

KISI-KISI UJIAN SEKOLAH
TAHUN PELAJARAN 2014/2015

Propinsi : DKI Jakarta
Satuan Pendidikan : SMA
Program : IPA
Mata Pelajaran : Kimia

No Urut	KOMPETENSI	INDIKATOR	PRAKTIK
1.	Mendeskripsikan struktur atom, sistim periodik unsur dan ikatan kimia untuk menentukan struktur molekul, sifat-sifat unsur dan senyawa	<ul style="list-style-type: none"> • Menganalisis notasi unsur dan kaitannya dengan struktur atom, konfigurasi elektron, jenis ikatan kimia, rumus molekul, bentuk molekul, dan sifat senyawa yang dapat dihasilkannya, serta letak unsur dalam tabel periodik • Menganalisis jenis ikatan kimia atau gaya antar molekul 	
2.	Menerapkan hukum-hukum dasar kimia untuk memecahkan masalah dalam perhitungan kimia	<ul style="list-style-type: none"> • Menyelesaikan perhitungan kimia berdasarkan hukum-hukum dasar kimia • Menganalisis persamaan reaksi kimia anorganik dan organik sederhana 	<ul style="list-style-type: none"> • Praktik Hukum Kekekalan Massa (H. Lavoisier)
3.	Mendeskripsikan sifat-sifat larutan, metode pengukuran dan terapannya.	<ul style="list-style-type: none"> • Mendeskripsikan daya hantar listrik • Mendeskripsikan konsep pH larutan • Mendeskripsikan titrasi asam basa • Menganalisis sifat larutan penyangga • Mendeskripsikan hidrolisis garam dan Ksp • Mendeskripsikan sifat-sifat koligatif larutan • Mendeskripsikan sistem dan sifat koloid serta penerapannya 	<ul style="list-style-type: none"> • Praktik Daya Hantar Listri Larutan • Praktik Titrasi Asam Basa • Praktik Penentuan Titik Didih dan Titik Beku Larutan

No Urut	KOMPETENSI	INDIKATOR	PRAKTIK
4.	Mendeskripsikan senyawa organik, gugus fungsi dan reaksinya, benzena, dan turunannya, dan makromolekul	<ul style="list-style-type: none"> • Mendeskripsikan senyawa karbon termasuk identifikasi, reaksi dan kegunaanya • Mendeskripsikan benzen dan turunan serta kegunaanya • Mendeskripsikan makromolekul termasuk identifikasi dan kegunaannya 	<ul style="list-style-type: none"> • Praktik identifikasi Protein
5.	Mendeskripsikan perubahan energi, cara pengukuran dan penerapannya	<ul style="list-style-type: none"> • Menyimpulkan peristiwa eksoterm/endoterm pada termokimia • Menentukan kalor reaksi 	<ul style="list-style-type: none"> • Praktik Penentuan ΔH Reaksi Pembakaran Etanol
6.	Mendeskripsikan kinetika reaksi, kesetimbangan kimia, dan factor-faktor yang mempengaruhinya, serta penerapannya dalam kehidupan sehari-hari dan industri.	<ul style="list-style-type: none"> • Menentukan laju reaksi • Mendeskripsikan faktor-faktor yang dapat mempengaruhi kinetika reaksi dan kesetimbangan kimia • Menentukan Kc dan atau Kp 	<ul style="list-style-type: none"> • Praktik Laju Reaksi Pembentukan Gas CO₂ • Praktik Pengaruh Konsentrasi
7.	Mendeskripsikan reaksi oksidasi-reduksi dan elektrokimia serta penerapannya dalam dan kehidupan sehari-hari.	<ul style="list-style-type: none"> • Mendeskripsikan reaksi reduksi oksidasi • Mendeskripsikan diagram sel • Mengaplikasikan hukum faraday • Mendeskripsikan fenomena korosi 	
8.	Mendeskripsikan unsur-unsur penting, terdapatnya di alam, pembuatan dan kegunaannya	<ul style="list-style-type: none"> • Mendeskripsikan unsur- unsur penting yang ada di alam termasuk unsur radioaktif • Mendeskripsikan cara memperoleh unsur dan kegunaanya 	