

DAFTAR GAMBAR

	<i>Hal</i>
Gambar 2.1. Perubahan es menjadi air	25
Gambar 2.2. Selembar kertas dibakar menjadi abu	26
Gambar 2.3. Perubahan konsentrasi dan laju reaksi terhadap waktu	27
Gambar 2.4. Kesetimbangan disosiasi pada pemanasan belerang trioksida.....	30
Gambar 2.5. Perubahan warna pada reaksi penambahan Fe^{3+} dengan SCN^-	33
Gambar 2.6. Pengaruh tekanan dan volume pada kesetimbangan	33
Gambar 2.7. Kesetimbangan reaksi dengan katalis dan tanpa katalis	34
Gambar 2.8. Skema pembuatan amonia dengan proses Haber-Bosch	35
Gambar 3.1. Skema prosedur penelitian.....	45
Gambar 4.1. Lembar R2L siswa.....	50
Gambar 4.2. Lembar rangkuman siswa.....	51
Gambar 4.3. Perbedaan nilai <i>pretest</i> dan nilai <i>posttest</i> siswa.....	52
Gambar 4.4. Perolehan nilai terendah-tertinggi <i>pretest</i> dan <i>posttest</i> siswa.....	53
Gambar 4.5. Sebaran kemampuan awal dan akhir <i>HOTs-Literacy</i> sains siswa ...	55
Gambar 4.6. Perbedaan rata-rata nilai R2L dan rangkuman	59