

## DAFTAR ISI

<b>LEMBAR PENGESAHAN</b>	<b>i</b>
<b>LEMBAR PERNYATAAN ORISINALITAS</b>	<b>ii</b>
<b>LEMBAR PERSETUJUAN PUBLIKASI</b>	<b>iii</b>
<b>RIWAYAT HIDUP</b>	<b>iv</b>
<b>ABSTRAK</b>	<b>v</b>
<b>KATA PENGANTAR</b>	<b>vi</b>
<b>DAFTAR ISI</b>	<b>viii</b>
<b>DAFTAR GAMBAR</b>	<b>x</b>
<b>DAFTAR TABEL</b>	<b>xi</b>
<b>DAFTAR LAMPIRAN</b>	<b>xii</b>
<b>BAB I PENDAHULUAN</b>	
1.1 Latar Belakang Masalah	1
1.2 Identifikasi Masalah	4
1.3 Batasan Masalah	4
1.4 Rumusan Masalah	5
1.5 Tujuan Penelitian	5
1.6 Manfaat Penelitian	6
1.7 Defenisi Operasional	6
<b>BAB II LANDASAN TEORI</b>	
2.1 Penelitian pengembangan	8
2.2 Instrumen Tes	9
2.3 <i>Higher Order Thinking Skill (HOTS)</i>	13
2.3.1 Pengertian kemampuan tingkat tinggi / <i>Higher Order Thinking Skill (HOTS)</i>	13
2.3.2 Karakteristik Hots	17
2.3.3 Langkah penyusunan soal HOTS	17
2.3.4 Ciri-ciri soal HOTS	20
2.4 Materi pembelajaran	21
2.5 Penelitian yang relevan	29
2.6 Kerangka berpikir	31

### **BAB III METODE PENELITIAN**

3.1 Lokasi dan Waktu Penelitian	35
3.2 Populasi dan sampel	35
3.3 Subjek Penelitian	35
3.4 Jenis Pengembangan dan langkah-langkah penelitian	36
3.5 Teknik dan Instrument Pengumpulan Data	39
3.6 Teknik Analisis Data	41

### **BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN**

4.1 Hasil Penelitian	45
4.2 Kualitas Instrumen Tes Kemampuan Berpikir Tingkat Tinggi Analisis	50
4.2.1 Tahap implementation (implementasi)	50

### **BAB V KESIMPULAN DAN SARAN**

5.1 Kesimpulan	56
5.2 Saran	56

<b>DAFTAR PUSTAKA</b>	58
-----------------------	----



## DAFTAR GAMBAR

Gambar 2.1 Diagram pembentukan NaCl	23
Gambar 2.2 Pembentukan molekul Klor, Cl <sub>2</sub>	24
Gambar 2.3 Ikatan Kovalen	24
Gambar 2.4 Pasangan Elektron yang Digunakan Bersama	25
Gambar 2.5 Ikatan Kovalen Tunggal	25
Gambar 2.5 Pembentukan Ikatan kovalen pada molekul O <sub>2</sub>	26
Gambar 2.6 2 Pasang Elektron Yang Digunakan Bersama	26
Gambar 2.7 Ikatan Kovalen Rangkap Dua	27
Gambar 2.8 3 Pasang Elektron Yang Digunakan Bersama	28
Gambar 2.9 Pembentukan ion amonium NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	28
Gambar 2.10 Kerangka berpikir	33
Gambar 3.1 Alur pengembangan tes HOTS	37

THE  
*Character Building*  
UNIVERSITY

## DAFTAR TABEL

Tabel 2.1 Susunan elektron Na dan Cl	22
Tabel 2.2 Pembentukan ikatan kovalen molekul hidrogen HCl	24
Tabel 2.3 Pembentukan ikatan kovalen pada molekul metana CH <sub>4</sub>	25
Tabel 2.4 Pembentukan ikatan kovalen pada molekul karbon dioksida CO <sub>2</sub>	27



## DAFTAR LAMPIRAN

Lampiran 1	Silabus	57
Lampiran 2	kisi-Kisi Instrumen Tes Sebelum Validasi	74
Lampiran 3	Instrumen Tes Sebelum Validasi	89
Lampiran 4	Dimensi Soal-Soal	97
Lampiran 5	Angket Respons Siswa	98
Lampiran 6	Kisi-Kisi Instrumen Setelah Validasi	101
Lampiran 7	Soal Setelah Validasi	117
Lampiran 8	Analisa Angket Instrumen HOTS	133
Lampiran 9	Perhitungan Uji Validitas Instrumen Tes	145
Lampiran 10	Perhitungan Uji Tingkat Kesukaran Instrumen Tes	149
Lampiran 11	Perhitungan Uji Daya Pembeda	152
Lampiran 12	Perhitungan Uji Reliabilitas Tes	156
Lampiran 13	Tabel Analisa Hasil Data Kelas X MIA 1	158
Lampiran 14	Validasi Angket Oleh Validator	160
Lampiran 15	Surat Pernyataan Validator	163
Lampiran 16	Dokumentasi	166
Lampiran 17	Surat-Surat	

