

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 !

$C_3H_4 + O_2 \rightarrow \dots + \dots$ $\Delta H = \dots$

$C_3H_8 + O_2 \rightarrow \dots + \dots$ $\Delta H = \dots$

$H_2 + O_2 \rightarrow \dots + \dots$ $\Delta H = \dots$

$C_3H_4 + 2H_2 \rightarrow C_3H_8$ $\Delta H = \dots$