

Silabus Kelas Ekperimen

Nama Sekolah : SMA YP Unila Bandar Lampung
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas /Program : XI / IPA
Semester/T.P. : Ganjil/2012-2013
Standar kompetensi : Memahami perubahan energi dalam reaksi kimia dan cara pengukurannya
Alokasi Waktu : 15 jam pelajaran (2 jam pelajaran untuk *posttes*)

Kompetensi Dasar	Materi Pokok	Kegiatan Belajar	Indikator	Penilaian			Alokasi Waktu (menit)	Sumber Bahan Dan Alat
				Jenis Tagihan	Bentuk Instrumen	Contoh Instrumen		
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 Membedakan sistem dan lingkungan Menyimpulkan pengertian sistem, lingkungan, sistem terbuka, sistem tertutup, dan 	<ul style="list-style-type: none"> Tugas individu LKS 	<ul style="list-style-type: none"> Tes tertulis 	<ul style="list-style-type: none"> Terlampir 	6 x45	<ul style="list-style-type: none"> <u>Sumber</u> Buku kimia LKS Bahan dan alat praktikum

		an	sisstn terisolasi dari data percobaan					
	<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 • Menyimpulkan perbedaan reaksi eksoterm dan endoterm dari data percobaan • Menggambarkan grafik yang menunjukkan reaksi eksoterm dan endoterm 					
2.2 Menentukan ΔH reaksi berdasarkan percobaan, hukum Hess, data perubahan entalpi pembentu-	<ul style="list-style-type: none"> • Perubahan entalpi • ΔH pembentukan ΔH penguraian • ΔH pembakaran 	<ul style="list-style-type: none"> • Melalui diskusi kelompok menjelaskan macam-macam perubahan entalpi • Merancang 	<ul style="list-style-type: none"> • Menjelaskan macam-macam perubahan entalpi 	<ul style="list-style-type: none"> • Tugas individu LKS 	<ul style="list-style-type: none"> • Tes tertulis 	<ul style="list-style-type: none"> • Terlampir 	7 x45	<ul style="list-style-type: none"> • <u>Sumber</u> Buku kimia • LKS • Bahan dan alat praktikum

<p>kan standar,dan data energi ikatan</p>	<ul style="list-style-type: none"> • ΔH reaksi • Hukum Hess 	<p>dan melakukan percobaan untuk menentukan ΔH reaksi dalam kalorimeter melalui kerja di laboratorium</p> <ul style="list-style-type: none"> • Melalui diskusi kelompok menghitung ΔH reaksi berdasarkan hukum hess • Melalui diskusi kelompok menghitung ΔH reaksi dengan menggunakan data data entalpi 	<ul style="list-style-type: none"> • Menghitung ΔH reaksi melalui percobaan • Menghitung ΔH reaksi dengan menggunakan hukum Hess • Menghitung ΔH reaksi dengan menggunakan: <ul style="list-style-type: none"> - data entalpi pembentukan standar (ΔH°_f) - diagram siklus - energi ikatan 					
-------------------------------------------	--------------------------------------------------------------------------------------------------------	-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	--	--	--	--	--

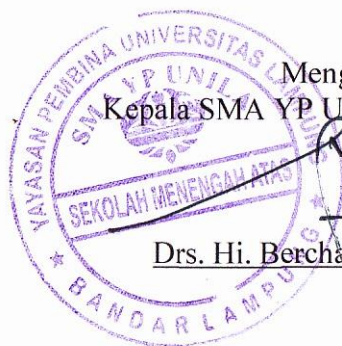
		pembentukan standar ($\Delta H^{\circ}f$) diagram siklus dan energi ikatan						
--	--	---------------------------------------------------------------------------------	--	--	--	--	--	--

Guru Mitra

Ismita Dewi, S. Pd.

Bandar Lampung, Oktober 2012
Peneliti

Anton Harmoko
NPM 0713023016



Mengetahui,
Kepala SMA YP Unila Bandar Lampung

Drs. Hi. Berchah Pitoewas, M.H.