

DAFTAR GAMBAR

	Halaman
Gambar 2.1 Buah yang bersifat asam	29
Gambar 2.2 Identifikasi kertas lakmus	33
Gambar 2.3 Bunga yang bersifat basa	33
Gambar 2.4 Uji larutan elektrolit	34
Gambar 2.5 Indikator universal	36
Gambar 2.6 larutan Asam-basa	37
Gambar 2.7 Larutan indikator	37
Gambar 2.8 pH meter digital	38
Gambar 2.9 pH meter elektronik	38
Gambar 2.10 Pembentukan ion hidronium (H_3O^+)	42
Gambar 2.11 Transfer proton dari ion Hidronium	42
Gambar 2.12 Reaksi ion hidrogen karbonat dengan air	44
Gambar 2.13 Reaksi asam klorida dengan air	45
Gambar 2.14 Reaksi asam asetat dengan air	46
Gambar 2.15 Pembentukan ion Hidronium	48
Gambar 2.16 Basa Bronsted-lowry menerima ion Hidrogen	49
Gambar 2.17 Ikatan koordinasi antara ion ammonia dengan BF_3	50
Gambar 2.18 Elektron dalam ikatan hidrogen-klor	51
Gambar 2.19 Ikatan koordinasi antara nitrogen dengan hidrogen	51
Gambar 3.1 Diagram Alir Desain Penelitian	57
Gambar 4.1 Grafik peningkatan hasil belajar	67
Gambar 4.2 Grafik persen peningkatan hasil belajar	71