	Einfluß der gewählten Gruppendefinition	64
		4.3.6	Korrelationsgüte	66
		4.3.7	Vorhersagegüte	67
		4.3.8	Variation der Temperaturabhängigkeit	68
		4.3.9	Entwicklungspotential des EBGVAP-Modells	70
	4 4	Vorhe	rsage durch Künstliche Neuronale Netze	71

Inhaltsverzeichnis iii

5	Dic	$_{ m htemes}$	sung von Reinstoffen und binären Gemischen	79				
	5.1	Motiva	ation	79				
	5.2	Auswa	hl der zu vermessenden binären Systeme	80				
	5.3	Experi	mentelle Methoden	81				
		5.3.1	Absolute Meßverfahren	81				
		5.3.2	Relative Meßverfahren	82				
	5.4	Dichte	messung mit dem Biegeschwinger	83				
		5.4.1	Kalibrierung des Biegeschwingers	84				
		5.4.2	Aufbau der Meßapparatur DMA 60/602 – SP 3 $$	85				
		5.4.3	Versuchsdurchführung mit der DMA 602 – SP 3 $\ \ldots \ \ldots \ \ldots$	87				
		5.4.4	Temperatur regelung der DMA 602 $\hfill \ldots \hfill \ldots$	88				
		5.4.5	Einfluß der Probenviskosität	89				
		5.4.6	Fehlerbetrachtung DMA 602	90				
		5.4.7	Meßergebnisse der DMA 602	93				
		5.4.8	Aufbau der Meßapparatur DMA 60/512 p $\ \ldots \ \ldots \ \ldots$	95				
		5.4.9	Versuchsdurchführung mit der DMA 512 p $\ldots \ldots \ldots$	96				
		5.4.10	Temperatur regelung der DMA 512 p $\hfill 0.5$	97				
		5.4.11	Druckregelung der DMA 512 p	98				
		5.4.12	Fehlerbetrachtung DMA 512 p	98				
		5.4.13	Meßergebnisse der DMA 512 p	99				
6	VBGCM - Vorhersage von Reinstoffdichten 101							
	6.1	Inkren	nentenmethoden	101				
	6.2	Zustan	ndsgleichungen	102				
	6.3	Grupp	enbeitragszustandsgleichungen	102				
	6.4	Das M	olekularmodell nach Nitta et al.	103				
	6.5	Grupp	enbeitragszustandsgleichung VBGCM	106				
		6.5.1	Ableitung des VBGCM-Modells	107				
		6.5.2	Erreichen des idealen Gaszustandes	108				

iv Inhaltsverzeichnis

		6.5.3	Iterative Bestimmung des molaren Volumens	108
		6.5.4	Gruppendefinition	110
		6.5.5	Anpassung an molare Reinstoffvolumina	110
		6.5.6	Korrelationsgüte	114
		6.5.7	Vorhersagegüte	115
		6.5.8	Variation der Temperaturabhängigkeit	116
		6.5.9	Anpassung an molare Mischungsvolumina	117
		6.5.10	Schlußfolgerung und Ausblick	119
7	Vor	hersag	e kritischer Größen durch Künstliche Neuronale Netze	121
	7.1	Korrel	ationsmethoden	121
	7.2	Inkren	nentenmethoden	122
	7.3	Vorhei	sage durch Künstliche Neuronale Netze	123
		7.3.1	Datenaufbereitung	124
		7.3.2	Auswahl der Netze	127
		7.3.3	Resultate bei Berücksichtigung einer Ausgabegröße	128
		7.3.4	Resultate bei Berücksichtigung dreier Ausgabegrößen	129
	7.4	Ausbli	ck	132
8	Zus	ammeı	nfassung	133
	Lite	raturv	rerzeichnis	134
\mathbf{A}	Ver	dampf	ungsenthalpien, Molvolumina	147
	A.1	Grupp	eneinteilung für EBGVAP und VBGCM	147
	A.2	Neu a	ngepaßte UNIVAP-Parameter für Δh_v	153
	A.3	EBGV	AP-Parameter für Δh_v	155
	A.4	mod. I	Nitta-Chao-Parameter für v	157
	A =	VDCC	M. Donometon fün a	150

