

KISI KISI PENILAIAN AKHIR SEMESTER

TAHUN PELAJARAN 20../20..

Satuan Pendidikan :
 Mata Pelajaran : Kimia
 Kelas/Semester : X/1 (Ganjil)

Alokasi Waktu : 120 Menit
 Kurikulum : 2013
 Bentuk Soal : 30 PG

Standar Kompetensi :

- KI-3 : Memahami, menerapkan, dan menganalisis pengetahuan faktual, konseptual, prosedural berdasarkan rasa ingin tahunya tentang ilmu pengetahuan, teknologi, seni, budaya, dan humaniora dengan wawasan kemanusiaan, kebangsaan, kenegaraan, dan peradaban terkait penyebab fenomena dan kejadian, serta menerapkan pengetahuan prosedural pada bidang kajian yang spesifik sesuai dengan bakat dan minatnya untuk memecahkan masalah

Kompetensi Dasar	Materi	Indikator Soal	Level Kognitif			Bentuk Soal	
			L1	L2	L3	PG	Uraian
3.1 Menjelaskan metode ilmiah, hakikat ilmu kimia, keselamatan dan keamanan kerja di laboratorium, serta peran kimia dalam kehidupan	- Hakikat ilmu kimia - Metode ilmiah - Keselamatan dan keamanan kerja di laboratorium kimia - Peran kimia dalam kehidupan	Menjabarkan hakikat dan peran kimia dalam kehidupan		√		1,2,3	
		Menjelaskan langkah-langkah metode ilmiah dalam melakukan penelitian kimia				4,5,6	
		Menguraikan prosedur keselamatan dan keamanan di laboratorium kimia				7,8,9	
3.2 Menganalisis perkembangan model atom Dalton, Thomson, Rutherford, Bohr, dan mekanika gelombang	- Perkembangan model atom - Partikel-partikel penyusun atom - Nomor atom, nomor massa, dan isotop	Menjelaskan partikel-partikel penyusun atom dan susunan atom				10,11,12	
		Menjabarkan perkembangan model atom				13,14,15	
3.3 Menjelaskan konfigurasi elektron dan pola konfigurasi elektron terluar untuk setiap golongan dalam tabel periodik	- Konfigurasi elektron dan diagram orbital - Bilangan kuantum dan bentuk-bentuk orbital	Menjelaskan konfigurasi elektron dan diagram orbital serta bilangan kuantum dan bentuk-bentuk orbital				16,17,18	
3.4 Menganalisis kemiripan sifat unsur dalam golongan dan keperiodikannya	- Tabel periodik unsur - Sifat-sifat periodik unsur	Menjabarkan sistem periodik unsur				19,20,21	
		Mengidentifikasi sifat-sifat periodik unsur				22,23,24	

Kompetensi Dasar	Materi	Indikator Soal	Level Kognitif			Bentuk Soal	
			L1	L2	L3	PG	Uraian
3.5 Membandingkan ikatan ion, ikatan kovalen, ikatan kovalen koordinasi, dan ikatan logam serta kaitannya dengan sifat zat	- Teori Lewis dan struktur Lewis - Ikatan ion dan ikatan kovalen - Ikatan kovalen koordinasi - Senyawa kovalen polar dan nonpolar	Menjelaskan struktur Lewis, ikatan ion, dan ikatan kovalen				25,26	
		Membedakan ikatan kovalen koordinasi, senyawa kovalen polar dan nonpolar, serta ikatan logam				27,28	
3.6 Menerapkan teori pasangan elektron kulit valensi (VSEPR) dan teori domain elektron dalam menentukan bentuk molekul	Bentuk molekul	Menentukan bentuk molekul dengan menerapkan teori pasangan elektron kulit valensi dan teori domain elektron serta hibridisasi				29	
3.7 Menghubungkan interaksi antarion, atom, dan molekul dengan sifat fisika zat	Interaksi antarpartikel	Mengidentifikasi hubungan interaksi antarion, atom, dan molekul dengan sifat fisika zat				30	

Pamekasan, 20...

Guru Mata Pelajaran

.....
NIP.