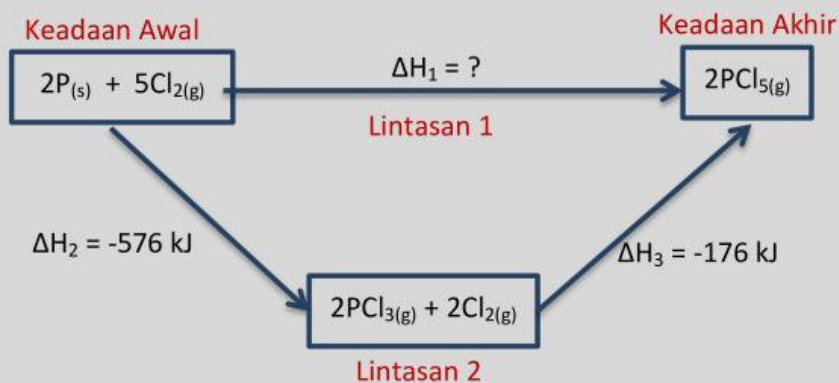


D. Aplikasi

1. Perhatikan siklus berikut ini!



Berdasarkan siklus diatas, reaksi antara _____ dan _____ membentuk _____ dapat berlangsung dengan dua cara, yaitu _____ dan _____

Cara 1 : Cara langsung



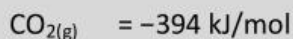
Cara 2 : Cara tidak langsung



Perubahan entalpi reaksi:



2. Diketahui data entalpi pembentukan standar berikut.



Hitunglah harga perubahan entalpi dari reaksi:



ΔH reaksi = _____

ΔH reaksi = (_____ ΔH_f° CO_2 + _____ ΔH_f° H_2O) - (_____ ΔH_f° C_3H_8 + _____ ΔH_f° O_2)

ΔH reaksi = (_____ + _____) - (_____ + _____)

ΔH reaksi = _____ - _____

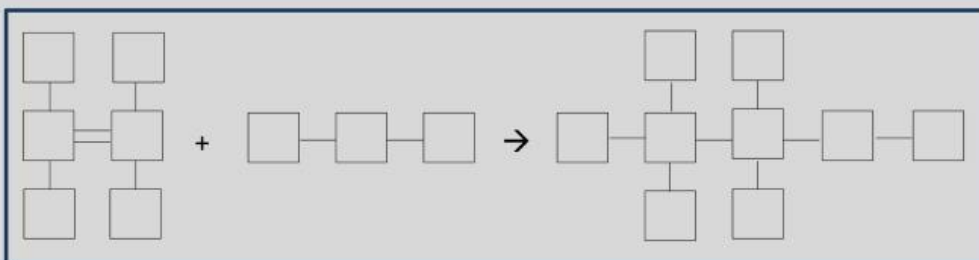
ΔH reaksi = _____

3. Diketahui energi ikatan rata-rata dalam kJ/mol dari:



Perubahan entalpi dari reaksi $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$ adalah?

Struktur Lewis dari reaksi tersebut :



ΔH reaksi = _____

ΔH reaksi = (_____ $\text{C} - \text{H}$ + _____ $\text{C} = \text{C}$ + _____ $\text{O} - \text{H}$) - (_____ $\text{C} - \text{H}$ + _____ $\text{C} - \text{C}$ + _____ $\text{O} - \text{H}$)

ΔH reaksi = _____ - _____

ΔH reaksi = _____