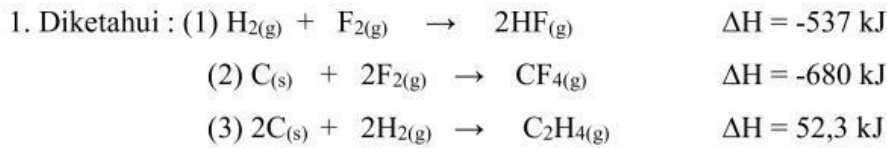


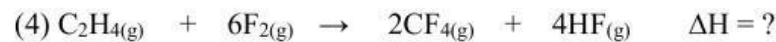
Penerapan Hukum Hess: Menentukan ΔH dengan Persamaan Termokimia

Memahami:

Amati reaksi berikut!



Tentukan entalpi reaksi :



Mengaplikasi (Latihan dan Eksplorasi):

Diskusikan di kelompokmu dan salin reaksi pembakaran di atas dengan melengkapi persamaan termokimia berikut!

Reaksi Pembentukan gas CO_2 dapat dilangsungkan menurut dua cara:

Reaksi Satu Tahap:

..... $\Delta H = \dots\dots \text{ kJ}$

Reaksi Dua Tahap:

Tahap-1 : $\Delta H = \dots\dots \text{ kJ}$

Tahap-2 : $\Delta H = \dots\dots \text{ kJ}$

+

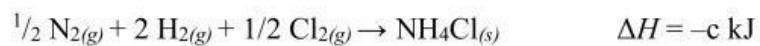
Hasil reaksi 2 tahap $\Delta H = \dots\dots \text{ kJ}$

Bandingkan hasil ΔH dengan proses reaksi 1 tahap dengan 2 tahap!

Simpulkan hasil penemuan kalian berdasarkan diskusi di kelompok!

EVALUASI

Selesaikanlah soal berikut!



Besarnya ΔH pada reaksi: $\text{NH}_{3(g)} + \text{HCl}_{(g)} \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl}_{(s)}$ adalah