

Nama:

Kelas:

Pilihlah jawaban yang tepat dari soal dibawah ini!



Diketahui:

$$\Delta H_f \text{CaCO}_3(s) = -1207 \text{ KJ/mol,}$$

$$\Delta H_f \text{CaO}(s) = -635,5 \text{ KJ/mol,}$$

$$\Delta H_f \text{CO}_2(g) = -394 \text{ KJ/mol,}$$

Tentukan perubahan entalpi pada proses penguraian CaCO_3 dengan reaksi : $\text{CaCO}_3(s) \rightarrow \text{CaO}(s) + \text{CO}_2(g)$

A. $-177,5 \text{ kJ/mol}$

B. $+177,5 \text{ kJ/mol}$

C. $+187,5 \text{ kJ/mol}$

D. $-187,5 \text{ kJ/mol}$

E. $-197,5 \text{ kJ/mol}$



Diketahui:

$$\Delta H_f \text{C}_3\text{H}_8(g) = -103 \text{ KJ/mol,}$$

$$\Delta H_f \text{H}_2\text{O}(g) = -285,5 \text{ KJ/mol,}$$

$$\Delta H_f \text{CO}_2(g) = -393,5 \text{ KJ/mol,}$$

Tentukan perubahan entalpi pada proses pembakaran C_3H_8 !

A. $+2219,5 \text{ kJ/mol}$

B. $+2119,5 \text{ kJ/mol}$

C. $-2219,5 \text{ kJ/mol}$

D. $-2119,5 \text{ kJ/mol}$

E. $-1184,7 \text{ kJ/mol}$

Pilihlah jawaban yang tepat dari soal dibawah ini!



Diketahui

$$\Delta H_{fo} \text{ C}_2\text{H}_4(\text{g}) = +52 \text{ KJ/mol},$$

$$\Delta H_{fo} \text{ H}_2\text{O}(\text{g}) = -285,5 \text{ KJ/mol},$$

$$\Delta H_{fo} \text{ CO}_2(\text{g}) = -394 \text{ KJ/mol},$$

Tentukan perubahan entalpi pada proses pembakaran 6,72 liter gas C_2H_4 pada suhu nol derajat Celcius, 1 atm. (Ar C = 12, Ar H = 1)

A. -343 kJ/mol

B. $+423 \text{ kJ/mol}$

C. -1410 kJ/mol

D. $+1410 \text{ kJ/mol}$

E. -423 kJ/mol



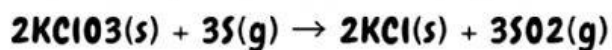
Diketahui

$$\Delta H_f \text{ KClO}_3(\text{g}) = -391,2 \text{ KJ/mol},$$

$$\Delta H_f \text{ KCl}(\text{g}) = -435,9 \text{ KJ/mol},$$

$$\Delta H_f \text{ SO}_2(\text{g}) = -296,9 \text{ KJ/mol},$$

Tentukan perubahan entalpi pada reaksi :



A. -900 kJ/mol

B. $+890 \text{ kJ/mol}$

C. -890 kJ/mol

D. $+980 \text{ kJ/mol}$

E. -980 kJ/mol