Inhaltsverzeichnis v

В	Mes	sungen: Reinstoffdichten, Gemischdichten und Exzeßvolumina	159
	B.1	Kalibrierdichten von \boldsymbol{n} -Hexan [Span99]	159
	B.2	Kalibrierdichten von Wasser [Wagn99]	159
	B.3	Reinstoffdichten (DMA 602) bei $p=0.1\mathrm{MPa}$	160
	B.4	Gemischdichten / Exzeßvolumina (DMA 602) \hdots	160
	B.5	Reinstoffdichten (DMA 512 p)	194
	B.6	Gemischdichten und Exzeßvolumina (DMA 512 p)	194
\mathbf{C}	VB	GCM: Partielle Ableitungen in Gleichung (6.17)	219
D	Krit	ische Größen	221
	D.1	Inkrementenmethoden nach Constantinou und Gani für T_c,p_c und v_c	221
	D.2	Gruppeneinteilung nach Constantinou+Gani	222
\mathbf{E}	Rec	hnerausstattung	223

vi Inhaltsverzeichnis

Abbildungsverzeichnis

1.1	Anzahl existierender Substanzen seit 1966 [CAS99]	1
2.1	Klassifizierung des Begriffs Optimierung	12
2.2	Aufbau eines (3-4-4-2)-NN mit Rückkopplung und $shortcut$ -Verbindung	19
3.1	Schematischer Ablauf einer $(2,4)$ -ES mit intermediärer Rekombination und 2-dimensionaler Schrittweite in \mathbb{R}^2	25
3.2	Algorithmus einer verschachtelten Evolutionsstrategie	29
3.3	Typische Sprungprozession einer verschachtelten Evolutionsstrategie	31
3.4	Lösungsraum der Umgebung von M_1 bis M_5	33
3.5	Lösungsraum der Umgebung von M_6 und M_7	33
3.6	Unterraum des mod. UNIFAC-Testsystems	38
3.7	Unterraum des EBGCM-Testsystems	39
3.8	Konvergenzgeschwindigkeiten diverser Algorithmen	41
4.1	Hauptgruppenwechselwirkungsmatrix EBGVAP mit modifizierter Gruppeneinteilung nach Wu und SANDLER	55
4.2	Lösungsraum der Anpassung $CH_4 \leftrightarrow CH_4$ (UNIVAP)	59
4.3	Lösungsraum der Anpassung $CH_4 \leftrightarrow CH_4$ (EBGVAP)	60
4.4	Unterraum der Anpassung $CH_3\leftrightarrow CH_3$ / $CH_3\leftrightarrow CH_2$ / $CH_2\leftrightarrow CH_2$ (UNIVAP)	61
4.5	Unterraum der Anpassung $CH_3\leftrightarrow CH_3$ / $CH_3\leftrightarrow CH_2$ / $CH_2\leftrightarrow CH_2$ (EBGVAP)	61
4 6	Korrelationsahweichung ausgewählter Kohlenwasserstoffe	66

