

KISI-KISI SOAL PRETEST DAN POSTEST

Nama Sekolah : MAN Krui Kab. Pesisir Barat
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas /Program : XI / IPA
Semester/T.P. : Ganjil/2012-2013

Standar kompetensi : Memahami perubahan energi dalam reaksi kimia dan cara pengukurannya

Kompetensi Dasar	Materi Pokok	Kegiatan Belajar	Indikator	Nomor Soal
2.1 Mendeskripsikan perubahan entalpi suatu reaksi, reaksi eksoterm dan reaksi endoterm	<ul style="list-style-type: none"> ● Hukum kekekalan energi ● Sistem dan Lingkungan 	<ul style="list-style-type: none"> ● Melalui diskusi kelompok menjelaskan tentang hukum kekekalan energi ● Merancang dan melakukan percobaan tentang sistem dan lingkungan 	<ul style="list-style-type: none"> ● Menjelaskan hukum/azas kekekalan energi 	Pilihan ganda no. 6
			<ul style="list-style-type: none"> ● Membedakan sistem dan lingkungan 	Pilihan ganda no. 1
			<ul style="list-style-type: none"> ● Menyimpulkan pengertian sistem, lingkungan, sistem terbuka, sistem tertutup, dan sistem terisolasi dari data percobaan 	Pilihan ganda no. 1, 6
	<ul style="list-style-type: none"> ● Reaksi Eksoterm dan Endoterm 	<ul style="list-style-type: none"> ● Merancang dan melakukan percobaan tentang reaksi eksoterm dan endoterm dalam kelompok di laboratorium 	<ul style="list-style-type: none"> ● Membedakan reaksi yang melepaskan kalor (eksoterm) dengan reaksi yang menerima kalor (endoterm) melalui percobaan 	Pilihan ganda no. 2

Kompetensi Dasar	Materi Pokok	Kegiatan Belajar	Indikator	Nomor Soal
2.2 Menentukan ΔH reaksi berdasarkan percobaan, hukum Hess, data perubahan entalpi pembentukn standar, dan data energi ikatan	<ul style="list-style-type: none"> • Perubahan entalpi • ΔH pembentukan • ΔH pengguraian • ΔH pembakaran • ΔH reaksi 	<ul style="list-style-type: none"> • Melalui diskusi kelompok menjelaskan macam-macam perubahan entalpi • Merancang dan melakukan percobaan untuk menentukan ΔH reaksi dalam kalorimeter melalui kerja di laboratorium 	<ul style="list-style-type: none"> • Menyimpulkan perbedaan reaksi eksoterm dan endoterm dari data percobaan • Menggambarkan grafik yang menunjukkan reaksi eksoterm dan endoterm • Menjelaskan macam-macam perubahan entalpi • Menghitung ΔH reaksi melalui percobaan 	Pilihan ganda no. 3 Pilihan ganda no. 7 Pilihan ganda no. 6, 8, 9, 10, 11, 12 Pilihan ganda no. 4, 5, 13, 14, 16, 17

Kompetensi Dasar	Materi Pokok	Kegiatan Belajar	Indikator	Nomor Soal
	<ul style="list-style-type: none"> ●Hukum Hess 	<ul style="list-style-type: none"> ●Melalui diskusi kelompok menghitung ΔH reaksi berbantuan animasi kimia 	<ul style="list-style-type: none"> ●Menghitung ΔH reaksi dengan menggunakan: <ul style="list-style-type: none"> -data entalpi pembentukan standar (ΔH°_f) -diagram siklus -energi ikatan ●Menentukan reaksi eksoterm dan reaksi endoterm dari harga ΔH reaksi 	Pilihan ganda no.13, 14, 15, 18, 19, 20 Pilihan ganda no. 18, 19, 20