

## DAFTAR ISI

HALAMAN SAMPUL .....	i
DAFTAR ISI .....	ii
<b>BAB I. STRUKTUR ATOM</b>	
1.1. Teori Atom Modern .....	1
1.2. Bentuk Orbital .....	11
1.3. Konfigurasi Elektron Atom Polielektron .....	15
1.4. Tabel Periodik Unsur-unsur .....	26
<b>BAB II. TABEL PERIODIK UNSUR</b>	
2.1. Perkembangan Tabel Periodik .....	31
2.2. Sifat Periodik Unsur .....	36
<b>BAB III. IKATAN KIMIA</b>	
3.1. Peranan Elektron dalam Pembentukan Ikatan Kimia .....	39
3.2. Pembentukan Ikatan Ion .....	41
3.3. Pembentukan Ikatan Kovalen .....	43
3.4. Penyimpangan Aturan Oktet .....	46
3.5. Kepolaran Ikatan dan Keelektronegatifan .....	48
3.6. Bentuk Molekul .....	49
<b>BAB IV. STOIKIOMETRI</b>	
4.1. Bilangan Avogadro .....	53
4.2. Massa Atom dan Massa Molekul .....	54
4.3. Konsep Mol .....	55
4.4. Reaksi Kimia dalam Larutan .....	56
4.5. Rumus Molekul dan Rumus Empiris .....	62
4.6. Hal-hal Kompleks dalam Stoikiometri .....	64
<b>BAB V. ENERGETIKA KIMIA</b>	
5.1. Ruang Lingkup .....	69
5.2. Beberapa Pengertian Dasar dan Konsep .....	69
5.3. Hukum Pertama Termodinamika .....	73
5.4. Fungsi Entalpi .....	74
5.5. Kapasitas Kalor .....	75
5.6. Aplikasi HPT pada Sistem Kimia. Termodinamika .....	76
5.7. Hukum Kedua Termodinamika .....	84
5.8. Hukum Ketiga Termodinamika .....	90
5.9. Fungsi Energi Bebas .....	91