

# STRUKTUR SENYAWA ANORGANIK

Bambang Rusdiarso  
Nuryono



GADJAH MADA UNIVERSITY PRESS

# DAFTAR ISI

PRAKATA.....	iii
DAFTAR ISI.....	v
<b>BAB I : STRUKTUR ELEKTRONIK ATOM.....</b>	<b>1</b>
1.1 RADIASI ELEKTROMAGNETIK.....	2
1.1.1 Energi Radiasi.....	4
1.1.2 Spektra Atomik.....	5
1.2 STRUKTUR ATOMIK.....	6
1.2.1 Spektra Atomik dan Tingkat Energi Atom.....	8
1.2.2 Teori Bohr tentang Atom Hidrogen.....	9
1.3 TEORI MEKANIKA GELOMBANG.....	13
1.3.1 Gelombang Harmonis dan Bilangan Kuantum.....	13
1.3.2 Orbital dan Bilangan Kuantum.....	16
1.3.3 Bentuk Orbital.....	16
1.3.4 Tingkat Energi dalam Atom.....	18
1.3.5 Spin Elektron dan Prinsip Larangan Pauli.....	19
1.4 KONFIGURASI ELEKTRON UNSUR-UNSUR.....	20
<b>BAB II : TABEL PERIODIK UNSUR.....</b>	<b>29</b>
2.1 TABEL PERIODIK DAN KONFIGURASI ELEKTRON.....	33
2.2 VARIASI SIFAT DENGAN STRUKTUR ATOM.....	36
2.2.1 Ukuran Atom.....	37
2.2.2 Energi Ionisasi.....	40

2.2.3 Afinitas Elektron.....	42
2.2.4 Elektronegativitas.....	44
<b>BAB III : IKATAN KIMIA DAN STRUKTUR MOLEKUL.....</b>	<b>47</b>
3.1 TEORI IKATAN VALENSI .....	48
3.1.1 Ikatan Ionik.....	48
3.1.2 Ikatan Kovalen .....	51
3.1.3 Orbital Hibrida dan Struktur Molekul .....	54
3.2 STUKTUR LEWIS .....	64
3.2.1 Struktur Lewis dan Muatan Formal.....	67
3.2.2 Teori Tolakan Pasangan Elektron Kulit Valensi .....	71
3.3 TEORI IKATAN VALENSI DAN VSEPR .....	74
3.4 RESONANSI .....	78
3.5 IKATAN KOVALEN KOORDINASI.....	82
3.6 IKATAN POLAR DAN POLARITAS MOLEKUL.....	84
3.7 IKATAN DALAM UNSUR .....	86
3.7.1 Unsur Nonlogam .....	86
3.7.2 Unsur-Unsur Logam.....	93
3.8 ION KOMPLEKS .....	93
3.9 TEORI ORBITAL MOLEKUL.....	105
DAFTAR PUSTAKA.....	114
TENTANG PENULIS.....	115