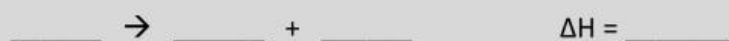


LATIHAN 3

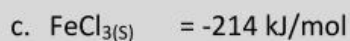
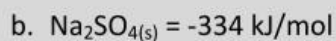
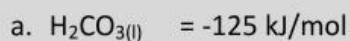
Jawablah pertanyaan berikut dengan benar di lembar kerja yang disediakan!



1. Entalpi pembentukan $\text{NH}_4\text{Cl}_{(s)}$ adalah -315 kJ/mol . Tuliskanlah persamaan termokimia reaksi tersebut, jika persamaan reaksi dibalik dan dikalikan 2!



2. Diketahui entalpi pembentukan standar (ΔH_f°) dari berbagai zat sebagai berikut:



Tulislah persamaan termokimia reaksi pembentukan zat-zat tersebut!



3. Diketahui ΔH pembentukan $\text{CaSO}_{4(s)} = -1.434,5 \text{ kJ/mol}$. Tuliskanlah persamaan termokimia untuk pernyataan tersebut!



4. Tuliskanlah persamaan termokimia untuk reaksi pembentukan $\text{C}_2\text{H}_{6(g)}$ yang melepaskan kalor sebesar $84,68 \text{ kJ}$!



5. Pada pembentukan 10 gram CaCO_3 diperlukan kalor sebesar 86 kJ . Tuliskanlah persamaan termokimia pembentukan CaCO_3 ! (Ar Ca = 40, C = 12, O = 16)

$$\text{Mol CaCO}_3 = \underline{\hspace{2cm}} = \underline{\hspace{2cm}} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ mol}$$

$$\frac{\text{mol}}{\text{kJ}} = \frac{1 \text{ mol}}{x \text{ kJ/mol}}$$

$$= \underline{\hspace{2cm}} \text{ kJ/mol}$$

