



3.3	Menganalisis struktur atom berdasarkan teori atom Bohr dan teori mekanika kuantum.	5							2	3													
3.4	Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dan diagram orbital untuk menentukan letak unsur dalam tabel periodik dan sifat-sifat periodik unsur.	5								3	2												
Ulangan Tengah Semester		2										2											
3.5	Membandingkan proses pembentukan ikatan ion, ikatan kovalen, ikatan kovalen koordinasi dan ikatan logam serta interaksi antar partikel (atom, ion, molekul) materi dan hubungannya dengan sifat fisik materi.	8										3	3	2									
3.6	Menganalisis kepolaran senyawa.	6													2	3	1						
3.7	Menganalisis teori jumlah pasangan elektron di sekitar inti atom (Teori Domain Elektron) untuk menentukan bentuk	9														2	3	1	3				

	molekul.																											
Ulangan Akhir Semester		2																									2	

Mengetahui,  
Guru Pembimbing,

Farida Ariyani, S. Pd  
NIP. 19760409 200801 2 002

Yogyakarta, 15 Juli 2013  
Mahasiswa PPL,

Nurul Ratriasih  
NIM 10314244030



PEMERINTAH KABUPATEN BANTUL  
 DINAS PENDIDIKAN  
 SEKOLAH MENENGAH ATAS (SMA) NEGERI 1 KASIHAN  
 Jalan Bugisan Selatan, Yogyakarta Telepon (0274) 376067, Faksimile 376067, Kasihan 55181  
 e-mail : [sman1kasihan@yahoo.com](mailto:sman1kasihan@yahoo.com) website : <http://www.sman-tirtonirmolo.sch.id>

### PROGRAM SEMESTER

Satuan Pendidikan : SMA N 1 Kasihan  
 Kelas / Program : X/ MIA  
 Semester : 2  
 Tahun Ajaran : 2013/2014  
 Mata Pelajaran : Kimia

NO	KOMPETENSI DASAR	ALOKASI WAKTU	BULAN																												
			Januari					Februari				Maret				April				Mei					Juni						
			1	2	3	4	5	1	2	3	4	1	2	3	4	1	2	3	4	1	2	3	4	5	1	2	3	4			
3.8	Menganalisis sifat larutan elektrolit dan larutan nonelektrolit berdasarkan daya hantar listriknya.	8	Libur Semester Ganjil		3	3	2									Ujian Sekolah					UN Utama	UN Susulan									
Ulangan Harian		2						2																							
3.9	Menganalisis perkembangan konsep reaksi oksidasi-reduksi serta menentukan bilangan oksidasi atom dalam molekul	8					1	1	3	3																					

	atau ion.																									
3.10	Menerapkan aturan IUPAC untuk penamaan senyawa anorganik dan organik sederhana.	6						3	3																	
Ulangan Tengah Semester		2							2																	
3.11	Menerapkan konsep massa atom relatif dan massa molekul relatif, persamaan reaksi, hukum-hukum dasar kimia, dan konsep mol untuk menyelesaikan perhitungan kimia	15									3															
Ulangan Akhir Semester																									2	

Mengetahui,  
Guru Pembimbing,

Farida Ariyani, S. Pd  
NIP. 19760409 200801 2 002

Yogyakarta, 15 Juli 2013  
Mahasiswa PPL,

Nurul Ratriasih  
NIM 10314244030