4.7	Korrelation von n -Propan, n -Hexan und Benzol	67
4.8	Struktur eines (4-4-1) feed-forward-Netzes mit 25 Verbindungen $\ \ldots \ \ldots$	75
4.9	Korrelation und Vorhersage von Ethan (3HG) $\ \ldots \ \ldots \ \ldots$	77
4.10	Korrelation und Vorhersage von Ethan (5HG) $\dots \dots \dots$	77
5.1	Aufbau der Meßapparatur DMA 60/602 – SP 3	86
5.2	Dichtekorrektur für DMA 602 aufgrund des Viskositätseinflusses $\ . \ . \ .$	90
5.3	Literatur vergleich DMA 602 ($T\!=\!298.15\mathrm{K},\;p\!=\!0.1\mathrm{MPa})$	93
5.4	Reproduzierbarkeit DMA 602 $(T=298.15\mathrm{K},\;p=0.1\mathrm{MPa})$	94
5.5	$v^{\rm E}$ von 1,2-Ethandiol / Wasser bei $p=0.1{\rm MPa}$	94
5.6	Aufbau der Meßapparatur DMA 60/512 p $\ \ldots \ \ldots \ \ldots \ \ldots$	95
5.7	$\label{eq:messer} Meßzellenvergleich: 1,2-Propandiol / Wasser~(288.15K,0.1MPa)~und~1,2-Butandiol / Wasser~(308.15K,0.1MPa)~.~.~.~.~.~.~.~.~.~.~.~.~.~.~.~.~.~.~.$	99
5.8	Druckabhängigkeit $v^{\rm E}$ bei 1,2-Butandiol (1) / Wasser (2)	100
6.1	Nullstellensuche für Ethan ($T=260\mathrm{K},\;p=1.5\mathrm{MPa})$	109
6.2	Hauptgruppenwechselwirkungsmatrix VBGCM mit modifizierter Gruppenteilung nach WU und SANDLER	112
6.3	Korrelation von 2-Propanol und 1-Chlornaphthalin (p=0.1 MPa)	115
6.4	Korrelation von n-Hexan (T = 298.15 K)	115
6.5	$v_M\text{-}\mathrm{Korrelation}$ von $n\text{-}\mathrm{Undecan}\ /\ n\text{-}\mathrm{Heptan}$	118
6.6	$v^{\rm E}\textsc{-}{\rm Korrelation}$ von $n\textsc{-}{\rm Undecan}$ / $n\textsc{-}{\rm Heptan}$	119
7.1	Hauptgruppenab deckung der 197 herangezogenen $T_c\text{-}\mathrm{Daten}$ bei Verwendung einer modifizierten Gruppen einteilung nach Wu und Sandler	125
7.2	Hauptgruppenabdeckung der 141 herangezogenen p_c -Daten bei Verwendung einer modifizierten Gruppeneinteilung nach Wu und SANDLER	126
7.3	Hauptgruppenabdeckung der 116 herangezogenen v_c -Daten bei Verwendung einer modifizierten Gruppeneinteilung nach Wu und Sandler	126
7.4	Struktur eines verwendeten (5-4-3) feed-forward-Netzes zur simultanen Präsentation von T_{c^-} , p_{c^-} und v_{c^-} Mustern	128
7.5	Overtraining der n. Daten eines (8.20.3) NN	121

Tabellenverzeichnis

3.1	Lokale Minima des Regressionsproblems in \mathbb{R}^2	32
3.2	Deterministische Algorithmen zur nichtlinearen Regression in $I\!\!R^2$	34
3.3	Evolutions strategien zur nichtlinearen Regression in \mathbb{R}^2	35
3.4	Strategienvergleich bei nichtlinearer Regression in $I\!\!R^6$	39
3.5	Strategienvergleich bei nichtlinearer Regression in $I\!\!R^{18}$	42
3.6	Strategienvergleich bei nichtlinearer Regression in $I\!\!R^{36}$	43
4.1	Initialisierungsintervalle für UNIVAP / EBGVAP	62
4.2	Anpassungsergebnisse UNIVAP / EBGVAP (modifizierte Gruppeneinteilung nach Wu und SANDLER)	63
4.3	Anpassungsergebnisse UNIVAP / EBGVAP (ursprüngliche Gruppeneinteilung nach Wu und SANDLER)	65
4.4	Vorhersagen mit EBGVAP	68
4.5	Variation der Temperaturabhängigkeit für EBGVAP	69
4.6	Beispielhafte Generierung der Eingabeeinheiten eines Neuronalen Netzes unter Verwendung des Gruppenbeitragsprinzips	72
4.7	Anzahl herangezogener Δh_v -Daten (3 Hauptgruppen)	73
4.8	Anzahl herangezogener Δh_v -Daten (5 Hauptgruppen)	73
4.9	MAF / kJ/mol aller Datensets (3 Hauptgruppen)	78
4.10	MAF / kJ/mol aller Datensets (5 Hauptgruppen) 	76
5.1	Zur Dichtemessung verwendete Reinstoffe	80
5.2	Dynamische Viskositäten η / m Pas relevanter Reinstoffe	9(
5.3	Gesamtfehler der Dichtemessung mit der DMA 602	92

