



**SMAS METHODIST
TANJUNG MORAWA
RPP PJJ KIMIA
KELAS XI**

Mata Pelajaran	: Kimia
Kelas/ Semeste / T.P	: XI / Ganjil / 2020-2021
KD / Materi Pokok	: 3.5 / Perubahan entalpi standar (ΔH^0) untuk berbagai reaksi.
Alokasi Waktu	: 1 x 60 Menit/ 1 x Pertemuan

TUJUAN PEMBELAJARAN :

Melalui model pembelajaran Guided Discovery Learning dengan menggali informasi dari berbagai sumber belajar, penyelidikan sederhana dan mengolah informasi, diharapkan peserta didik terlibat aktif selama proses belajar mengajar berlangsung, memiliki sikap ingin tahu, teliti dalam melakukan pengamatan dan bertanggungjawab dalam menyampaikan pendapat, menjawab pertanyaan, memberi saran dan kritik serta dapat menjelaskan jenis entalpi reaksi, hukum Hess dan konsep energi ikatan. Serta mampu membandingkan perubahan entalpi beberapa reaksi berdasarkan data hasil percobaan dengan mengembangkan nilai karakter berpikir kritis, kreatif (**kemandirian**), kerjasama (**gotongroyong**) dan kejujuran (**integritas**).

PERTEMUAN 1 (1 x 60 menit)

LANGKAH LANGKAH PEMBELAJARAN

MODEL DISCOVERY LEARNING

**Pendahuluan
(10 Menit)**

- Persiapan
- Appersepsi
- Motivasi

- Melakukan pembukaan dengan salam dan doa (Budaya Sekolah Religius)
- Menerima informasi materi yang akan dibahas
- Manfaat mempelajari pelajaran yang akan dipelajari dalam kehidupan sehari-hari
- Membagi peserta didik dalam kelompok yang beranggotakan 5-6 orang/kelompok
- Menjelaskan tujuan pembelajaran dan cakupan materi yang akan di ajarkan

**Kegiatan Inti
(30 Menit)**

Sintak Sintak Pembelajaran

- **Stimulasi**
- Siswa mengamati gambar fenomena terkait dengan perubahan entalpi standar (ΔH^0) untuk berbagai reaksi. yang ditampilkan oleh guru. (**Critical thinking, literasi**)
- **Problem Statement**
Guru mengajukan berbagai pertanyaan terkait gambar yang telah ditampilkan
"Apa yang kalian ketahui tentang perubahan entalpi standar (ΔH^0)?"
(**Critical thinking, kolaborasi, komunikasi, literasi, HOTS**)
- **Mengumpulkan informasi :**
- Peserta didik mengumpulkan informasi tentang perubahan entalpi standar (ΔH^0) untuk berbagai reaksi melalui berbagai sumber seperti buku teks kimia dan link sumber belajar berikut :
<https://www.youtube.com/watch?v=BKw4nBAAYRc>;
 ΔH_f^0 : <https://www.youtube.com/watch?v=OEqqqfkBBM&list=TLPQMDQwNzlwMjAkKjrzKhzyw&index=1>; ΔH_c^0 : <https://www.youtube.com/watch?v=8jDx0VLIQg0>;
 ΔH_d^0 : <https://www.youtube.com/watch?v=oYpzqnDyMOs>
berdiskusi dalam kelompok (via Edmodo) mengenai perubahan entalpi standar (ΔH^0) untuk berbagai reaksi. (**Critical thinking, kolaborasi, komunikasi, literasi, kreatif, HOTS**)
- **Pengolahan Data**
Peserta didik menyimpulkan tentang perubahan entalpi standar (ΔH^0) untuk berbagai reaksi (**Critical thinking, kolaborasi, komunikasi, literasi, kreatif, HOTS**)
- **Komunikasi :**
Peserta didik mengkomunikasikan hasil analisis terkait perubahan entalpi standar (ΔH^0) untuk berbagai reaksi via Edmodo. (Critical thinking, kolaborasi, komunikasi)
- **Generalisasi**
Peserta didik menyimpulkan mengenai perubahan entalpi standar (ΔH^0) untuk berbagai reaksi .

Penutup (10 Menit)

- Mereview pembelajaran, dan menghubungkan dengan kehidupan sehari-hari serta manfaatnya di masyarakat via Edmodo.
- Melaksanakan penilaian untuk mengetahui ketercapaian indikator
- Memberikan tugas kepada peserta didik, dan mengingatkan peserta didik untuk mempelajari materi penentuan perubahan entalpi reaksi yang akan dibahas dipertemuan berikutnya.
- Berdoa dan memberi salam

Penilaian

- Sikap : Jurnal Pengamatan Sikap, Penilaian diri <https://bit.ly/38A4eYg>.
- Pengetahuan : Tes Tulis dan Penugasan <https://bit.ly/2Z4ObhJ>
- Keterampilan : Penilaian Unjuk Kerja dan Presentasi <https://bit.ly/3iy8E6x>

Mengetahui,
Kepala SMAS Methodist Tanjung Morawa

Tanjung Morawa, Juli 2020
Guru Mata Pelajaran Kimia

RESIEN, S.E., M.Pd.
NIP. -

PREDDY SILITONGA, S.Si.
NIP. -