

PROGRAM TAHUNAN
TAHUN PELAJARAN 2016/2017

Mata Pelajaran : Kimia

Kelas : XI IPA

Semester	Standar Kompetensi / Kompetensi Dasar	Alokasi Waktu	Keterangan
Gasal	1. Mendeskripsikan struktur atom dan sifat-sifatnya	23 jam	
	1.1 Menerapkan teori atom Bohr dan mekanika kuantum untuk menuliskan konfigurasi elektron dan diagram orbital serta menentukan letak unsur dalam tabel	7 jam	
	Ulangan Harian 1	1 jam	
	Remedial	1 jam	
	1.2 Menjelaskan teori jumlah pasangan elektron di sekitar inti atom dan teori hibridisasi untuk meramalkan bentuk molekul	5 jam	
	Ulangan Harian 2	1 jam	
	Remedial	1 jam	
	1.3 Menjelaskan interaksi antar molekul (gaya antar molekul) dengan sifatnya	5 jam	
	Ulangan Harian 3	1 jam	
	Remedial	1 jam	
	2. Memahami perubahan energi dalam kimia, cara pengukuran dan sifat ketidakaturan dalam alam semesta	10 jam	
	2.1 Mendeskripsikan perubahan entalpi suatu reaksi, reaksi eksoterm, dan reaksi endoterm	4 jam	

	2.2 Menentukan ΔH reaksi berdasarkan percobaan, menggunakan hukum Hess, data perubahan entalpi pembentukan standar dan data energi ikatan	6 jam	
	Ulangan Tengah Semester	2 jam	
	Remedial	2 jam	
	3. Memahami kinetika reaksi dan kesetimbangan kimia dan faktor-faktor yang mempengaruhinya, serta penerapannya dalam kehidupan sehari-hari dan industri	48 jam	
	3.1 Mendeskripsikan pengertian laju reaksi dengan melakukan percobaan tentang faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi	6 jam	
	Ulangan Harian 4	2 jam	
	Remedial	2 jam	
	3.2 Memahami teori tumbukan (tabrakan) untuk menjelaskan faktor-faktor penentu laju dan orde reaksi serta terapannya dalam kehidupan sehari-hari	8 jam	
	3.3 Menjelaskan kesetimbangan dan faktor-faktor yang mempengaruhi pergeseran arah kesetimbangan dengan melakukan percobaan	6 jam	
	Ulangan Harian 5	2 jam	
	Remedial	2 jam	
	3.4 Menentukan hubungan kuantitatif antara pereaksi dengan hasil reaksi dari suatu reaksi kesetimbangan	8 jam	
	Ulangan Harian 6	2 jam	
	Remedial	2 jam	

	3.5 Menjelaskan penerapan prinsip kesetimbangan dalam kehidupan sehari-hari	8 jam	
	Ujian Akhir Semester	2 jam	
	Remedial UAS	2 jam	
	Jumlah Jam Semester Gasal	85 jam	
Genap	4. Memahami sifat-sifat larutan asam-basa, metode pengukuran dan terapannya	64 jam	
	4.1 Mendeskripsikan teori-teori asam basa dengan menentukan sifat larutan dan menghitung pH larutan	8 jam	
	4.2 Menghitung banyaknya pereaksi dan hasil reaksi dalam larutan elektrolit dari hasil titrasi asam basa	10 jam	
	4.3 Mendeskripsikan sifat larutan penyangga dan peranan larutan penyangga dalam tubuh makhluk hidup	10 jam	
	Ulangan Harian 1	2 jam	
	Remedial	2 jam	
	4.4 Menentukan jenis garam yang mengalami hidrolisis dalam air dan pH larutan garam tersebut	10 jam	
	4.5 Menggunakan kurva perubahan harga pH pada titrasi asam basa untuk menjelaskan larutan penyangga dan hidrolisis	10 jam	
	4.6 Memprediksi terbentuknya endapan dari suatu reaksi berdasarkan prinsip kelarutan dan hasil kali kelarutan	8 jam	
	Ulangan Harian 2	2 jam	
	Remedial	2 jam	
	5. Menjelaskan sistem dan sifat koloid serta penerapannya dalam kehidupan sehari-hari	13 jam	
	5.1 Mengelompokkan sifat-sifat koloid dan penerapannya dalam kehidupan sehari-hari	4 jam	
	5.2 Membuat berbagai sistem koloid dengan bahan-bahan yang ada di sekitarnya	5 jam	

	Ulangan Harian 3	2 jam	
	Remedial	2 jam	
	Ujian Akhir Semester	2 jam	
	Remedial UAS	2 jam	
	Jumlah Jam Semester Genap	81 jam	

Guru Pembimbing Lapangan

Mahasiswa PPL

Wiji Wati, S.T

Arini Martilia

NIP. 19810910 201101 2 003

NIM. 13303244027