

# SILABUS

Nama Sekolah : SMA YP UNILA BANDAR LAMPUNG  
Mata Pelajaran : KIMIA  
Kelas/Semester : XI/1  
Standar Kompetensi : 2. Memahami perubahan energi dalam reaksi kimia dan cara pengukurannya.

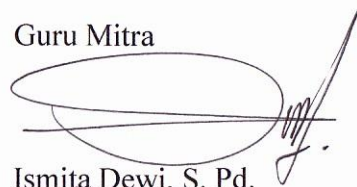
Kompetensi Dasar	Materi Pembelajaran	Kegiatan Pembelajaran	Indikator	Penilaian	Alokasi Waktu	Sumber/ bahan/alat	Nilai karakter
2.1. Mendeskripsikan perubahan entalpi suatu reaksi, reaksi eksoterm, dan reaksi endoterm.	<ul style="list-style-type: none"> <li>perubahan entalpi</li> <li>Reaksi eksoterm dan endoterm</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>Mengidentifikasi sistem dan lingkungan melalui diskusi kelompok.</li> <li>Merancang dan melakukan percobaan tentang reaksi eksoterm dan endoterm dalam kelompok di laboratorium.</li> <li>Menyimpulkan perbedaan antara reaksi eksoterm dan endoterm dari data percobaan.</li> </ul>	1. Menyebutkan perubahan entalpi suatu reaksi  2. Mendeskripsikan perubahan entalpi suatu reaksi  3. Menyebutkan reaksi eksoterm  4. Mendeskripsikan reaksi eksoterm  5. Menyebutkan reaksi	Pengamatan sikap/perilaku afektif <ul style="list-style-type: none"> <li><u>Jenis tagihan</u> Tugas individu Tugas kelompok Ulangan</li> <li><u>Bentuk instrumen</u> Performans (kinerja dan sikap), laporan tertulis, Tes tertulis</li> </ul>	6 jam	<ul style="list-style-type: none"> <li><u>Sumber</u> Buku kimia</li> <li><u>Bahan</u> Lembar kerja, Bahan/alat untuk praktek</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>Rasa ingin tahu</li> <li>Disiplin dan bertanggung jawab</li> <li>Demokrasi dan bersahabat</li> <li>Komunikatif dan Cinta damai</li> <li>Menghargai</li> </ul>

Kompetensi Dasar	Materi Pembelajaran	Kegiatan Pembelajaran	Indikator	Penilaian	Alokasi Waktu	Sumber/ bahan/alat	Nilai karakter
		<ul style="list-style-type: none"> <li>Menggambarkan grafik yang menunjukkan reaksi eksoterm dan endoterm.</li> <li>Melalui diskusi kelas menjelaskan macam-macam perubahan entalpi.</li> <li>Menunjukkan sikap ingin tahu akan pengetahuan baru</li> <li>Disiplin dan bertanggung jawab akan tugas yang dibebankan</li> <li>Menghargai setiap pendapat dalam diskusi</li> <li>Mengajukan pendapat/ide dengan santun</li> <li>Menerima kesepakatan hasil diskusi</li> </ul>	<p>endoterm</p> <p>6. Mendeskripsikan reaksi endoterm</p>				pendapat dan Kreatif
2.2 Menentukan $\Delta H$ reaksi berdasarkan percobaan, hukum Hess, data	<ul style="list-style-type: none"> <li>perubahan energy (<math>\Delta H</math>)</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>Merancang dan melakukan percobaan untuk menentukan <math>\Delta H</math> reaksi dalam kalorimeter melalui</li> </ul>	<ol style="list-style-type: none"> <li>Merencanakan percobaan perubahan energy (<math>\Delta H</math>)</li> <li>Melakukan</li> </ol>	Pengamatan sikap/perilaku afektif ▪ <u>Jenis tagihan</u> Tugas individu	8 jam	▪ <u>Sumber</u> Buku kimia ▪ <u>Bahan</u> Lembar kerja,	▪ Rasa ingin tahu ▪ Disiplin dan

Kompetensi Dasar	Materi Pembelajaran	Kegiatan Pembelajaran	Indikator	Penilaian	Alokasi Waktu	Sumber/ bahan/alat	Nilai karakter
perubahan entalpi pembentukan standar, dan data energi ikatan.	<ul style="list-style-type: none"> <li>Hukum Hess</li> <li>perubahan entalpi pembentukan standar</li> <li>energi ikatan</li> </ul>	kerja kelompok di laboratorium. <ul style="list-style-type: none"> <li>Berlatih menghitung <math>\Delta H</math>.</li> <li>Menunjukkan sikap ingin tahu akan pengetahuan baru</li> <li>Disiplin dan bertanggung jawab akan tugas yang dibebankan</li> <li>Menghargai setiap pendapat dalam diskusi</li> <li>Mengajukan pendapat/ide dengan santun</li> <li>Menerima kesepakatan hasil diskusi</li> </ul>	percobaan $\Delta H$ reaksi berdasarkan <ol style="list-style-type: none"> <li>Menghitung harga <math>\Delta H</math> reaksi melalui percobaan.</li> <li>Menyebutkan hukum Hess</li> <li>Menjelaskan Hukum Hess</li> <li>Menghitung harga <math>\Delta H</math> reaksi dengan menggunakan Hukum Hess</li> <li>Membaca data perubahan entalpi pembentukan standar</li> <li>Menjelaskan perubahan entalpi pembentukan standar</li> <li>Menghitung harga <math>\Delta H</math> reaksi dengan menggunakan data perubahan entalpi pembentukan standar.</li> <li>Membaca data energi ikatan</li> <li>Menjelaskan energi</li> </ol>	Tugas kelompok Responsi Ulangan <ul style="list-style-type: none"> <li><u>Bentuk instrumen</u> Performans (kinerja dan sikap) , laporan tertulis, Tes tertulis</li> </ul>		<ul style="list-style-type: none"> <li>Bahan/alat untuk praktek</li> </ul>	bertanggung jawab <ul style="list-style-type: none"> <li>Demokrasi dan bersahabat</li> <li>Komunikatif dan Cinta damai</li> <li>Menghargai pendapat dan Kreatif</li> </ul>

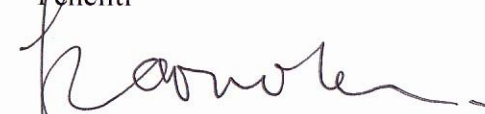
Kompetensi Dasar	Materi Pembelajaran	Kegiatan Pembelajaran	Indikator	Penilaian	Alokasi Waktu	Sumber/ bahan/alat	Nilai karakter
			ikatan 12. Menghitung harga $\Delta H$ reaksi dengan menggunakan data energy ikatan.				

Guru Mitra

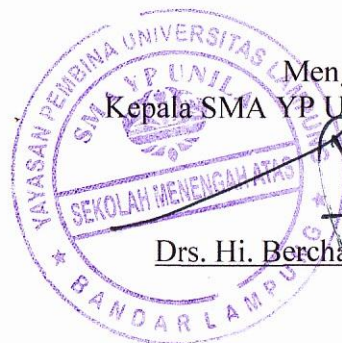


Ismita Dewi, S. Pd.

Bandar Lampung, Oktober 2012  
Peneliti



Anton Harmoko  
NPM 0713023016



Mengetahui,  
Kepala SMA YP Unila Bandar Lampung

Drs. Hi. Berchah Pitoewas, M.H.