LKPD

Lembar Kerja Peserta Didik

Materi : Reaksi Eksoterm dan Reaksi Endoterm

Nama :

Kelas :

LIVEWORKSHEETS

PETUNJUK LKPD

LANGKAH -LANGKA H 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

LIVEWORKSHEETS

MATERI TERMOKIMIA

Termokimia adalah canbang 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 kebentuk 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 reakis 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 menyeram 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 tingket energi maka akan menghasillkan diagram entalpi.

SISTEM TERBUKA

SISTEM TERTUTUP

SISTEM TERISOLASI

REAKSI EKSOTERM

REAKSI ENDOTERM

LIVEWORKSHEETS

YUK NONTON VIDEOO

LINK VIDEO : https://youtu.be/LGuwSKq17pc?si=lIE8QcJkGkDaieOW

LIVEWORKSHEETS

MENGAMATI

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

Sepulang sekolah kamu menunggu bentor untuk pulang ke rumah. siang itu matahari sangat terik sampai-sampai kamu merasakan seperti akan terbakar. keringat yang mengalir tidak dapat kamu cegah. suatu ketika sahabatmu yang baik hati memberikanmu ICE Cream, namun karena teriknya matahari ice cream tersebut meleleh sehingga kamu harus bergegas untuk menghabiskannya.

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

LIVEWORKSHEETS

KESIMPULAN

Jawaban:

LIVEWORKSHEETS