

PROGRAM TAHUNAN KURIKULUM MERDEKA
IPA (Kimia) FASE E KELAS X

Mata Pelajaran : IPA (Kimia)
Satuan Pendidikan : SMA
Tahun Pelajaran : 20... / 20...
Fase E Kelas/Semester : X (Sepuluh) / I (Ganjil) & II (Genap)

Bab/ Sub Bab	Alur Tujuan Pembelajaran	Alokasi Waktu	Semester
Bab 3 : Kimia Hijau Dalam Pembangunan Berkelanjutan 2030			
Sub Bab 3.1 : Pengertian Dan Pentingnya Kimia Hijau	- Mendeskripsikan pengertian kimia hijau. - Mendeskripsikan pentingnya kimia hijau.	2 JP	I (Ganjil)
Sub Bab 3.2 : Prinsip Kimia Hijau Dalam Mendukung Upaya Pelestarian Lingkungan	Menganalisis prinsip kimia hijau dalam kehidupan sehari-hari.	2 JP	I (Ganjil)
Sub Bab 3.3 : Proses Kimia Dalam Kehidupan Sehari-hari Terkait Hal-hal Yang Tidak Sesuai Dengan Prinsip Kimia Hijau	Mengidentifikasi proses kimia dalam kehidupan sehari-hari terkait hal-hal yang tidak sesuai dengan prinsip kimia hijau.	2 JP	I (Ganjil)
Sub Bab 3.4 : Menciptakan Kegiatan Yang Mendukung Prinsip Kimia Hijau	Menciptakan kegiatan yang mendukung prinsip kimia hijau.	4 JP	I (Ganjil)
Bab 4 : Hukum Dasar Kimia Di Sekitar Kita			
Sub Bab 4.1 : Ciri-Ciri, Jenis, Dan Cara Menuliskan Reaksi Kimia	- Mendeskripsikan pengertian ciri-ciri reaksi kimia. - Mendeskripsikan pengertian jenis reaksi kimia. - Mendeskripsikan cara menulis persamaan reaksi kimia setara.	2 JP	I (Ganjil)
Sub Bab 4.2 : Empat Hukum Dasar Kimia (Hukum Lavoisier, Hukum Proust, Hukum Dalton, Dan	Menganalisis keempat hukum dasar kimia (hukum Lavoisier, hukum Proust, hukum Dalton, dan hukum Gay Lussac).	2 JP	I (Ganjil)

Hukum Gay Lussac)			
Sub Bab 4.3 : Hukum Dasar Kimia Untuk Menyelesaikan Kasus Dalam Kehidupan Sehari-Hari	• Menerapkan hukum dasar kimia untuk menyelesaikan kasus dalam kehidupan sehari-hari.	4 JP	I (Ganjil)
Bab 5 : Struktur Atom - Keunggulan Nanomaterial			
Sub Bab 5.1 : Pengertian Dan Pentingnya Nanoteknologi	• Mendeskripsikan pengertian nanoteknologi. • Mendeskripsikan pentingnya nanoteknologi.	2 JP	II (Genap)
Sub Bab 5.2 : Struktur Atom	• Mendeskripsikan struktur atom.	4 JP	II (Genap)
Sub Bab 5.3 : Konfigurasi Elektron Model Atom Bohr	• Menganalisis konfigurasi elektron menurut teori model atom Bohr	2 JP	II (Genap)
Sub Bab 5.4 : Jari-Jari Atom Sebagai Sifat Keperiodikan Unsur	• Menganalisis kecenderungan jari-jari atom sebagai sifat keperiodikan unsur.	4 JP	II (Genap)
Sub Bab 5.5 : Konsep Struktur Atom Pada Bahasan Nanomaterial	• Menghubungkan konsep struktur atom pada bahasan nanomaterial.	6 JP	II (Genap)
Bab 8 : Pemanasan Global : Konsep Dan Solusi			
Sub Bab 8.1 : Fakta-Fakta Perubahan Lingkungan	• Mengidentifikasi fakta-fakta perubahan lingkungan. • Menganalisis keterkaitan fakta perubahan lingkungan dengan keberlangsungan makhluk hidup dan ekosistem. • Mengidentifikasi fakta-fakta perubahan lingkungan. • Mendeskripsikan el niño dan la niña. • Menganalisis keterkaitan el niño dan la niña bagi Indonesia.	4 JP	II (Genap)
Sub Bab 8.2 : Peningkatan Kadar Co₂ Atmosfer Di Balik Peningkatan	• Mendeskripsikan pemanasan global. • Mendeskripsikan proses efek rumah kaca.	2 JP	II (Genap)

Suhu Bumi	Menganalisis hubungan antara proses pembakaran dengan efek rumah kaca.		
Sub Bab 8.3 : Aktivitas Manusia Yang Menyebabkan Perubahan Lingkungan	- Mengidentifikasi aktivitas manusia yang menyebabkan kerusakan lingkungan. - Menganalisis keterkaitan antara pembalakan liar, alih fungsi lahan, penggunaan CFC dan pembakaran bahan bakar fosil dengan peningkatan suhu bumi.	2 JP	II (Genap)
Sub Bab 8.4 : Solusi Mengatasi Pemanasan Global	- Menganalisis keterkaitan antara konservasi makhluk hidup dan lingkungan dengan pencegahan kerusakan lingkungan. - Menciptakan solusi terhadap perubahan lingkungan sebagai dampak pemanasan global. - Mengkampanyekan hasil Proyek.	4 JP	II (Genap)
Jumlah Jam Pelajaran		48JP	

**Mengetahui,
Kepala Sekolah**

..... 20...
Guru Mata Pelajaran

(.....)
NIP.

(.....)
NIP.