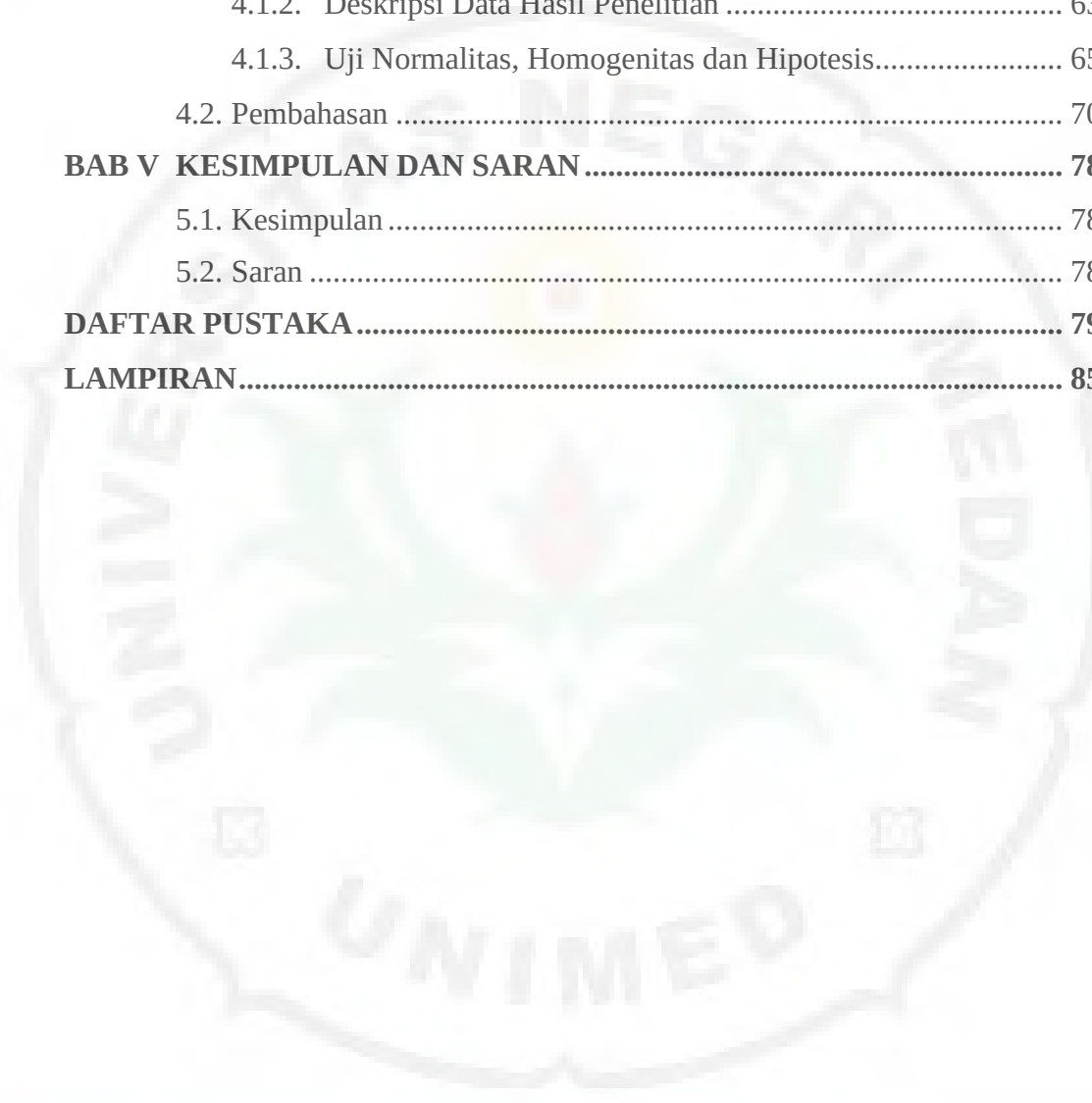


DAFTAR ISI

	<i>Hal</i>
LEMBAR PENGESAHAN	<i>i</i>
RIWAYAT HIDUP	<i>ii</i>
HALAMAN PERNYATAAN ORISINALITAS	<i>iii</i>
HALAMAN PERSETUJUAN PUBLIKASI TUGAS AKHIR SKRIPSI UNTUK KEPENTINGAN AKADEMIS.....	<i>iv</i>
ABSTRAK	<i>v</i>
ABSTRACT	<i>vi</i>
KATA PENGANTAR.....	<i>vii</i>
DAFTAR ISI.....	<i>x</i>
DAFTAR TAB EL	<i>xiii</i>
DAFTAR GAMBAR.....	<i>xiv</i>
DAFTAR LAMPIRAN	<i>xv</i>
BAB I PENDAHULUAN	<i>1</i>
1.1. Latar Belakang Masalah	<i>1</i>
1.2. Identifikasi Masalah.....	<i>3</i>
1.3. Ruang Lingkup	<i>4</i>
1.4. Batasan Masalah	<i>4</i>
1.5. Rumusan Masalah.....	<i>5</i>
1.6. Tujuan Penelitian	<i>5</i>
1.7. Manfaat Penelitian	<i>5</i>
BAB II TINJAUAN PUSTAKA.....	<i>7</i>
2.1. Model <i>Problem Based Learning</i> (PBL).....	<i>7</i>
2.2. Direct Learning	<i>13</i>
2.3. Media Pembelajaran <i>Canva</i>	<i>14</i>
2.4. Hasil Belajar	<i>17</i>
2.5. Respon Siswa.....	<i>19</i>
2.6. Materi Ikatan Kimia.....	<i>20</i>
2.6.1. Dasar Ikatan Kimia	<i>20</i>
2.6.2. Ikatan Ion	<i>22</i>

2.6.3. Ikatan Kovalen	25
2.6.4. Bentuk Molekul.....	32
2.6.5. Gaya Antar Molekul.....	37
2.6.6. Ikatan Logam	42
2.7. Kerangka Berfikir	43