x Tabellenverzeichnis

5.4	Gesamtfehler der Dichtemessung mit der DMA 512 p $\ \ldots \ \ldots \ \ldots$	98
6.1	Anpassungsergebnisse (v) Nitta-Chao / VBGCM (modifizierte Gruppeneinteilung nach Wu und SANDLER)	113
6.2	Initialisierungsintervalle (NITTA, mod. NITTA und VBGCM)	114
6.3	Vorhersagen mit VBGCM	116
6.4	Variation der Temperaturabhängigkeit für VBGCM	117
6.5	Anpassungsergebnisse ($v^{\rm E}$) Nitta-Chao / VBGCM (modifizierte Gruppeneinteilung nach Wu und SANDLER)	117
7.1	Einteilung kritischer Daten zum Training und zur Generalisierung Neu-	
	ronaler Netze in Abhängigkeit der Ausgabegröße	127
7.2	Ergebnisse Neuronaler Netze mit einer Ausgabegröße	129
7.3	Ergebnisse Neuronaler Netze mit drei Ausgabegrößen	130
7.4	Vergleich trainierter Netze mit einer Inkrementenmethode	131

Formelzeichen

Lateinische Formelzeichen

```
Symbol für den Verzicht einer Rekombination
     / -
                      Individuum einer Evolutionsstrategie
                      Aktivierungszustand eines Neurons
                      Anzahl bereits angepaßter Wechselwirkungskombinationen
                      Parameter des EBGVAP-Modells
     / K
                      Parameter des UNIVAP-Modells
     / K
                      Koeffizient des temperaturabhängigen Hartschalenvolumens
     / \text{ m}^3 \text{ s}^2 \text{ kg}^{-1}
A
                      Apparatekonstante des Biegeschwingers
     / \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}
                      Parameter des EBGVAP-Modells
b
     / -
                      Parameter des UNIVAP-Modells
                      Anzahl an Bias-Neuronen eines Neuronalen Netzes
     / -
B
     / s^2
                      Apparatekonstante des Biegeschwingers
B
     / [B]
                      Betragsmäßig max. Spanne eines Exzeßgrößendatensatzes
     / K^{-2}
                      Parameter des UNIVAP- und EBGVAP-Modells
c
     / \text{ kg s}^{-1}
                      Federkonstante des Biegeschwingersystems
     / –
                      Externer Freiheitsgrad
     / -
                      Konstante des Evolutionsstrategie-Mutationsfaktors
d
     / -
                      Symbol für diskrete bisexuelle Rekombination
E
     / J
                      Energie, Gitterenergie
                      Zielfunktionsauswertung der Objektvariablen
f
     / -
     / s^{-1}
                      Eigenfrequenz des Biegeschwingers
     / -
                      Verallgem. intermediäre bisexuelle Rekombination
     / -
                      Gewichtungsfaktor eines Fehlerkriteriums
     / \text{ J mol}^{-1}
                      molare freie Enthalpie
     / -
                      Kombinatorischer Faktor
     / \text{ J mol}^{-1}
\overline{g}
                      partielle molare freie Enthalpie
                      freie Enthalpie
G
     / J
```

