DAFTAR ISI

LEMBAR PENGESAHANi
HALAMAN PERNYATAAN ORISINALITASError! Bookmark not defined.
HALAMAN PERSETUJUAN PUBLIKASI TUGAS AKHIR SKRIPSI UNTUK KEPENTINGAN AKADEMISError! Bookmark not defined.
RIWAYAT HIDUPiv
ABSTRAKv
ABSTRACT
KATA PENGANTAR
DAFTAR ISI
DAFTAR GAMBARxi
DAFTAR TABEL
DAFTAR LAMPIRAN
BAB I_PENDAHULUAN
1.1 Latar belakang1
1.2 Ruang Lingkup
1.3 Rumusan Masalah
1.4 Batasan Masalah4
1.5 Tujuan Penelitian4
1.6 Manfaat Penelitian5
1.7 Definisi Operasional5
BAB II KAJIAN PUSTAKA
2.1 Model Pembelajaran PBL (Problem Based Learning)7
2.1.1 Pengertian Model Pembelajaran PBL7
2.1.2 Karakteristik Pembelajaran PBL8
2.1.3 Langkah – langkah Pembelajaran PBL9
2.1.4 Kelebihan Dan Kekurangan Model Pembelajaran PBL9
2.2 Webblog
2.2.1 Pengertian Webblog
2.2.2 Kelebihan <i>Webblog</i> 12
2.2.3 Kekurangan <i>Webblog</i> 13
2.3 Zoom Clouds Meetingz
2.4 Materi Ikatan Kimia14
2.4.1 Kondisi Stabil Atom Unsur14
2.4.2 Ikatan Kovalen14
2.5 Kerangka Berpikir19

1

2.6 Hipotesis	20
BAB III METODE PENELITIAN	21
3.1 Tempat dan Waktu Penelitian	21
3.1.1 Tempat Penelitian	21
3.1.2 Waktu Penelitian	
3.2 Populasi dan Sampel	21
3.3 Rancangan Penelitian	
3.4 Variabel Penelitian	23
3.5 Instrumen Penelitian	23
3.6 Teknik Pengumpulan Data	25
3.6.1 Tes	
3.6.2 Angket	26
3.7 Prosedur Penelitian	26
3.8 Teknik Analisis Data	
3.8.1 Analisis Data Hasil Bela <mark>jar</mark>	29
3.8.2 Respon Siswa	32
BAB IV_HASIL DAN PEMBAHASAN	
4.1 Hasil Penelitian	
4.1.1 Analisis Data Instrumen Penelitian	
4.1.1.1. Validitas item	
4.1.1.2. Reliabilitas	
4.1.1.3. Tingkat Kesukaran	
4.1.1.4. Daya Pembeda	
4.1.2 Deskripsi Data Hasil Penelitian	
4.1.2.1 Data Pretest, Posttest, dan Peningkatan Hasil Bel	ajar Siswa34
4.1.2.2 Data Hasil Respon Siswa terhadap Media Webbl	<i>og</i> 37
4.2 Pembahasan	
BAB V_KESIMPULAN DAN SARAN	
5.1 KESIMPULAN	
5.2 SARAN	
DAFTAR PUSTAKA	

DAFTAR GAMBAR

Gambar 2.1 Lambang Lewis, struktur Lewis, dan rumus struktur	15
Gambar 2.2 Struktur Lewis Molekul CH4	15
Gambar 2.3 Ikatan kovalen tunggal (-) pada molekul H ₂ O	16
Gambar 2.4 Ikatan rangkap dua (=) pada molekul O ₂	16
Gambar 2.5 Ikatan rangkap tiga pada molekul N ₂	17
Gambar 2.6 Ikatan Kovalen Koordinat pada NH4	17
Gambar 2.7 Polarisasi antara H ₂ dan Polarisasi antara HCl	18
Gambar 3.1 Skema Prosedur Penelitian	28
Gambar 4.1 Rata-Rata Pretest dan Postest Siswa	35
Gambar 4.2 Nilai Gain Hasil Belajar <mark>Sis</mark> wa	35
Gambar 4.3 Rerata Hasil Respon Siswa Terhadap Media Pembelajaran	37

13

HE

H

83

ED

DAFTAR TABEL

Tabel 2.1 Langkah-langkah pembelajaran PBL	9
Tabel 2.2 Momen Dipol Beberapa Zat	18
Tabel 3.1 Desain Rancangan Penelitian one-Group	22
Tabel 4.1 Rata-Rata Pretest, Postest, dan Peningkatan Hasil Belajar Siswa	34
Tabel 4.2 Hasil Uji Normalitas Data Peningkatan Hasil Belajar Siswa	36
Tabel 4.3 Hasil Uji Homogenitas <mark>Data Penin</mark> gkatan Hasil Belajar Siswa .	36
Tabel 4.4 Hasil Uji Hipotesis Data Peningkatan Hasil Belajar Siswa	37



13

83

ED

DAFTAR LAMPIRAN

Lampiran 1 Silabus	48
Lampiran 2 Rancangan Pelaksanaan Pembelajaran	54
Lampiran 3 Kisi-Kisi Soal Instrumen Tes Setelah Divalidasi	74
Lampiran 4 Instrumen Tes Setelah Divalidasi	84
Lampiran 5 Media Pembelajaran Kelas Eksperimen	88
Lampiran 6 Media Pembelajaran Kelas Kontrol	89
Lampiran 7 LKPD	90
Lampiran 8 Perhitungan Validitas Soal	102
Lampiran 9 Perhitungan Reliabilitas Soal	105
Lampiran 10 Perhitungan Tingkat Ke <mark>su</mark> karan Soal	107
Lampiran 11 Perhitungan Daya Beda Soal	110
Lampiran 12 Kesimpulan Analisis Instrumen Tes	113
Lampiran 13 Tabel Tabulasi Hasil Belajar Siswa	114
Lampiran 14 Perhitungan Peningkatan Hasil Belajar (Gain)	116
Lampiran 15 Hasil Gain Dari Data Pretest Dan Postest	119
Lampiran 16 Perhitungan Rata-Rata Simpangan Baku, Varians Data,	
Peningkatan Hasil Belajar Siswa Kelas Eksperimen dan Kontrol	121
Lampiran 17 Perhitungan Uji Normalitas	122
Lampiran 18 Perhitungan Uji Homogenitas	124
Lampiran 19 Pengujian Hipotesis	125
Lampiran 20 Tabel Nilai-Nilai r-Product Moment	127
Lampiran 21 Tabel Nilai Kritis Distribusi Chi Kuadrat	128
Lampiran 22 Daftar Nilai Persentil Untuk Distribusi F	129
Lampiran 23 Tabel Nilai-Nilai Dalam Distribusi-t	130
Lampiran 24 Angket Respon	131
Lampiran 25 Tabel Hasil Angket Respon	132
Lampiran 26 Jadwal Kegiatan Penelitian	133
Lampiran 27 Surat-Surat	134