

DAFTAR ISI

	<i>Hal</i>
Lembar Pengesahan.....	i
Lembar Pernyataan Orisinalitas.....	ii
Lembar Persetujuan Publikasi.....	iii
Riwayat Hidup.....	iv
Abstrak.....	v
Kata Pengantar.....	vii
Daftar Isi.....	ix
Daftar Gambar.....	xii
Daftar Tabel.....	xiii
Daftar Lampiran.....	xiv
BAB I PENDAHULUAN	1
1.1 Latar Belakang Masalah.....	1
1.2 Identifikasi Masalah	4
1.3 Ruang Lingkup.....	4
1.4 Rumusan Masalah.....	4
1.5 Batasan Masalah.....	5
1.6 Tujuan Penelitian.....	5
1.7 Manfaat Penelitian.....	5
1.8 Definisi Operasional.....	6
BAB II TINJAUAN PUSTAKA	7
2.1 Media Pembelajaran.....	7
2.2 <i>E-Booklet</i>	14
2.3 Ikatan Kimia.....	15

2.4	Penelitian yang Relevan.....	20
2.5	Kerangka Berpikir.....	21
2.6	Hipotesis.....	21
BAB III METODOLOGI PENELITIAN.....		23
3.1	Lokasi dan Waktu Penelitian.....	23
3.2	Jenis Penelitian.....	23
3.3	Populasi dan Sampel.....	23
3.4	Variabel Penelitian.....	24
3.5	Desain Penelitian.....	24
3.6	Instrumen Penelitian.....	25
3.7	Teknik Pengumpulan Data.....	26
3.8	Analisis Data.....	30
3.8.1	Uji Gain.....	30
3.8.2	Uji Normalitas Data.....	30
3.8.3	Uji Homogenitas.....	31
3.8.4	Uji Hipotesis.....	31
BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN.....		32
4.1	Hasil Penelitian.....	32
4.1.1	Analisis Data Instrumen Tes Penelitian.....	32
4.1.2	Analisis Data Media <i>E-Booklet</i>	33
4.1.3	Deskripsi Data Hasil Penelitian.....	36
4.1.4	Analisis Peningkatan Hasil Belajar (Gain).....	37
4.1.5	Analisis Data Hasil Penelitian.....	38
4.2	Pembahasan.....	40
BAB V KESIMPULAN DAN SARAN.....		44

5.1 Kesimpulan.....44

5.2 Saran.....44

DAFTAR PUSTAKA45

LAMPIRAN47



THE
Character Building
UNIVERSITY

DAFTAR GAMBAR

	<i>Hal</i>
Gambar 2.1 Contoh Simbol Lewis.....	16
Gambar 2.2 Pembentukan NaCl.....	17
Gambar 2.3 Pembentukan molekul H ₂ dan Cl ₂	17
Gambar 2.4 Struktur Lewis senyawa kovalen.....	17
Gambar 2.5 Contoh ikatan kovalen rangkap dua dan rangkap tiga.....	18
Gambar 2.6 Pengecualian Aturan Oktet.....	19
Gambar 2.7 Contoh ikatan kovalen koordinasi.....	19
Gambar 2.8 Perbedaan ikatan ion, ikatan kovalen, dan ikatan logam.....	20
Gambar 3.1 Skema Prosedur Penelitian.....	29
Gambar 4.1 Hasil <i>Screenshot</i> rancangan <i>E-Booklet</i>	34
Gambar 4.2 Hasil <i>Screenshot</i> rancangan <i>E-Booklet</i> 2.....	34
Gambar 4.3 Rata-rata nilai hasil belajar kimia siswa yang dibelajarkan dengan media <i>e-booklet</i> (Eksperimen 1) dan media PPT (Eksperimen 2).....	42

THE
Character Building
UNIVERSITY

DAFTAR TABEL

	<i>Hal</i>
Tabel 2.1 Perbedaan Karakteristik Senyawa Kovalen Polar dan Nonpolar.....	18
Tabel 3.1 Desain Penelitian	24
Tabel. 3.2 Kriteria N-Gain.....	30
Tabel 4.1 Hasil Validasi Media <i>E-Booklet</i>	35
Tabel 4.2 Rangkuman Hasil Belajar Siswa.....	36
Tabel 4.3 Hasil Uji N-Gain.....	37
Tabel 4.4 Data Nilai Hasil Belajar Siswa Dibelajarkan dengan Media <i>E-Booklet</i>	40



THE
Character Building
UNIVERSITY

DAFTAR LAMPIRAN

	<i>Hal</i>
Lampiran 1. Silabus Kimia	47
Lampiran 2. Rencana Pelaksanaan Pembelajaran (RPP)	53
Lampiran 3. Kisi-Kisi Instrumen Test	77
Lampiran 4. Instrumen Kuisisioner	89
Lampiran 5. Instrumen Penilaian Media Berdasarkan BNSP	90
Lampiran 6. Hasil Perbaikan Kisi-Kisi dan Instrumen Test Oleh Validator Ahli ...	95
Lampiran 7. Perhitungan Validitas Tes	113
Lampiran 8. Perhitungan Reliabilitas Tes	118
Lampiran 9. Perhitungan Tingkat Kesukaran Tes	121
Lampiran 10. Perhitungan Daya Beda Tes	124
Lampiran 11. Analisis Instrumen Tes	128
Lampiran 12. Hasil Validasi Media Oleh Validator Ahli	131
Lampiran 13. Uji Gain	135
Lampiran 14. Uji Normalitas Data	136
Lampiran 15. Uji Homogenitas Data Pretest	137
Lampiran 16. Uji Homogenitas Data Posttest	138
Lampiran 17. Uji Hipotesis Pertama	139
Lampiran 18. Uji Hipotesis Kedua	140
Lampiran 19. Surat Izin Validasi	141
Lampiran 20. Surat Izin Penelitian	142
Lampiran 21. Surat Keterangan Telah Melakukan Validasi	143
Lampiran 22. Surat Keterangan Telah Melakukan Penelitian	144
Lampiran 23. Surat Pernyataan Validator	145
Lampiran 24. Dokumentasi	147
Lampiran 25. Media <i>E-Booklet</i>	148