Nama:

Kelas:

**Pilihlah jawaban yang tepat dari soal dibawah ini!**



Diketahui:

$H_2O_2(l) \rightarrow H_2O(l) + \frac{1}{2} O_2(g)$ $\Delta H = -98,0$ kJ

$2H_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2H_2O(l)$ $\Delta H = -571,6$ kJ

$\Delta H$ reaksi $H_2(g) + O_2(g) \rightarrow H_2O_2(l)$ dengan menggunakan kedua reaksi tersebut adalah ....

A. -375,6 kj/mol

B. +375,6 kj/mol

C. +187,8 kj/mol

D. -187,8 kj/mol

E. -473,6 kj/mol



Diketahui:

$C(s) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$ $\Delta H = -393,5$ kJ

$H_2(g) + \frac{1}{2} O_2(g) \rightarrow H_2O(l)$ $\Delta H = -285,8$ kJ

$C_2H_6(g) + 3\frac{1}{2} O_2(g) \rightarrow 2CO_2(g) + 3H_2O(g)$ $\Delta H = -1559,7$ kJ

$\Delta H$ reaksi dari reaksi : $2C(s) + 3H_2(g) \rightarrow C_2H_6(g)$ adalah ...

A. +136 kJ/mol

B. +365 kJ/mol

C. -365 kJ/mol

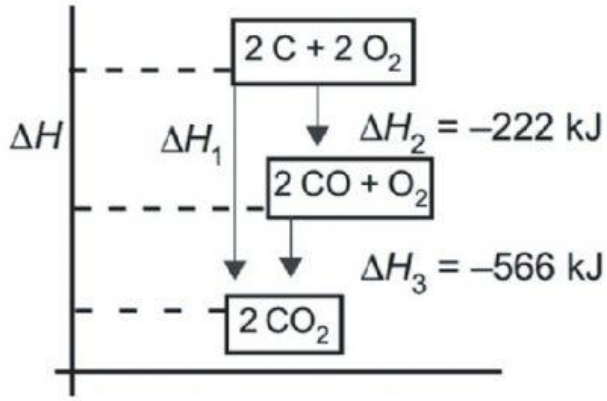
D. +84,7 kJ/mol

E. -84,7 kJ/mol

LIVEWORKSHEETS

**Pilihlah jawaban yang tepat dari soal dibawah ini!**

Diketahui diagram tingkat energi




Entalpi standar pembentukan gas CO2 adalah.....

A. -394kJ/mol

B. +394 kJ/mol

C. -788 kJ/mol

D. +788 kJ/mol

E. -208 kJ/mol

Hitunglah ΔH pembentukan etana dalam reaksi:
C2H4(g) + H2(g) → C2H6(g) dengan menggunakan reaksi pembakaran berikut ini.

C2H4(g) + 3O2(g) → 2CO2(g) + 2H2O(l) ΔH = -1401 kJ
C2H6(g) + 3 ½ O2(g) → 2CO2(g) + 3H2O(l) ΔH = -1550 kJ
H2(g) + ½ O2(g) → H2O(l) ΔH = -286 kJ

A. -139 kJ/mol

B. -137 kJ/mol

C. +137 kJ/mol

D. -195,5 kJ/mol

E. +139 kJ/mol

LIVEWORKSHEETS