RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

Satuan Pendidikan : SMAN 1 Sikur Kelas/Semester : XI / Ganjil Mata Pelajaran : Kimia Tema : Termokimia

Sub Tema : Reaksi Eksoterm dan Reaksi Endoterm

Pembelajaran ke : 1

Alokasi Waktu : 1 Jam pelajaran @ 45 Menit

A. Tujuan Pembelajaran

Melalui model pembelajaran Discovery Learning dengan menggali informasi dari berbagai sumber belajar, penyelidikan sederhana dan mengolah informasi, diharapkan peserta didik dapat **Menjelaskan** perbedaan sistem dan lingkungan, **Membedakan** reaksi yang melepaskan kalor (eksoterm) dengan reaksi yang menerima kalor (endoterm) dan memiliki sikap **ingin tahu**, **teliti** dalam melakukan pengamatan dan **bertanggung jawab** dalam menyampaikan pendapat, menjawab pertanyaan, memberi saran dan kritik.

B. Langkah-langkahKegiatan Pembelajaran

Tahapan Pembelajaran	Waktu	РРК	
A. Pendahuluan	1) Guru memberi salam, selanjutnya menanyakan kabar peserta didik, dengan menyampaikan ucapan "Bagaimana kabar kalian hari ini? sudah siapkah belajar?" Siapa saja yang tidak bisa hadir dalam pembelajaran hari ini?	3	PPK (membiasakan sikar religious)
	 Guru meminta peserta didik untuk mengecek kebersihan kelas, minimal di sekitar meja dan kursi tempat duduknya Sebagai apersepsi untuk mendorong rasa ingin tahu dan berpikir kritis, guru mengajukan pertanyaan tentang energi. 		PPK (integritas)
D. Vogistov lati	 4) Guru memotivasi siswa melalui tayangan video/Gambar seseorang memasak air, kemudian dimasukkan ke dalam termos" 5) Guru menyampaikan informasi tentang materi, tujuan, manfaat, dan langkah pembelajaran yang akan dilaksanakan 6) Guru menyampaikan garis besar cakupan materi dan penjelasan tentang kegiatan yang akan dilakukan peserta didik untuk menyelesaikan permasalahan atau tugas pada pertemuan ini. 7) Membagi peserta didik menjadi beberapa kelompok 		4C (Critical Tynking) PPK (pengembangan rasa ingin tahu dan literasi
B. Kegiatan Inti Stimulation (simullasi/Pembe Menggali informasi dengan cara membaca/ mendengar/mengamati tentang sistem dan lingkungan, reaksi		145	PPK(Pengemb angan rasa ingin tahu dan literasi)

Tahapan Pembelajaran	Kegiatan Pembelajaran	Waktu	РРК
rian rangsangan)	endoterm dan eksoterm. (bahan Ajar)		
Problem statemen (pertanyaan/ident ifikasi masalah)	 Memberikan kesempatan dan memberikan dorongan kepada seluruh siswa untuk mengajukan pertanyaan Mengajukan pertanyaan yang berkaitan dengan: reaksi eksoterm dan endoterm dalam kehidupan sehari-hari. 		4C (pengembang an kemampuan bertaya/critic al tynking)
Data collection (pengumpulandat a)	 Membagikan LKPD ke peserta didik Mendiskusikan isi LKPD 		Penerapan PPK (gotong royong, kerja keras serta literasi) serta 4C (Kreatifitas)
Data processing (pengolahan Data)	 Menganalisis data untuk membuat diagram siklus dan diagram tingkat Mengolah data untuk menentukan reaksi yang termasuk eksoterm dan endoterm (LKPD) 		4C (Kreatifitas, critical tynking,)
Verification (pembuktian)	3. Mendiskusikan jawaban hasil diskusi kelompok dalam diskusi kelas dan memverifikasi jawaban dengan data-data pada buku sumber		(4C (Critical tynking, colaboration)
Generalization (menarik kesimpulan/gener alisasi)	4. Mempresentasikan hasil atau kesimpulan materi yang dipelajari berdasarkan isi LKPD yang dibuat dengan menggunakan tata bahasa yang benar		4C (Communicatio n)
C. Penutup	 Guru membimbing siswa untuk membuat kesimpulan tentang reaksi eksoterm dan endoterm Guru melakukan refleksi terhadap pembelajaran yang telah dilaksanakan. (mengerjakan soal PG) Guru memberikan umpan balik terhadap proses dan hasil Pembelajaran Guru memberikan tugas terstruktur kepada siswa dengan menyelesaikan soal yang diberikan guru di rumah (PR) 	15	PPK(Integritas/komitmen dalam menyelesaika n tugas PPK (membiasakan
	5. Guru menutup pelajaran dengan mengucapkan salam.		(membiasakan sikar religious)

