

Perbandingan Indikator Kisi-kisi UN tahun 2013, 2012, 2011 disusun oleh Urip.wordpress.com

NO	KOMPETENSI	INDIKATOR 2013	INDIKATOR 2012	INDIKATOR 2011
1.	Mendeskripsikan struktur atom, sistim periodik unsur dan ikatan kimia untuk mendeskripsikan struktur molekul, sifat-sifat unsur dan senyawa.	Menentukan 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 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.	Menentukan unsur dan kaitannya dengan struktur atom, konfigurasi elektron dan letaknya dalam tabel periodik.
		Mendeskripsikan jenis ikatan kimia atau gaya antarmolekul dan sifat-sifatnya.	Menganalisis jenis ikatan kimia atau gaya antar molekul dan sifat-sifatnya.	Memprediksi jenis ikatan kimia atau gaya antar molekul.
2.	Menerapkan hukum-hukum dasar kimia untuk memecahkan masalah dalam perhitungan kimia.	Menyelesaikan perhitungan kimia yang berkaitan dengan hukum dasar kimia.	Menyelesaikan perhitungan kimia yang berkaitan dengan hukum dasar kimia.	Menyelesaikan perhitungan kimia berdasarkan hukum-hukum dasar kimia.
		Menjelaskan persamaan suatu reaksi kimia .	Menganalisis persamaan reaksi kimia anorganik & organik sederhana.	Mendeskripsikan persamaan reaksi kimia anorganik.
3.	Mendeskripsikan sifat-sifat larutan, metode pengukuran dan terapannya.	Mendeskripsikan daya hantar listrik.	Mendeskripsikan daya hantar listrik.	Menganalisis sifat elektrolit/non elektrolit berdasarkan daya hantar listriknya.
		Mendeskripsikan konsep pH larutan.	Mendeskripsikan konsep pH larutan.	Mendeskripsikan konsep pH larutan.
		Menjelaskan titrasi asam basa	Mendeskripsikan titrasi asam basa.	Menentukan hasil titrasi asam basa.
		Mendeskripsikan sifat larutan penyangga.	Menganalisis sifat larutan penyangga.	Mendeskripsikan sifat larutan penyangga.
		Mendeskripsikan hidrolisis garam dan Ksp.	Mendeskripsikan hidrolisis garam dan Ksp.	Mendeskripsikan hidrolisis garam dan Ksp.
		Mendeskripsikan sifat-sifat koligatif larutan.	Mendeskripsikan sifat-sifat koligatif larutan.	Mendeskripsikan sifat-sifat koligatif larutan.
4.	Mendeskripsikan senyawa organik dan makro mekul	Mendeskripsikan struktur senyawa Benzene dan turunannya, serta kegunaannya.	Mendeskripsikan senyawa karbon termasuk identifikasi, reaksi dan kegunaannya.	Mendeskripsikan senyawa karbon termasuk identifikasi dan kegunaannya.
		Mendeskripsikan senyawa karbon termasuk identifikasi, reaksi dan kegunaannya.	Mendeskripsikan benzena dan turunannya serta kegunaannya.	Mendeskripsikan benzena dan turunannya serta kegunaannya.
		Mendeskripsikan makromolekul (Karbohidrat, Protein, Polimer) dan kegunaannya	Mendeskripsikan makromolekul termasuk identifikasi dan kegunaannya.	Mendeskripsikan makromolekul termasuk identifikasi dan kegunaannya.
5.	Mendeskripsikan perubahan energi, cara pengukuran dan penerapannya.	Mendeskripsikan reaksi eksoterm dan reaksi endoterm.	Menyimpulkan peristiwa eksoterm/endoterm pada termokimia.	Menganalisis proses eksoterm/endoterm pada termokimia.
		Menentukan kalor reaksi.	Menentukan kalor reaksi.	Menentukan kalor reaksi.
6.	Mendeskripsikan kinetika reaksi, kesetimbangan kimia, dan faktor- faktor yang memengaruhinya, serta penerapannya dalam kehidupan	Menentukan laju reaksi.	Menentukan laju reaksi.	Menentukan laju reaksi.
		Mendeskripsikan faktor-faktor yang dapat memengaruhi kinetika suatu reaksi dan kesetimbangannya	Mendeskripsikan faktor-faktor yang dapat memengaruhi kinetika reaksi dan kesetimbangan kimia.	Mendeskripsikan faktor-faktor yang dapat mempengaruhi laju reaksi dan kesetimbangan kimia.
		Menentukan Kc/Kp.	Menentukan Kc/Kp.	Menentukan Kc dan atau Kp.
7.	Mendeskripsikan reaksi oksidasi-reduksi dan elektrokimia serta penerapannya dalam kehidupan sehari-hari.	Mendeskripsikan reaksi reduksi dan reaksi oksidasi.	Mendeskripsikan reaksi reduksi-oksidasi.	Mendeskripsikan reaksi reduksi-oksidasi.
		Mendeskripsikan diagram sel.	Mendeskripsikan diagram sel.	Mendeskripsikan komponen, notasi, proses, reaksi dan potensial sel elektrokimia.
		Mengaplikasikan hukum faraday.	Mengaplikasikan hukum faraday.	Mengaplikasikan hukum faraday dalam perhitungan kimia.
		Mendeskripsikan fenomena korosi dan pencegahannya	Mendeskripsikan fenomena korosi.	Mendeskripsikan fenomena korosi.
8.	Mendeskripsikan unsur-unsur penting, terdapatnya di alam, pembuatan dan kegunaannya.	Mendeskripsikan unsur-unsur penting yang ada di alam termasuk unsur radioaktif.	Mendeskripsikan unsur-unsur penting yang ada di alam termasuk unsur radioaktif.	Mendeskripsikan unsur-unsur penting yang ada di alam.
		Mendeskripsikan cara memperoleh unsur-unsur penting dan kegunaannya.	Mendeskripsikan cara memperoleh unsur dan kegunaannya.	Mendeskripsikan cara memperoleh unsur dan kegunaannya.