

Seri Buku  
Kimia Fisika

# GAS & TERMODINAMIKA



**PROF. DR. MUKHAMAD NURHADI, M.Si**

SERI BUKU  
KIMIA FISIKA

**GAS**  
dan  
**TERMODINAMIKA**

Oleh:

**PROF. DR. MUKHAMAD NURHADI, M.Si**



## DAFTAR ISI

Pengantar .....	iii
Daftar Isi .....	v

<b>BAB I GAS .....</b>	<b>1</b>
1.1. Keadaan Gas .....	1
1.1.1. Tekanan (P) .....	1
1.1.2. Temperatur (T) .....	2
1.1.3. Jumlah Gas (n) .....	3
1.1.4. Volume (V) .....	4
1.2. Hukum-Hukum Gas (Ideal) .....	4
1.2.1. Hukum Boyle .....	5
1.2.2. Hukum Charles .....	5
1.2.3. Hukum Gay-Lussac .....	6
1.2.4. Gabungan Hukum Gas .....	7
1.2.5. Hukum Avogadro .....	8
1.2.6. Hukum Dalton .....	10
1.2.7. Hukum Graham .....	13
1.3. Gas Nyata .....	14
1.3.1. Pengembunan .....	15
1.3.2. Persamaan Van der Walls .....	15
1.3.3. Volume kritis ( $V_c$ ), Tekanan kritis ( $P_c$ ) dan Temperatur kritis ( $T_c$ ) .....	16
1.4. Asas Keadaan Yang Bersesuaian .....	22
Pustaka .....	25
Soal-soal .....	25
 <b>BAB II TERMODINAMIKA .....</b>	 <b>27</b>
2.1. Sistem dan Lingkungan .....	27
2.2. Energi, Kalor dan Kerja .....	27
2.3. Hukum Pertama Termodinamika .....	29
2.4. Kerja Mekanis .....	30
2.5. Kerja Pemampatan dan Pemuaian Gas .....	31

2.6. Kerja Pemuaian Gas Sempurna pada Suhu Tetap ( <i>Isothermal</i> ) .....	32
2.7. Kalor dan Entalpi .....	34
2.8. Kapasitas Panas .....	35
2.9. Percobaan Joule - Thomson .....	37
2.10.Jenis-jenis Perubahan Entalpi Standar .....	40
2.11.Pengukuran perubahan entalpi .....	45
2.11.1. Penentuan Perubahan Entalpi dari Reaksi yang Tidak Melibatkan Gas .....	45
2.11.2. Penentuan Perubahan Entalpi Reaksi yang Melibatkan Zat-zat Berfase Gas .....	46
2.11.3. Penentuan Kalor Reaksi Secara Eksperimen (Kalorimetri) .....	47
2.11.4. Penentuan Perubahan Entalpi dengan Menggunakan Hukum Hess .....	48
2.11.5. Penentuan Perubahan Entalpi Reaksi Menggunakan Data Entalpi Pembentukan Standar .....	50
2.11.6. Penentuan Perubahan Entalpi Reaksi Menggunakan Data Energi Ikatan .....	51
2.12.Kerja Adiabatis Gas Sempurna .....	53
2.13.Hubungan Antara Temperatur dan Energi Reaksi .....	56
2.14.Kebergantungan Perubahan Entalpi Suatu Reaksi Kimia	57
2.15.Entropi .....	60
2.15.1. Entropi Sistem .....	61
2.15.2. Entropi Lingkungan .....	61
2.15.3. Perubahan Entropi Untuk Sistem Terisolasi, pada Suhu Tetap ( <i>isothermal</i> ) dan Dapat Balik ( <i>reversible</i> ) .....	62
2.15.4. Perubahan Entropi untuk Sistem Terisolasi, pada Proses Suhu Tetap ( <i>isothermal</i> ) dan Tidak Dapat Balik ( <i>irreversible</i> ) .....	64
2.16.Hukum Kedua Termodinamika .....	65
2.17.Perubahan Entropi untuk Gas Sempurna .....	66
2.18.Perhitungan Perubahan Entropi .....	69