C. Penilaian

No	Aspek	Mekanisme dan Prosedur	Instrumen Keterangan
1.	Sikap	- Observasi	- Jurnal Terlampir
2.	Pengetahuan	- Penugasan	- Soal Penugasan Terlampir
		- Tes Tertulis	- Soal Objektif
3.	Ketrampilan	- Kinerja	- Kinerja Terlampir
		Presentasi	Presentasi
			- Rubrik Penilaian

Sikur, 13 Juli 2021

Mengetahui, Kepala SMA Negeri 1 Sikur

Guru Mata Pelajaran

H. KHAIRUL ANWAR. S. Pd NIP. 197012311997021029

HIZBUDDIN, S.Pd NIP. 198112312006041023

Lampiran 1

PENILAIAN SIKAP.

LEMBAR OBSERVASI PENILAIAN SIKAP

Mata Pelajaran: Kimia Kelas/Semester: XI/I

Nama	·
Kelas	
No. Urut	

No	Aspek Penilaian	Skor				T/ of
110		1	2	3	4	Ket.
1	Kerjasama dalam kelompok					
2	2 Tanggung jawab mengumpulkan tugas atau laporan					
3	3 Menghargai pendapat orang lain					
4	4 Kesopanan menyampaikan pendapat					

Rubrik Penilaian Sikap

No	Aspek	Skor	Keterangan	
1	Kerjasama	1	Siswa keluar ruangan tidak ikut serta pada saat percobaan dan diskusi kelompok.	
	kelompok	2	Siswa ikut terlibat dalam percobaan sambil main-main pada saat percobaan dan	
	•		diskusi kelompok	
		3	Siswa ikut terlibat dalam percobaan dengan tidak semangat untuk melakukan	
			perobaan	
		4	Siswa ikut terlibat dalam percobaan dengan penuh semangat untuk melakukan	
			perobaan.	
2	Tanggung Jawab	1	Siswa tidak mengumpulkan laporan	
	pengumpulan	2	Siswa mengumpulkan laporan kurang rapi, dan terlambat	
	laporan	3	Siswa mengumplkan laporan dengan kurang rapi tetapi tepat waktu.	
		4	Siswa mengumpulkan laporan dengan benar, rapi, dan tepat waktu	
3	Menghargai	1	Tidak mau menerima saran dan masukan atau pendapat dari teman satu	
	pendapat orang		kelompok maupun kelompok lain.	
	lain	2	Menerima saran dan masukan atau pendapat dari teman satu kelompok maupun	
			kelompok lain tetapi sambil marah-marah.	
		3	Menerima saran dan masukan atau pendapat dari teman satu kelompok maupun	
			kelompok lain dengan kurang suka.	
		4	Menerima saran dan masukan atau pendapat dari teman satu kelompok maupun	
			kelompok lain dengan baik.	
4	Kesopanan	1	Menyampaikan pendapat dengan marah-marah.	
	Menyampaikan	2	Menyampaikan pendapat dengan bahasa yang kurang sopan.	
	Pendapat	3	Menyampaikan pendapat dengan bahasa yang biasa-biasa saja.	
		4	Menyampaikan pendapat dengan bahasa yang halus, sopan, dan tidak marah-	
			marah.	

