

Lembar Kerja Peserta Didik

LKPD

Materi : Perubahan Entalpi



Nama: _____

Kelas: _____

PETUNJUK PENGGUNAAN LKPD

- Berdoa sebelum memulai mengisi LKPD.
- Isilah identitas diri pada bagian awal yang telah disediakan.
- Pada langkah orientasi ananda mengamati sebuah soal dan menjawab beberapa pertanyaan yang telah disediakan.
- Pada langkah merumuskan masalah, ananda mampu membuat rumusan masalah mengenai topik yang ada sebelumnya.
- Pada langkah merumuskan hipotesis, ananda membuat jawaban sementara dari rumusan masalah yang ananda buat sebelumnya.
- Pada langkah mengumpulkan data ananda mencari dan mengumpulkan data yang relevan untuk mendukung atau membuktikan hipotesis ananda.
- Pada langkah menguji hipotesis ananda membuktikan apakah hipotesis yang ananda susun sebelumnya benar setelah ananda mengumpulkan data.
- Pada tahap merumuskan kesimpulan ananda menuliskan kesimpulan yang ananda dapatkan selama pembelajaran.

1. TUJUAN PEMBELAJARAN

- Peserta didik dapat menjelaskan pengertian Entalpi dan perubahan Entalpi.
- Peserta didik dapat membedakan sistem dan lingkungan dalam konteks termokimia.
- Peserta didik dapat mengidentifikasi jenis-jenis perubahan Entalpi standar.

2. KEGIATAN PEMBELAJARAN

A. STIMULATION

Amati fenomena berikut dan jawab pertanyaan pemantik!

Ketika kamu menyentuh gelas berisi es teh, tanganmu terasa dingin.

Ketika kamu berada dekat api unggun, tubuhmu terasa hangat.

Mesin kendaraan menjadi panas setelah digunakan cukup lama.

PERTANYAAN PEMANTIK:

1. Menurut kamu, dari mana asal panas yang dirasakan oleh tubuh ketika dekat api?
2. Apa yang terjadi pada energi dalam suatu sistem ketika terjadi reaksi kimia

JAWABAN

2. KEGIATAN PEMBELAJARAN

B. IDENTIFIKASI MASALAH

Berdasarkan fenomena pada stimulasi, rumuskan pertanyaan ilmiah yang ingin kamu temukan jawabannya!

TULISKAN PERTANYAAN KAMU DISINI



HIPOTESIS SEMENTARA



C. PENGUMPULAN DATA

Baca materi berikut dengan seksama, lalu lengkapi tabel dan isian yang tersedia!

PENGERTIAN ENTALPI (H)

Entalpi (H) adalah jumlah kalor yang terkandung dalam suatu sistem pada tekanan tetap. Entalpi tidak dapat diukur secara langsung, namun yang dapat diukur adalah perubahan entalpi (ΔH).

Perubahan Entalpi (ΔH) dirumuskan:

$$\Delta H = H \text{ produk} - H \text{ reaktan}$$

Sistem adalah bagian yang menjadi fokus pengamatan (misalnya reaksi kimia).

Lingkungan adalah segala sesuatu di luar sistem.

LENKAPI TABEL BERIKUT BERDASARKAN BACAAN:

Eksoterm

Endoterm

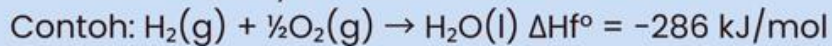
Sistem ke
Lingkungan

Lingkungan ke
Sistem

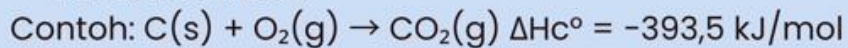
Kondisi reaksi	Nilai ΔH	Jenis Reaksi	Perpindahan Kalor
$\Delta H < 0$	Negatif		
$\Delta H > 0$	Positif		

Perubahan entalpi standar (ΔH°) diukur pada kondisi standar (suhu 25°C , tekanan 1 atm). Berikut adalah jenis-jenisnya:

- ΔH_f° (Entalpi Pembentukan Standar): Kalor yang dilepas/diserap saat 1 mol senyawa terbentuk dari unsur-unsurnya dalam keadaan standar.

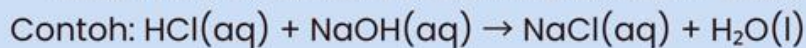


- ΔH_c° (Entalpi Pembakaran Standar): Kalor yang dilepas saat 1 mol zat terbakar sempurna dalam kondisi standar.



- ΔH_d° (Entalpi Penguraian Standar): Kalor yang dilepas/diserap saat 1 mol senyawa terurai menjadi unsur-unsurnya. Nilainya berlawanan tanda dengan ΔH_f° .

- ΔH_n° (Entalpi Netralisasi Standar): Kalor yang dilepas saat 1 mol air terbentuk dari reaksi asam-basa.



- $\Delta H_{\text{sol}}^\circ$ (Entalpi Pelarutan Standar): Kalor yang dilepas/diserap saat 1 mol zat melarut dalam pelarut berlebih.

COCOKAN SIMBOL BERIKUT!

Cocokkan simbol berikut dengan namanya yang benar, dengan cara menarik simbol ke nama yang benar!

Simbol	Nama
ΔH_f°	Entalpi Netralisasi
ΔH_c°	Entalpi Pelarutan
ΔH_d°	Entalpi Penguraian
ΔH_n°	Entalpi Pembentukan
ΔH_{sol}°	Entalpi Pembakaran

D. PENGOLAHAN DATA

Olah dan analisis data yang telah kamu kumpulkan!

Tentukan jenis reaksi berikut:

Eksoterm

Endoterm

Endoterm

Eksoterm

-

-

+

+

No.	Nama	ΔH	Jenis (Eksoterm/Endoterm)
1	Pembakaran Kayu		
2	Fotosintesis		
3	Melarutkan NH ₄ Cl dalam air		
4	Pembentukan air dari H ₂ dan O ₂		

E. PEMBUKTIAN

Verifikasi pemahamanmu dengan menjawab soal-soal berikut, dan bandingkan dengan jawaban kelompok lain!

Pernyataan	Benar	Salah
Entalpi pembentukan unsur murni = 0		
Reaksi Eksoterm selalu memiliki ΔH positif		
ΔH_d° adalah kebalikan dari ΔH_f°		
Reaksi netralisasi selalu eksoterm		

G. GENERALISASI

Buatlah kesimpulan dari seluruh kegiatan pembelajaran hari ini



LENGKAPI KESIMPULAN BERIKUT

1. Entalpi (H) adalah...
2. Perubahan entalpi (ΔH) dirumuskan...
3. Reaksi eksoterm ditandai dengan ΔH ...karena...
4. Reaksi endoterm ditandai dengan ΔH ...karena...
5. Jenis-jenis perubahan entalpi standar meliputi:...