2.8. Hipotesis Penelitian	44
2.8.1. Hipotesis Verbal.....	44
2.8.2. Hipotesis Statistik	44
BAB III METODE PENELITIAN	45
3.1. Lokasi Penelitian.....	45
3.2. Jenis Penelitian	45
3.3. Populasi dan Sampel.....	46
3.3.1. Populasi.....	46
3.3.2. Sampel.....	46
3.4. Variabel Penelitian.....	46
3.5. Definisi Operasional.....	47
3.6. Desain Penelitian	48
3.7. Teknik Pengumpulan Data.....	49
3.8. Instrumen Penelitian	51
3.8.1. Instrumen Tes.....	51
3.8.2. Instrumen Non-Tes	55
3.9. Prosedur Penelitian	56
3.9.1. Prosedur Sebelum Dilakukan Penelitian.....	56
3.9.2. Prosedur Pada Saat Dilakukan Penelitian	56
3.10. Analisis Data	58
3.10.1. Uji Normalitas Data	58
3.10.2. Uji Homogenitas Data.....	59
3.10.3. Uji Hipotesis <i>Independent Sample T-Test</i> (Uji Pihak Kanan).....	59
3.10.4. Uji N-Gain.....	60
BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN	62
4.1. Hasil Penelitian	62

4.1.1. Deskripsi Data Instrumen Penelitian.....	62
4.1.2. Deskripsi Data Hasil Penelitian	63
4.1.3. Uji Normalitas, Homogenitas dan Hipotesis.....	65
4.2. Pembahasan	70
BAB V KESIMPULAN DAN SARAN	78
5.1. Kesimpulan	78
5.2. Saran	78
DAFTAR PUSTAKA.....	79
LAMPIRAN.....	85



