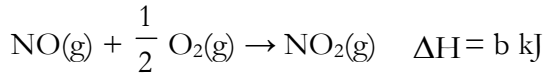
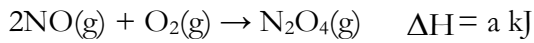
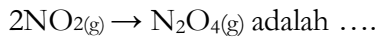




01. Diketahui persamaan termo kimia berikut:



Besarnya  $\Delta\text{H}$  untuk reaksi

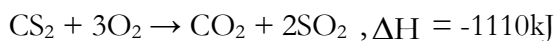


- (A)  $(a + b)$  kJ
- (B)  $(a + 2b)$  kJ
- (C)  $(-a + 2b)$  kJ
- (D)  $(a - 2b)$  kJ
- (E)  $(2a + b)$  kJ

02. Jika proses penguraian  $\text{H}_2\text{O}$  ke dalam atom-atomnya memerlukan energi sebesar 220 kkal/mol, maka energi ikatan rata-rata O - H adalah ....

- (A) +220 kkal/mol
- (B) -220 kkal/mol
- (C) +110 kkal/mol
- (D) -110 kkal/mol
- (E) +55 kkal/mol

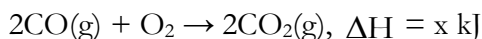
03. Diketahui:



Maka kalor pembentukan  $\text{CS}_2$  adalah ....

- (A) +122kJ
- (B) -122kJ
- (C) +419kJ
- (D) -419kJ
- (E) +906kJ

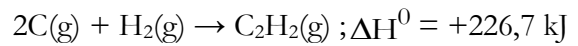
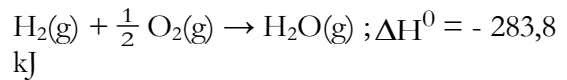
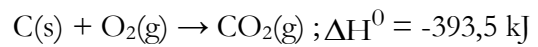
04. Pernyataan yang benar untuk reaksi:



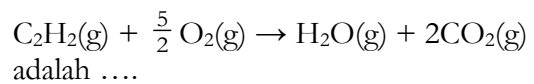
adalah ....

- (A) Kalor pembentukan  $\text{CO} = 2x \text{ kJmol}^{-1}$
- (B) Kalor penguraian  $\text{CO} = x \text{ kJmol}^{-1}$
- (C) Kalor pembakaran  $\text{CO} = 2x \text{ kJmol}^{-1}$
- (D) Kalor pembakaran  $\text{CO} = \frac{1}{2} x \text{ kJmol}^{-1}$
- (E) Kalor pembentukan  $\text{CO}_2 = \frac{1}{2} x \text{ kJmol}^{-1}$

05. Reaksi kimia sebagai berikut:



Atas dasar reaksi di atas, maka kalor reaksi



- (A) -1297,5 kJ
- (B) +1297,5 kJ
- (C) -906,0 kJ
- (D) -727,9 kJ
- (E) +274,5 kJ

06. Untuk suatu reaksi eksoterm perubahan entalpi ( $\Delta\text{H}$ ) mempunyai harga negatif.

### SEBAB

Pada reaksi eksoterm, energi dalam sistem bertambah.



07. Untuk membentuk 1 mol  $\text{Ca(OH)}_{2(\text{aq})}$  dari  $\text{CaO}_{(\text{s})}$  dan  $\text{H}_2\text{O}_{(\text{l})}$  dilepaskan kalor sebanyak 258 kJ. Diagram tingkat energi yang sesuai dengan pernyataan tersebut adalah ....