xii Formelzeichen

G	/ -	Verallgem. intermediäre panmiktische Rekombination
h	$/ \mathrm{J \ kg^{-1}}$	spezifische Enthalpie
h	$/ \mathrm{~J~mol^{-1}}$	molare Enthalpie
H	, / J	Enthalpie
i	/ -	Intermediäre bisexuelle Rekombination
I	/ –	Intermediäre panmiktische Rekombination
I	/ -	Menge aller Individuen
I	, / [<i>I</i>]	Eingabegröße eines Neuronalen Netzes
k	/ J K ⁻¹	Stefan-Boltzmann-Konstante
K	/ -	Anzahl der Kontakte einer Strukturgruppe
m	, / g	Masse
m	/ -	Mutationsoperator
m	/ -	Anzahl der Neuronen einer Eingabeschicht
M	/ g m ol ⁻¹	Molmasse
N	/ -	Normalverteilte Zufallszahl
N	$/ \text{ mol}^{-1}$	Avogadro-Konstante
N	/ mol	Anzahl der Moleküle
N	/ -	Anzahl der Strukturgruppenpaare
N	/ –	Anzahl der Komponenten eines Gemischs
N	/ -	Anzahl der Datensätze / Anzahl der Datenpunkte
n	/ -	Anzahl der Datenpunkte
n	/ -	Anzahl der Objektvariablen
n	/ -	Anzahl der Neuronen einer versteckten Schicht
n	/ -	Anzahl der Strukturgruppen in einem Molekül
n	/ mol	Stoffmenge
0	/ [o]	Ausgabe des Neurons eines Neuronalen Netzes
p	/ Pa	Druck
p	/ -	Parameter (Objektvariable)
P	/ -	Population einer Evolutionsstrategie
Q	/ -	Relative van der Waals'sche Oberfläche
$\frac{Q}{Q}$	/ -	Konfigurelle Verteilungsfunktion
\overline{Q}	/ -	Mittlerer energetischer Wechselwirkungskoeffizient
r	/ -	Rekombinationsoperator
r	/ -	Glied der Rotationsmatrix $R(\alpha_{kl})$
R	/ -	Relatives van der Waals'sches Hartschalenvolumen
R	$/~\mathrm{J~mol^{-1}~K^{-1}}$	Universelle Gaskonstante
R	/ -	Rotationsmatrix für Korrelation

$I\!\!R$	/ -	Menge aller reellen Zahlen
s	/ –	Selektionsoperator
s	$/ \rm J m ol^{-1} K^{-1}$	molare Entropie
t	/ –	Generation einer Evolutionsstrategie
t	/ -	Muster eines Neuronalen Netzes
t	/ °C	Temperatur
u	$/~\mathrm{J~kg^{-1}}$	spezifische innere Energie
	/ K	absolute Temperatur
T	/ s	Schwingungsdauer
u	$/ \mathrm{~J~mol^{-1}}$	energetische Wechselwirkung
v	$/ \mathrm{cm}^3 \mathrm{mol}^{-1}$	molares Volumen
V	$/ cm^3$	Volumen
w	$/ {\rm ~g} {\rm ~g}^{-1}$	Massenanteil
w	/ [w]	Gewicht einer neuronalen Netzverbindung
w	$/~\mathrm{J~mol^{-1}}$	Austauschenergie zwischen zwei Strukturgruppen
x	$/ \text{ mol mol}^{-1}$	Molanteil
x	/ -	Exponent einer Strukturoptimierung
X	/ -	Molanteil einer Strukturgruppe
y	/ -	Experimenteller Wert bei Regression
y	/ -	Exponent einer Strukturoptimierung
\hat{y}	/ -	beliebiges Modell bei Regression
z	/ -	Anzahl an Ausgabeeinheiten eines Neuronalen Netzes
z	/ -	Faktor der Dichtekorrektur aufgrund der Probenviskosität
z	/ -	Koordinationszahl
z	/ -	Anzahl gleichzeitig angepaßter Wechselwirkungen

