

DAFTAR ISI

	<i>Hal</i>
MOTTO	<i>i</i>
LEMBAR PENGESAHAN	<i>ii</i>
HALAMAN PERNYATAAN ORISINALITAS	<i>iii</i>
HALAMAN PERSETUJUAN PUBLIKASI TUGAS AKHIR	<i>iv</i>
RIWAYAT HIDUP	<i>v</i>
ABSTRAK	<i>vi</i>
ABSTRACT	<i>vii</i>
KATA PENGANTAR	<i>viii</i>
DAFTAR ISI	<i>xi</i>
DAFTAR GAMBAR	<i>xiii</i>
DAFTAR TABEL	<i>xiv</i>
DAFTAR LAMPIRAN	<i>xv</i>
BAB I PENDAHULUAN	1
1.1. Latar Belakang Masalah	1
1.2. Identifikasi Masalah	5
1.3. Ruang Lingkup.....	6
1.4. Batasan Masalah	6
1.5. Rumusan Masalah	6
1.6. Tujuan Penelitian	7
1.7. Manfaat Penelitian	7
BAB II TINJAUAN PUSTAKA	8
2.1. Penelitian Pengembangan.....	8
2.2. Modul	9
2.3. <i>Green Chemistry</i>	14
2.4. Hasil Belajar	20
2.5. Minat Belajar	21
2.6. Laju Reaksi	24
2.7. Penelitian yang Relevan	30
2.8. Kerangka Berfikir	31

BAB III METODE PENELITIAN.....	31
3.1. Lokasi dan Waktu Penelitian	33
3.2. Jenis Penelitian.....	33
3.3. Subjek dan Objek Penelitian.....	33
3.4. Variabel Penelitian	34
3.5. Definisi Operasional.....	34
3.6. Desain Penelitian.....	35
3.7. Teknik Pengumpulan Data	35
3.8. Instrumen Penelitian.....	36
3.9. Prosedur Penelitian.....	42
3.10. Teknik Analisis Data.....	46
BAB IV HASIL PENELITIAN DAN PEMBAHASAN.....	49
4.1. Hasil Penelitian	49
4.2. Analisis Data Instrumen Tes.....	56
4.3. Analisis Data Hasil Penelitian	58
4.4. Pembahasan	60
BAB V KESIMPULAN DAN SARAN.....	64
5.1. Kesimpulan	64
5.2. Saran.....	65
DAFTAR PUSTAKA.....	66
LAMPIRAN.....	71



 THE
Character Building
 UNIVERSITY

DAFTAR GAMBAR

	<i>Hal</i>
Gambar 2.1. Laju reaksi dipengaruhi oleh konsentrasi	26
Gambar 2.2. Laju reaksi dipengaruhi oleh luas permukaan	26
Gambar 2.3. Laju reaksi dipengaruhi oleh suhu	27
Gambar 2.4. Grafik reaksi dengan katalis dan reaksi tanpa katalis	27
Gambar 2.5. Grafik reaksi orde nol.....	29
Gambar 2.6. Grafik reaksi orde satu.....	29
Gambar 2.7. Grafik reaksi orde dua	30
Gambar 3.1. Model Pengembangan 4D	35
Gambar 3.2. Prosedur pengembangan e-modul interaktif.....	45
Gambar 3.3. Prosedur penerapan e-modul di kelas eksperimen.....	46
Gambar 4.1. Rata-rata Pretest dan Posttest.....	59
Gambar 4.2. Rata-rata Gain	59
Gambar 4.3. Rata-rata Minat Belajar Siswa	60

THE
Character Building
UNIVERSITY

DAFTAR TABEL

	<i>Hal</i>
Tabel 3.1. Desain penelitian tahap uji coba atau implementasi.....	35
Tabel 3.2. Kriteria Koefisien Reliabilitas.....	38
Tabel 3.3. Rentang Skala Likert	41
Tabel 3.4. Kriteria Penskoran Angket Minat Belajar.....	42
Tabel 3.5. Penskoran Penilaian Validasi	47
Tabel 3.6. Kriteria Uji Kelayakan.....	47
Tabel 3.7. Kriteria Gain Ternormalisasi.....	48
Tabel 4.1. Hasil Penilaian Validasi Ahli	53
Tabel 4.2. Saran Perbaikan E-Modul	54
Tabel 4.3. Rata-Rata Pretest, Posttest dan Gain	58
Tabel 4.4. Rata-Rata Minat Belajar Siswa	60

THE
Character Building
UNIVERSITY

DAFTAR LAMPIRAN

	<i>Hal</i>
Lampiran 1. Alur dan Tujuan Pembelajaran (ATP)	71
Lampiran 2. Modul Ajar	75
Lampiran 3. Link E-Modul Interaktif Berbasis Green Chemistry.....	102
Lampiran 4. Lembar Hasil Wawancara Guru Kimia	103
Lampiran 5. Angket Kebutuhan Peserta Didik.....	106
Lampiran 6. Hasil Analisis Angket Kebutuhan Peserta Didik	109
Lampiran 7. Kisi-kisi Instrumen Tes (Sebelum Validasi)	112
Lampiran 8. Instrumen Tes (Sebelum Validasi).....	137
Lampiran 9. Kunci Jawaban Instrumen Tes (Sebelum Validasi)	151
Lampiran 10. Kisi-kisi Instrumen Tes (Sesudah Validasi)	152
Lampiran 11. Instrumen Tes (Sesudah Validasi)	166
Lampiran 12. Kunci Jawaban Instrumen Tes (Sesudah Validasi)	174
Lampiran 13. Lembar Angket Validasi E-Modul Interaktif.....	175
Lampiran 14. Hasil Penilaian Validasi E-Modul Interaktif	188
Lampiran 15. Validitas Soal.....	193
Lampiran 16. Reliabilitas	194
Lampiran 17. Tingkat Kesukaran Soal	195
Lampiran 18. Daya Pembeda Soal.....	196
Lampiran 19. Distraktor	197
Lampiran 20. Data Uji N-Gain (Peningkatan Hasil Belajar Siswa)	198
Lampiran 21. Analisis Data Minat Belajar Siswa	199
Lampiran 22. Dokumentasi Penelitian.....	201
Lampiran 23. Surat-Surat	202