Nama:

Kelas:

Pilihlah jawaban yang tepat dari soal dibawah ini!



Diketahui:

ΔHf CaCO3(s) = -1207 Kj/mol,
ΔHf CaO(s) = -635,5 Kj/mol,
ΔHf CO2(g) = -394 Kj/mol,

Tentukan perubahan entalpi pada proses penguraian CaCO3 dengan reaksi : $CaCO_3(s) \rightarrow CaO(s) + CO_2(g)$

A. -177,5 kj/mol

B. +177,5 kj/mol

C. +187,5 kj/mol

D. -187,5 kj/mol

E. -197,5 kj/mol



Diketahui:

ΔHf C3H8(g) = -103 Kj/mol,
ΔHf H2O(g) = -285,5 Kj/mol,
ΔHf CO2(g) = -393,5Kj/mol,

Tentukan perubahan entalpi pada proses pembakaran C3H8 !

A. +2219,5 kJ/mol

B. +2119,5 kJ/mol

C. -2219,5 kJ/mol

D. -2119,5 kJ/mol

E. -1184,7 kJ/mol

LIVEWORKSHEETS

Pilihlah jawaban yang tepat dari soal dibawah ini!



Diketahui

ΔHfo C2H4(g) = +52 Kj/mol,

ΔHfo H2O(g) = -285,5 Kj/mol,

ΔHfo CO2(g) = -394 Kj/mol,

Tentukan perubahan entalpi pada proses pembakaran 6,72 liter gas C2H4 pada suhu nol derajat Celcius, 1 atm. (Ar C = 12, Ar H = 1)

A. -343 kJ/mol

B. +423 kJ/mol

C. -1410 kJ/mol

D. +1410 kJ/mol

E. -423 kJ/mol



Diketahui

ΔHf KClO3(g) = -391,2 Kj/mol,

ΔHf KCl(g) = -435,9 Kj/mol,

ΔHf SO2(g) = -296,9 Kj/mol,

Tentukan perubahan entalpi pada reaksi :

$2KClO_3(s) + 3S(g) \rightarrow 2KCl(s) + 3SO_2(g)$

A. -900 kJ/mol

B. +890kJ/mol

C. -890 kJ/mol

D. +980 kJ/mol

E. -980 kJ/mol

LIVEWORKSHEETS