32	2.18.1. Proses yang Tidak Disertai Pengubahan Fasa ..	69
34	2.18.2. Proses Dapat Balik ( <i>reversible</i> ) yang Disertai Perubahan Fasa .....	69
35	2.18.3. Proses Tidak Dapat Balik ( <i>irreversible</i> ) yang Disertai Perubahan Fasa .....	70
37	2.18.4. Perubahan Entropi pada Reaksi Kimia .....	71
40 <i>41</i>	2.19. Kebergantungan Entropi pada Temperatur .....	72
45	2.20. Hubungan Perubahan Entropi Dengan Temperatur pada Tekanan tetap .....	74
46	2.21. Entropi Absolut .....	76
47	2.22. Hubungan Perubahan Entropi dengan Temperatur pada Volume Tetap .....	78
48	2.23. Entropi Campuran Gas Sempurna .....	79
49	2.24. Perubahan Entropi Sebagai Indikator Kespontanan Reaksi .....	81
50	2.25. Perubahan Entropi sebagai Indikator Kesetimbangan Reaksi .....	82
51	2.26. Hukum Ketiga Termodinamika .....	83
53	2.27. Fungsi Energi Bebas .....	83
56	2.27.1. Energi Bebas Helmholtz .....	83
57	2.27.2. Energi Bebas Gibbs .....	85
59	2.27.2.1. Hubungan Energi Bebas Gibbs dan Tekanan .....	86
60	2.27.2.2. Kebergantungan fungsi Gibbs pada Temperatur .....	88
61	2.27.2.3. Kebergantungan Fungsi Gibbs pada Entalpi .....	90
62	2.27.2.4. Perubahan Energi Bebas Gibbs Berdasarkan Energi Bebas Pembentukan Standar .....	91
64	2.28. Ringkasan Persamaan Termodinamika .....	92
65	2.29. Hubungan Maxwell .....	93
66	2.30. Aturan Siklis .....	94
69	Pustaka .....	97
70	Soal-soal .....	97

# GAS & TERMODINAMIKA

## Tentang Penulis

Prof. Dr. Mukhamad Nurhadi, M.Si adalah penulis yang lahir di Pulokulon, Grobogan, Jawa Tengah 15 April 1969. Penulis adalah staf dosen di Program Studi Pendidikan Kimia Jurusan PMIPA FKIP Universitas Mulawarman. Penulis mengampu matakuliah Kimia Fisika 1 dan 2, Kimia Zat Padat, Kimia Katalis, Kimia Kuantum dan Kimia Dasar. Penulis menyelesaikan program Sarjana di Jurusan Pendidikan Kimia IKIP Semarang pada tahun 1992, menyelesaikan program Master Kimia di Universitas Gadjah Mada pada tahun 2000 dan menyelesaikan program Doktor Kimia di Universiti Teknologi Malaysia pada tahun 2015. Sejak tahun 2015 sampai saat ini telah menghasilkan 18 artikel yang terindeks Scopus di jurnal internasional. Beberapa artikel lain juga telah berhasil ditulis dan dipublikasikan di jurnal nasional. Setelah menyelesaikan program Doktor, penulis terus aktif melakukan penelitian dibidang katalis heterogen, adsorpsi dan penelitian dalam bidang Pendidikan Kimia. Gelar guru besar dalam bidang kimia fisika diperoleh penulis pada tahun 2019.



Media Nusa Creative  
Anggota IKAPI (162/JTI/2015)  
Bukit Cemara Tidar H5 No. 34 Malang  
Telp : 0812 3334 0088  
Email : mncpublishing.layout@gmail.com  
Website : www.mncpublishing.com



CONTACT US

ISBN 978-602-462-641-9



9 78602 626419