THE
Character Building
 UNIVERSITY

DAFTAR TAB EL

	<i>Hal</i>
Tabel 2.1. Sintaks <i>Problem Based Learning</i> (Rachmawati & Rosy, 2021).....	11
Tabel 2.2. Indikator respon siswa.....	20
Tabel 2.3. Indikator validasi ahli media (Hapsari & Zulherman, 2021)	20
Tabel 2.4. Konfigurasi elektron unsur unsur gas mulia.....	21
Tabel 2.5. Beberapa Contoh Molekul dan Strukturnya.....	33
Tabel 2.6. Beberapa tipe orbital hibrid dan contoh senyawanya.....	36
Tabel 2.7. Sifat Fisika atom-atom gas mulia.....	39
Tabel 3.1. Desain Penelitian.....	48
Tabel 3.2. Perhitungan Skor Butir Angket Respon Siswa.....	55
Tabel 3.3. Kriteria Kelayakan Angket Respon Siswa	55
Tabel 3.4. Persen Kriteria Kelayakan Model & Media berdasarkan Angket Respon Siswa	56
Tabel 3.5. kategori perolehan nilai N-Gain.....	60
Tabel 3.6. kategori perolehan N-Gain dalam bentuk persen (%).....	61
Tabel 4.1. Data Perolehan Hasil Belajar Siswa.....	64
Tabel 4.2. NGain Kelas Eksperimen	65
Tabel 4.3. NGain Kelas Kontrol.....	65
Tabel 4.4. Uji Normalitas Data Kelas Eksperimen dan Kelas Kontrol	65
Tabel 4.5. Uji Homogenitas Data Kelas Eksperimen dan Kelas Kontrol	66
Tabel 4.6. Groups Statistics.....	66
Tabel 4.7. Uji Independent Samples Test.....	66
Tabel 4.8. Statistics indikator 1	67
Tabel 4.9. Statistics indikator 2	67
Tabel 4.10. Statistics indikator 3	68
Tabel 4.11. Statistics indikator 3	68

DAFTAR GAMBAR

	<i>Hal</i>
Gambar 2.1. Struktur lewis senyawa ion CaS	23
Gambar 2.2. Pasta Gigi NaF	23
Gambar 2.3. Kemasan Garam NaCl	24
Gambar 2.4. soda kue CaCO ₃	24
Gambar 2.5. Holder tempat KBr pada alat FTIR	25
Gambar 2.6. Struktur Lewis Molekul CCl ₄	26
Gambar 2.7. Struktur Lewis Molekul CO ₂	26
Gambar 2.8. Struktur Lewis Molekul HCN	27
Gambar 2.9. Struktur Lewis Molekul HCN	27
Gambar 2.10. Struktur Lewis Molekul P ₂ O ₃	28
Gambar 2.11. Struktur Lewis Molekul OF ₂	28
Gambar 2.12. Struktur Lewis Molekul CH ₄	29
Gambar 2.13. Struktur Lewis Molekul CO ₂	29
Gambar 2. 14. Struktur Lewis Molekul HCN	30
Gambar 2.15. Struktur Lewis Ion NH ₄ ⁺	30
Gambar 2.16. Struktur Lewis HCl	31
Gambar 2.17. Gaya Dipol-Dipol Molekul HCl	38
Gambar 2.18. Ikatan Hidrogen Antar Molekul NH ₃	41
Gambar 2.19. Ikatan Hidrogen Antar Molekul HF	41
Gambar 2.20. Ikatan Hidrogen dalam Molekul Asam Benzoat	41
Gambar 3.1. Skema Rancangan Penelitian	61

DAFTAR LAMPIRAN

	<i>Hal</i>
Lampiran 1. Alur Tujuan Pembelajaran (ATP).....	85
Lampiran 2. Modul Kurikulum Merdeka	92
Lampiran 3. Bahan Ajar	108
Lampiran 4. Instrumen Test Pilihan Ganda (Sebelum Divalidasi)	132
Lampiran 5. Instrumen Test Pilihan Ganda (Sesudah Divalidasi)	134
Lampiran 6. Kisi-Kisi Instrumen Test Pilihan Ganda.....	174
Lampiran 7. Uji Validitas Soal.....	176
Lampiran 8. Tingkat Kesukaran dan Daya Beda Soal	177
Lampiran 9. Distruktur	178
Lampiran 10. Data Hasil Belajar Siswa	179
Lampiran 11. Data Respon Siswa	180
Lampiran 12. Uji N-Gain, Normalitas, Homogenitas, dan Hipotesis	181
Lampiran 13. Hasil Angket Respon Siswa.....	184
Lampiran 14. Angket Respon Siswa Sebelum Divalidasi)	186
Lampiran 15. Angket Respon Siswa (Sesudah Divalidasi).....	189
Lampiran 16. Kisi-Kisi Angket Respon Siswa	192
Lampiran 17. Angket Indikator Media Canva (Sesudah Divalidasi)	193
Lampiran 18. Lembar Observasi Wawancara	194
Lampiran 19. Surat Izin Observasi.....	199
Lampiran 20. Surat Izin Validasi Instrumen	200
Lampiran 21. Surat Izin Melaksanakan Penelitian.....	200
Lampiran 22. Surat Keterangan Selesai Validasi Instrumen.....	202
Lampiran 23. Surat Keterangan Selesai Penelitian	203
Lampiran 24. Dokumentasi	204