

DAFTAR GAMBAR

		Halaman
Gambar 2.1	(a) Hidrogen sebagai molekul bebas dan senyawa (b) Natrium dalam bentuk senyawa. (c) Gas mulia sebagai gas monoatomik.	23
Gambar 2.2	Reaksi antara natrium dan klorin membentuk natrium klorida	25
Gambar 2.3	Reaksi antara Na dan Cl. Penggunaan tanda (x) untuk electron Na dan tanda (.) untuk elektron Cl semata-mata untuk memperjelas serah-terima elektron. Pada hakikatnya semua elektron sama.	26
Gambar 2.4	Dua cara menggambarkan struktur kristal natrium klorida. Dalam kristal natrium klorida, tiap ion Na^+ dikelilingi oleh 6 ion Cl^- dan tiap ion Cl^- dikelilingi oleh 6 ion Na^+	27
Gambar 2.5	Ikatan kovalen dalam molekul hidrogen	30
Gambar 2.6	Pembentukan ikatan kovalen koordinat dalam $\text{NH}_3 \cdot \text{BCl}_3$	32
Gambar 2.7	Satu cara menggambarkan molekul nonpolar (a) dan molekul polar (b)	34
Gambar 2.8	Susunan ruang atom-atom dalam beberapa molekul	34
Gambar 2.9	Menentukan kepolaran molekul. Kepolaran suatu molekul dapat ditentukan dengan menggambarkan ikatan polar sebagai vektor-vektor. Molekul akan bersifat polar jika resultanvektor-vektornya tidak sama dengan nol.	35
Gambar2.10	Cucuran air (zat polar) dibelokkan ke arah batangbermuatan listrik (kiri), sedangkan cucuran CCl_4 (zat nonpolar) tidak dipengaruhi oleh medanlistrik (kanan)	35
Gambar 2.11	Ikatan logam	42
Gambar 2.12	Sifat dapat ditempa dari logam	42
Gambar 3.1	Skema Prosedur Penelitian	47