LKPD FISIKA

Hukum Termodinamika



IDENTITAS DIRI

Nama :

Kelas :

PETUNJUK

1. Tuliskan Identitas Anda
2. Simak materi video pembelajaran
3. Baca materi PPT yang disediakan
4. Klik link materi ysng disediakan

Tujuan

1. Memahami sistem terbuka, tertutup dan terisolasi
2. Memahami hukum ke 0 termodinamika
3. Memahami hukum ke 1 termodinamik



LIVEWORKSHEETS

Silahkan simak materi berikut!

Lihat dan pelajari video berikut!

Lihat dan pelajari ppt berikut!

LIVEWORKSHEETS

Bahan Bacaan

Kalian juga bisa membaca materi pada website berikut!



LIVEWORKSHEETS

EVALUASI

Teksfield

Isilah bagian yang kosong dari pertanyaan dibawah ini!

1. ilmu yang mempelajari hukum-hukum yang mengatur perubahan energi dari suatu bentuk ke bentuk lain, aliran, dan kemampuan energi melakukan usaha disebut _____

2. Segala sesuatu yang tidak termasuk dalam sistem di sebut _____

Single Choice

Pilihlah jawaban yang paling benar

1. Sepotong tembaga dilemparkan ke dalam gelas yang berisi air. Jika suhu air di dalam gelas meningkat, maka . . .

LIVEWORKSHEETS

EVALUASI

JOIN Hubungkan antara ruas kiri dan kanan yang sesuai dengan pernyataan

Sistem yang dapat terjadi pertukaran antara materi atau energi dengan lingkungannya	Sistem Tertutup
Sistem yang dapat terjadi pertukaran energi dengan lingkungannya	Sistem Terisolasi
Sistem yang tidak terjadi pertukaran antara materi atau energi dengan lingkungannya	Sistem Terbuka

LIVEWORKSHEETS

EVALUASI

CheckBox Silahkan centang pada pertanyaan yang benar!

- [ ] Sistem dalam termodinamika merupakan bagian dari semesta yang menjadi subjek pembahasan atau pusat perhatian yang diamati perubahannya dalam hal energi dan entropinya.
- [ ] Sistem terbuka dapat terjadi perpindahan energi tetapi tidak terjadi perpindahan materi
- [ ] Sistem tertutup adalah sistem yang tidak terjadi perpindahan antara energi dan materi
- [ ] lingkungan yang didefinisikan sebagai segala sesuatu yang tidak termasuk dalam sistem atau segala keadaan di luar sistem.

Twinkl

LIVEWORKSHEETS

EVALUASI

Select Pilihlah jawaban yang benar dengan memilih salah satu rumus!

Sistem yang mengalami perubahan volume akan melakukan usaha dan sistem yang mengalami perubahan suhu akan mengalami perubahan energi dalam. Dengan demikian kalor yang diberikan kepada sistem akan menyebabkan sistem melakukan usaha dan mengalami perubahan energi dalam. Prinsip ini dikenal sebagai hukum kekekalan energi dalam termodinamika atau disebut Hukum I Termodinamika. Sehubungan dengan energi dalam (U) sistem, untuk suatu proses dengan keadaan akhir (2) dan keadaan awal (1), maka secara umum perubahan energi dalam dapat dirumuskan sebagai berikut:

$$Q = \Delta U + W$$

$$\Delta U = U_2 - U_1$$

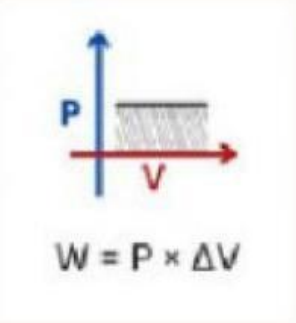
$$C_P = C_V + nR$$

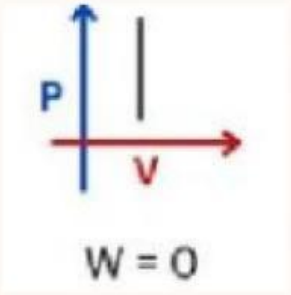
LIVEWORKSHEETS

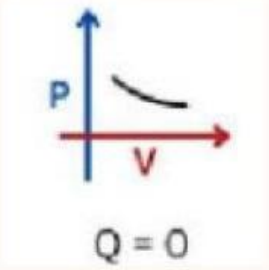
EVALUASI

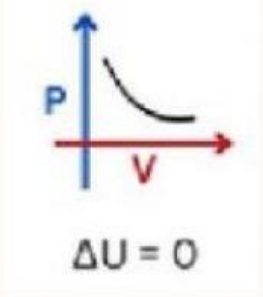
Drak & Drop

Pasangkan Grafik yang sesuai dengan pilihan yang ada









Idiabatik

Isotermal

Isobarik

Isokorik

LIVEWORKSHEETS