



Nama :
Kelas : XI IPA
No :

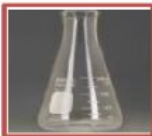
PILIH LAH SALAH SATU JAWABAN YANG ANDA ANGGAP PALING BENAR!

1. Energi tidak dapat diciptakan atau tidak dapat dimusnahkan, energi hanya dapat berubah dari bentuk yang satu ke bentuk energi yang lainnya disebut...
 - a. Entalpi
 - b. Eksoterm
 - c. Endoterm
 - d. Termodinamika
 - e. Isolasi
2. Yang di maksud dengan perubahan entalpi
 - a. Perubahan suhu
 - b. Perubahan keadaan
 - c. Perubahan hari
 - d. Perubahan kalor
 - e. Perubahan suasana
3. Pernyataan yang benar tentang reaksi endoterm adalah....
 - a. Entalpi awal lebih besar daripada entalpi akhir dan $\Delta H > 0$
 - b. Entalpi awal lebih kecil daripada entalpi akhir dan $\Delta H > 0$
 - c. Entalpi awal lebih besar daripada entalpi akhir dan $\Delta H < 0$
 - d. Entalpi awal lebih kecil daripada entalpi akhir dan $\Delta H < 0$
 - e. Entalpi awal sama dengan entalpi akhir dan $\Delta H = 0$
4. Pada percobaan **praktikum video** ke dalam gelas berisi air di campur kapur kemudian diaduk , suhu dalam campuran diukur menggunakan termometer. Pada gelas jika dirasakan dengan telapak tangan terasa hangat. Reaksi ini dapat digolongkan....
 - a. Eksoterm, energi berpindah dari sistem ke lingkungan
 - b. Eksoterm, energi berpindah dari lingkungan ke sistem
 - c. Endoterm, energi berpindah dari sistem ke lingkungan
 - d. Endoterm, energi berpindah dari lingkungan ke sistem
 - e. Endoterm, energi tidak berpindah
5. Pernyataan di bawah ini yang termasuk ke dalam reaksi Endoterm adalah.....
 - a. Besi berkarat
 - b. Pembuatan es batu
 - c. Air mengalir

- d. Ledakan bom
e. Pembakaran kayu
6. Perubahan entalpi dapat dilambangkan dengan
- ΔE
 - ΔH
 - ΔV
 - q
 - W
7. Proses dimana terjadi penyerapan kalor oleh sistem disebut...
- Sistem
 - Energi
 - Eksoterm
 - Endoterm
 - Kalor
8. Kondisi dimana tidak memungkinkan terjadinya pertukaran materi dan energi dari sistem ke lingkungan ataupun sebaliknya disebut....
- Sistem
 - Lingkungan
 - Sistem terbuka
 - Sistem tertutup
 - Sistem terisolasi
9. Suatu persamaan reaksi kimia yang diikuti dengan nilai perubahan entalpi yang menyertai reaksi tersebut dikenal dengan
- Termokimia
 - Perubahan termokimia
 - Persamaan termokimia
 - Perubahan entalpi
 - Perubahan wujud
10. Ke dalam tabung reaksi yang berisi air dilarutkan urea padat. Ternyata pada tabung reaksi terasa dingin. Yang termasuk sistem pada peristiwa itu adalah ...
- Urea
 - Air
 - Urea dan air
 - Air dan tabung reaksi
 - Urea, air dan tabung reaksi

B. TEKAN+GESER nama alat kemudian pindahkan ke bawah gambarnya!

JAWABAN

1		3		5	
2		4		6	

Tabung reaksi

Labu Volume

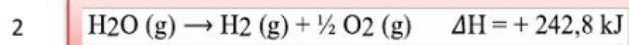
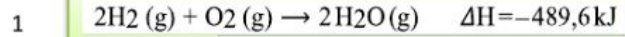
Gelas kimia

Plat tetes

Elemeyer

Penjepit kayu

C. TARIS GARIS ANTARA GAMBAR dan NAMA PERISTIWANYA !



3



4



Endoterm

Sistem Tertutup

Lingkungan

Eksoterm

Sistem Terbuka

Sistem Terisolasi

@@@ Sukses Selalu @@@