xiv Formelzeichen

Griechische Formelzeichen

α	/ rad	Rotationswinkel bei Korrelation
α	/ -	Momentumwert des Backpropagation-Verfahrens
β	/ rad	Schrittweite für Rotationswinkelmutation
ε	/ K	Gruppen verdamp fungsent halpie faktor
ε	$/ \mathrm{~J~mol^{-1}}$	Gruppenwechselwirkungsparameter für VBGCM
η	/ Pa s	kinematische Viskosität
η	/ -	Lernrate des Backpropagation-Verfahrens
η	/ -	dimensionslose Dichte
γ	/ -	Anzahl Generationsschritte
γ	/ -	Aktivitätskoeffizient
Γ	/ -	Abbruchkriterium einer Evolutionsstrategie
Γ	/ -	Gruppenaktivitätskoeffizient
Δh_v	$/ \mathrm{~J~mol^{-1}}$	molare Verdampfungsenthalpie
δ	/ -	Aktivierungsdifferenz im Backpropagation-Verfahren
κ	/ -	Konstante
λ	/ -	Anzahl Nachkommen in einer Population
μ	/ -	Anzahl Eltern in einer Population
μ	$/ \mathrm{~J~mol^{-1}}$	Chemisches Potential
ν	/ -	Anzahl Strukturgruppen
ω	/ -	azentrischer Faktor
φ	$/ \mathrm{~J~mol^{-1}}$	Wechselwirkungsenergie zwischen Molekülen
ϕ	$/ \mathrm{~J~mol^{-1}}$	Wechselwirkungsenergie zwischen Gruppen
Φ	/ -	Bewertungsoperator bei Evolutionsstrategien
Ψ	/ -	Wechselwirkungsterm
Ψ	/ -	Zellenverteilungsfunktion
ρ	$/ \mathrm{kg} \mathrm{m}^{-3}$	Dichte
au	/ -	Konstante eines Mutationsfaktors
σ	$/$ $[\sigma]$	Standardabweichung (Schrittweite)
σ	$/~\mathrm{S}~\mathrm{m}^{-1}$	spezifische Leitfähigkeit
σ	$/ \mathrm{~N~m^{-1}}$	Oberflächenspannung
σ	$/ \mathrm{~J~mol^{-1}}$	Chemische Assoziationsenergie
Θ	/ -	Oberflächenanteil einer Strukturgruppe
Θ	/ -	Schwellenwert eines neuronalen Netzes

Indizes hochgestellt

Abwandlung einer Größe
 auf das globale Optimum bezogene Größe
 auf die Hartschale bezogene Größe
 kombinatorischer Anteil
 Exzeßgröße

reine Komponente

id ideal

(i)

R residueller Anteil

Indizes tiefgestellt

Referenzzustand 0 auf den globalen Faktor bezogene Größe Aauf das Molekül A bezogene Größe berechnet herauf den kritischen Punkt bezogene Größe Cauf das Kohlenstoffatom bezogene Größe expexperiment ell qesgesamt i, jKomponente, Untergruppe I.JMolekül k.mAchsenbezeichnung der Rotationswinkel k, mUntergruppe K.MHauptgruppe auf einen Nennwert bezogene Größe kauf eine Kalibrierung bezogene Größe auf ein Mol bezogene Größe mauf eine Mischung bezogene Größe Mauf einen Nennwert bezogene Größe nreduzierte Größe auf den Siedepunkt bezogene Größe auf den Sättigungszustand bezogene Größe auf den Biegeschwinger bezogene Größe auf den Start einer Evolutionsstrategie bezogene Größe auf Korrelationswinkel bezogene Größe α auf die Standardabweichung (Schrittweite) bezogene Größe σ

xvi Formelzeichen

Konstanten

 $k = 1.380662 \cdot 10^{-23} \; \mathrm{J \; K^{-1}}$ $N = 6.022045 \cdot 10^{23} \; \mathrm{m \, ol^{-1}}$

 $R = 8.31441 \,\mathrm{J}\,\mathrm{mol}^{-1}\,\mathrm{K}^{-1}$

 $\pi = 3.141592654$

 $\kappa = 0.7$

 $A_{ws} = 3.161 \cdot 10^9 \,\mathrm{cm^2 \,mol^{-1}}$ $A_{\mathrm{Bondi}} = 2.5 \cdot 10^9 \,\mathrm{cm^2 \,mol^{-1}}$

 $v_{\rm Bondi} = 15.17 \, \, \text{cm}^3 \, \text{mol}^{-1}$

Boltzmannkonstante

Avogadrozahl

Universelle Gaskonstante

Kreiszahl

Konstante

Proportionalitätskonstante Bezugsoberfläche nach BONDI

Bezugsvolumen nach Bondi