

Ulangan Harian Kimia "TERMOKIMIA"

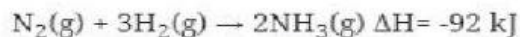
Nama :

Kelas :

A. Pilihlah jawaban yang paling tepat!

1. Suatu campuran pereaksi di dalam tabung reaksi menyebabkan tabung tersebut menjadi panas jika dipegang. Pernyataan yang tepat mengenai hal tersebut adalah....
 - a. Entalpi pereaksi bertambah
 - b. Entalpi peraksi berkurang
 - c. Entalpi pereaksi dan hasil reaksi bertambah
 - d. Entalpi pereaksi lebih besar daripada entalpi hasil reaksi
 - e. Entalpi hasil reaksi lebih besar daripada entalpi pereaksi
2. 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 $\Delta H = 0$
3. Sebuah Kristal KNO_3 dimasukkan ke dalam tabung reaksi kemudian ditetesi dengan air. Pada tabung reaksi terasa dingin. Reaksi ini dapat digolongkan....
 - a. Eksoterm, energi berpindah dari sistem ke lingkungan
 - b. Eksoterm, energi berpindah dari lingkungan kesistem
 - c. Endoterm, energi berpindah dari sistem ke lingkungan
 - d. Endoterm, energi berpindah dari lingkungan ke sistem
 - e. Endoterm, energi tidak berpindah
4. Perubahan entalpi dari reaksi manakah yang berikut ini dapat disebut dengan perubahan entalpi pembentukan $\Delta H_f^\circ \text{Na}_2\text{SO}_4$ kristal....
 - a. $2 \text{NaOH (aq)} + \text{H}_2\text{SO}_4 \text{(aq)} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 \text{(aq)} + 2\text{H}_2\text{O (l)}$
 - b. $2 \text{NaOH (s)} + \text{H}_2\text{SO}_4 \text{(aq)} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 \text{(s)} + 2\text{H}_2\text{O (l)}$
 - c. $\text{Na}_2\text{O (s)} + \text{SO}_2 \text{(g)} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 \text{(s)}$
 - d. $2 \text{Na (s)} + \text{S}_8 \text{(s)} + 2\text{O}_2 \text{(g)} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 \text{(s)}$
 - e. $16 \text{Na (s)} + \text{S}_8 \text{(s)} + 16 \text{O}_2 \text{(g)} \rightarrow 8 \text{Na}_2\text{SO}_4 \text{(s)}$

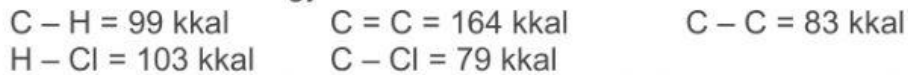
5. Jika diketahui:



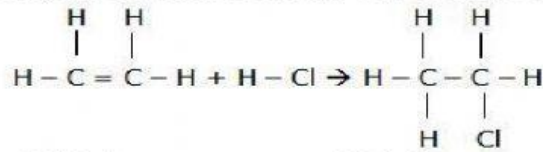
Perubahan entalpi pada penguraian 1 mol gas NH_3 menjadi unsur-unsurnya adalah....

- | | | |
|-------------|-----------|-----------|
| a. -92 kJ | b. -46kJ | c. +46 kJ |
| d. + 184 kJ | e. + 92kJ | |

6. Diketahui data energy ikatan rata rata :



Besarnya perubahan entalpi dari reaksi berikut adalah



- a. + 36 kkal c. + 6 kkal e. - 8 kkal
b. + 8 kkal d. - 6 kkal

B. Pilihlah jawaban yang sudah tersedia di bawah masukkan sesuai dalam kolomnya!

Perbedaan Reaksi Endoterm Dan Eksoterm

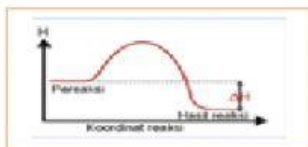
Reaksi Endoterm	Reaksi Eksoterm
Keterangan:	Keterangan:
grafik:	grafik:
gambar:	
rumus:	rumus:

Pilihan Jawaban :

Terjadi perpindahan kalor dari lingkungan ke sistem

$$\Delta H = - \text{ atau } \Delta H < 0$$

$$\Delta H = + \text{ atau } \Delta H > 0$$



Terjadi perpindahan kalor dari sistem ke lingkungan

