



LKSKIMIA

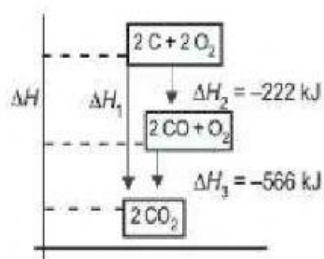
ENTALPI REAKSI DENGAN HUKUM HESS

NAMA :

KELAS :

Jawablah pertanyaan dibawah ini dengan benar

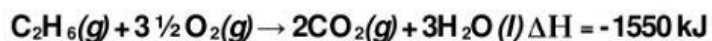
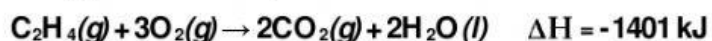
1.



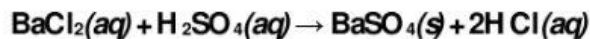
Diketahui diagram tingkat energi sebagai berikut.

Tentukan entalpi pembentukan standar gas CO_2

2. Hitung ΔH pembentukan etana dalam reaksi: $\text{C}_2\text{H}_4(g) + \text{H}_2(g) \rightarrow \text{C}_2\text{H}_6(g)$ dengan menggunakan reaksi pembakaran berikut ini.

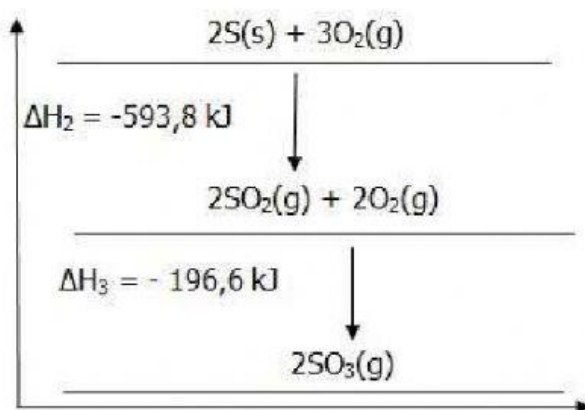


3. Tentukan entalpi reaksi berikut

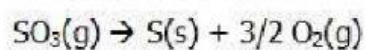


Jika diketahui entalpi pembentukan standar dari BaCl_2 , BaSO_4 , H_2SO_4 , dan HCl berturut-turut adalah $-858,6 \text{ kJ mol}^{-1}$, $-1473,3 \text{ kJ mol}^{-1}$, $-909,27 \text{ kJ mol}^{-1}$, $-167,1 \text{ kJ mol}^{-1}$

4. Perhatikan diagram tingkat energi berikut:



Entalpi peruraian SO_3 :



Adalah

5. Tentukan persamaan entalpi penguapan air dari wujud padat jika diketahui reaksi- reaksi berikut:

