



LKPD

Lembar Kerja Peserta Didik

Materi : Reaksi Eksoterm dan Reaksi
Endoterm



Nama :

Kelas :



 LIVEWORKSHEETS

PETUNJUK LKPD

LANGKAH - LANGKAH Pengerjaan LKPD Materi
Termokimia - Reaksi Eksoterm dan Reaksi Endoterm

1. BERDOA DAHULU SEBELUM MEMULAI
2. SILAKAN LENGKAP NAMA KELOMPOK DAN KELAS DI
KETIK DI KOLOM NYA
3. SILAKAN MEMPERHATIKAN VIDEO KLIK BAGIAN GAMBAR
VIDEO
4. SILAKAN ANALISIS KEJADIAN VIDEO TERSEBUT DAN
SILAKAN ISI KOLOM PERTANYAAN
5. SILAKAN KERJAKAN DENGAN BERKELOMPOK DAN
SENANG HATI
6. MOHON AKTIF DALAM SEGALA KEGIATAN YA BERDISKUSI
ATAU PRESENTASI



MATERI TERMOKIMIA

Termokimia adalah cabang ilmu kimia yang mempelajari tentang perubahan kimia dan fisika. Energi adalah kemampuan untuk melakukan kerja. Energi tidak dapat diciptakan dan tidak dapat dimusnahkan, energi hanya dapat berubah dari bentuk satu ke bentuk lainnya. Salah satu bentuk energi tersebut adalah kalor. Yang dapat dideteksi dengan cara mengukur suhu suatu zat. Makin tinggi suhunya, kalor yang dikandung semakin tinggi. Kalor merupakan salah satu bentuk energi yang dapat dipertukarkan antara sistem dan lingkungan, perpindahan kalor pasti terjadi dari suatu zat yang memiliki suhu tinggi menuju suhu yang lebih rendah.

Kalor reaksi adalah perubahan energi dalam reaksi kimia dalam bentuk kalor. Besarnya perubahan entalpi adalah sama dengan besarnya kalor yang dipindahkan dari sistem ke lingkungan atau sebaliknya. Dimana sistem adalah segala sesuatu yang menjadi pusat pengamatan, sedangkan lingkungan adalah segala sesuatu diluar dari sistem. Apabila terjadi pelepasan kalor oleh sistem maka disebut reaksi eksoterm., tetapi apabila sistem menyerap kalor maka disebut reaksi endoterm. Besarnya perubahan entalpi yang menyertai pada suatu reaksi apabila dituliskan maka disebut persamaan termokimia. Apabila suatu reaksi dituliskan pada diagram tingkat energi maka akan menghasilkan diagram entalpi.

SISTEM TERBUKA



SISTEM TERTUTUP



SISTEM TERISOLASI



REAKSI EKSOTERM



REAKSI ENDOTERM



YUK NONTON VIDEOO

LINK VIDEO : [https://youtu.be/q3Opk_fMQo0?
si=3riJnhsZsswaeBL8](https://youtu.be/q3Opk_fMQo0?si=3riJnhsZsswaeBL8)



MENGAMATI

Perhatikan ilustrasi berikut kemudian jawablah pertanyaan kaitan pernyataan dibawah ini dengan video sebelumnya yang kamu tonton



KETIKA PAGI TIBA, BU ANI BANGUN DAN MEMBERSIHKAN RUMAH SEKETIKA ANAK-ANAK BU ANI BANGUN DAN BEGEGAS SIAP-SIAP UNTUK BERANGKAT KESEKOLAH DAN BU ANI PUN TIDAK LUPA MEMBUATKAN SARAPAN DAN MINUM HANGAT UNTUK MEREKA. AWAL NYA BU HANI MEMASAK AIR PANAS UNTUK DIMASUKKAN KETERMOS AIR. DAN LALU BU ANI MEMBUAT TEH DENGAN DISEDUH AIR PANAS.

Pertanyaan

1. Dari ilustrasi dan video tersebut, sebutkan mana yang merupakan sistem dan lingkungan ? jelaskan pendapat mu ?

2. jelaskan pendapatmu mengenai reaksi endoterm dan reaksi eksoterm dalam ilustrasi ini

KESIMPULAN

Jawaban:
