Nama:

Kelas:

Kerjakanlah soal berikut ini !

Entalpi pembakaran C_3H_4 dan C_3H_8 masing-masing -1940 kj/mol dan -2220 kj/mol. Sedangkan entalpi pembakaran H_2 adalah - 285 kj/mol.

Tentukan perubahan entalpi untuk reaksi :

$C_3H_4 + 2H_2 \rightarrow C_3H_8$

Pilih jawaban yang tepat dengan klik ikon dibawah inii

Berikan alasannya !

$C_3H_4 + O_2 \rightarrow$.....+..... ΔH =.....

$C_3H_8 + O_2 \rightarrow$.....+..... ΔH = ...

$H_2 + O_2 \rightarrow$.....+..... ΔH = ...

$C_3H_4 + 2H_2 \rightarrow C_3H_8$ ΔH = ...

LIVEWORKSHEETS