

DAFTAR ISI

Lembar Pengesahan	i
Riwayar Hidup Penulis.....	ii
Lembar Penyelesaian Orisinalitas.....	iii
Lembar Persetujuan Publikasi.....	iv
Abstrak.....	v
Abstract.....	vi
Kata Pengantar.....	vii
DaftarIsi.....	viii
Daftar Gambar.....	ix
Daftar Tabel.....	x
Daftar Lampiran.....	xi
BAB I PENDAHULUAN.....	1
1.1.LatarBelakang.....	1
1.2.Identifikasi Masalah.....	4
1.3.RuangLingkup.....	4
1.4.Batasan Masalah.....	4
1.5.Rumusan Masalah.....	5
1.6. TujuanPenelitian.....	5
1.7. ManfaatPenelitian.....	6
BAB II TINJAUAN PUSTAKA.....	7
2.1.Kerangka Teoritis.....	7
2.1.1. Pengertian Belajar.....	7
2.1.2. Pengertian Mengajar.....	8
2.1.3. Hasil Belajar.....	9
2.1.4. Pengertian Model Pembelajaran.....	15
2.1.5. Model Pembelajaran Problem Based Learning.....	16
2.1.6. Model Pembelajaran Discovery Learning.....	20
2.1.7. Materi Ikatan Kimia.....	24
2.2.Kerangka Berpikir.....	39
2.3.Hipotesis Penelitian.....	40
BAB III METODOLOGIPENELITIAN.....	41

3.1. Alokasidan Waktu Penelitian.....	41
3.2. Populasidan Sampel Penelitian.....	41
3.3. Variabel Penelitian.....	41
3.4. Desain Penelitian.....	42
3.5. Defenisi Operasional.....	42
3.6. InstrumenPenelitian.....	43
3.7. Teknik Pengumpulan Data.....	46
3.8. Prosedur Penelitian.....	46
3.9. Teknik Analisis Data.....	50
Bab IV Hasil Dan Pembahasan.....	65
4.1 Hasil Penelitian.....	65
4.1.1 Analisis Instrumen test.....	65
4.2. Analisis Hasil Data.....	68
4.3 Pembahasan.....	70
Bab V Penutup.....	74
5.1 Kesimpulan.....	74
5.2 Saran.....	74
Daftar pustaka.....	75

DAFTAR GAMBAR

Gambar 1 Penulisan Lambang lewis.....;	26
Gambar 2 Ikatan Kovalen HCl.....	31
Gambar 3 Ikatan Kovalen Cl ₂	31
Gambar 4 Pembentukkan ikatan pada molekul O ₂	31
Gambar 5 Pembentukkan ikatan pada molekul N ₂	31
Gambar 6 Ikatan kovalen polar dan non polar.....	33
Gambar 7 Ikatan kovalen koordinasi pada molekul SO ₃	34
Gambar 8 Lautan elektron pada	34

DAFTAR TABEL

Tabel 1 Sintaks Model Pembelajaran Problem Based Learning.....	19
Tabel 2 Sintaks Model Pembelajaran Discovery Learning.....	22
Tabel 3 Rancangan penelitian penerapan model Problem Based Learning (PBL) dan Model Discovery Learning.....	24
Tabel 4 Konfigurasi Elektron.....	27
Tabel 5 Bentuk-bentuk molekul.....	38
Tabel 6 Kategori Validitas Tes.....	61
Tabel 7 Kategori Tingkat Kesukaran.....	62
Tabel 8 Kategori Daya Pembeda.....	64
Tabel 9 Data Hasil Belajar Siswa.....	64
Tabel 10 Uji Normalitas Data Posttest.....	64
Tabel 11 Uji Homogenitas Data Posttest.....	65

DAFTAR LAMPIRAN

Lampiran 1 ATP.....	70
Lampiran 2 Modul Ajar Ikatan Kimia.....	71
Lampiran 3 Kisi-kisi instrumen tes ikatan kimia sebelum validasi.....	118
Lampiran 4 Kisi-kisi instrument tes ikatan kimia setelah validasi.....	137
Lampiran 5 Instrumen tes setelah validasi.....	157
Lampiran 6 Instrumen tes soal pretest dan posttest.....	170
Lampiran 7 Validitas.....	177
Lampiran 8 Tingkat Kesukaran.....	178
Lampiran 9 Daya beda.....	179
Lampiran 10 Reabilitas Tes.....	180
Lampiran 11 Distruktur/Pengecoh.....	181
Lampiran 12 Kesimpulan Analisis Instrumen Tes.....	183
Lampiran 13 Data Hasil Belajar.....	185
Lampiran 14 Perhitungan rata-rata, varians,dan standar deviasi.....	187
Lampiran 15 Uji Normalitas.....	188
Lampiran 16 Uji Homogenitas.....	190
Lampiran 17 Uji Hipotesis.....	195
Lampiran 18 Surat permintaan sebagai validator.....	199
Lampiran 19 surat izin melaksanakan validator.....	200
Lampiran 20 Dokumentasi.....	201