

EVALUASI TERMODINAMIKA

1. Termodinamika adalah ...

2. Pada hukum Termodinamika Hukum ini mempunyai 4 Proses Termodinamika Apa saja proses tersebut?

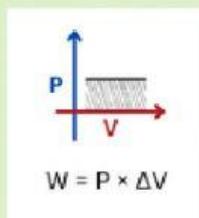
3. Volume awal dari suatu gas adalah 3 m^3 akan dipanaskan secara isobarik agar volume nya berubah menjadi 6 m^3 . Jika diketahui tekanan gas adalah 2 atm, berpakah usaha luar gas tersebut! ($1 \text{ atm} = 1,01 \times 10^5 \text{ Pa}$)

- a. $6,00 \times 10^5 \text{ Joule}$
- b. $6,00 \times 10^6 \text{ Joule}$
- c. $6,06 \times 10^5 \text{ Joule}$
- d. $6,06 \times 10^6 \text{ Joule}$

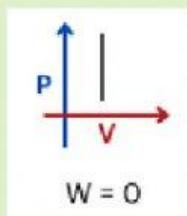
4. Suatu gas helium dengan volume $3,1 \text{ m}^3$ bersuhu 37°C dipanaskan dengan kondisi isobaris hingga volumenya berubah menjadi 77°C . Jika diketahui tekanan gas helium $2 \times 10^5 \text{ N/m}^2$, tentukan usaha luar gas tersebut!

- a. 60 KJ
- b. 80 KJ
- c. 100 KJ
- d. 120 KJ

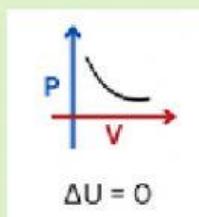
5. Pasangkan gambar berikut ini !



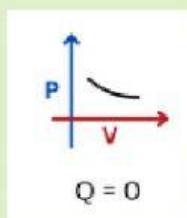
a. Isobarik



b. Isokhorik



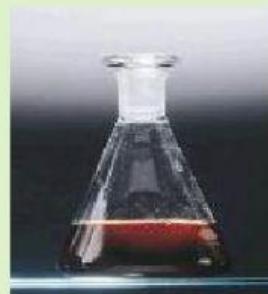
c. Adiabatik



d. Isothermal



6. Gambar manakah yang termasuk sistem terisolasi !



7. Tarik buniyi hukum Termodinamika kedalam kotak yang sesuai !

Energi tidak dapat diciptakan ataupun dimusnahkan, melainkan hanya bisa diubah bentuknya saja.

Pada saat suatu sistem mencapai temperatur nol absolute, semua proses akan berhenti dan entropi sistem akan mendekati nilai minimum.

Kalor mengalir secara spontan dari benda bersuhu tinggi ke benda bersuhu rendah dan tidak mengalir secara spontan dalam arah kebalikannya.

Hukum I Termodinamika

Hukum II Termodinamika

Hukum III
Termodinamika