Pedoman Penilaian instrumen ketrampilan dapat menggunakan rumus sebagai berikut.

Nilai = $\underline{\text{Jumlah skor x } 100}$

16 Dengan predikat:

Dengan predikat.	
Nilai	Predikat
$80 \le \text{Nilai} \le 100$	Sangat Baik (SB)
$70 \le \text{Nilai} \le 79$	Baik (B)
$60 \le \text{Nilai} \le 69$	Cukup (C)
< 60	Kurang (K)

Lampiran

LEMBAR PENILAIAN PENGETAHUAN

Mata Pelajaran : Kimia Kelas/Semester : XI/Satu

A. Kompetensi Inti

KI 3 : Memahami,menerapkan, menganalisis pengetahuan faktual, konseptual, prosedural berdasarkan rasa ingintahunya tentang ilmu pengetahuan, teknologi, seni, budaya, dan humaniora dengan wawasankemanusiaan, kebangsaan, kenegaraan, dan peradaban terkait penyebab fenomena dan kejadian, serta menerapkan pengetahuan prosedural pada bidang kajian yang spesifik sesuai dengan bakat danminatnya untuk memecahkan masalah.

B. Kompetensi Dasar dan Indikator

1.1 Menganalisis struktur dan sifat senyawa hidrokarbon berdasarkan pemahaman kekhasan atom karbon dan penggolongan senyawanya.nya.

C. Indikator:

- 1. Menjelaskan hukum/asas kekekalan energi.
- 2. Menjelaskan perbedaan sistem dan lingkungan.
- 3. Membedakan reaksi yang melepaskan kalor (eksoterm) dengan reaksi yang menerima kalor (endoterm) .

D. Instrument soal

1. Dalam suautu wadah terjadi penyerapan panas oleh sistem sehingga lingkungan terasa lebih dingin. Peristiwa ini disebut

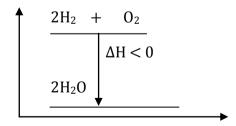
A. Perubahan entalpi

C. Entalpi

E. reaksi endoterm

B. Kalor reaksi

- D. reaksi eksoterm
- 2. Sebongkah kapur tohor direaksikan dengan air dalam tabung reaksi sehingga tabung reaksi terasa panas. Reaksi yang terjadi dapat digolongkan dalam reaksi
 - A. Eksoterm, energi berpindah dari lingkungan ke sistem
 - B. Eksoterm, energi berpindah dari sistem ke lingkungan
 - C. Endoterm, energi berpindah dari lingkungan ke sistem
 - D. Endoterm, energi berpindah dari sistem ke lingkungan
 - E. Endoterm, tidak ada perpindahan
- 3. Pernyataan berikut ini benar mengenai reaksi endoterm, kecuali
 - A. Perubahan entalpinya positif
- D. Panas berpindah dari sistem ke lingkungan
- B. Reaksinya menyerap kalor
- E. Panas berpindah dari lingkungan ke sistem
- C. Reaksi yang membutuhkan panas
- 4. Diketahui diagram tingkat energi berikut:



Pernyataan yang *tidak tepat* untuk diagram di atas adalah

- A. Reaksi tersebut menyerap kalor
- D. Reaksi tersebut melepas kalor
- B. Perpindahan kalor dari sistem ke lingkungan
- E. Reaksi eksoterm karena ΔH negatif

C. Terjadi penurunan entalpi

Kunci

- 1. E
- 2. B
- 3. D
- 4. A

 $Jumlah \ Nilai = \frac{Jumlah \ skor \ y \ ang \ diperoleh}{Jumlah \ skor \ M \ aksimal} \times 100$