



Jenis-jenis Perubahan Entalpi Standar

Jenis Perubahan Entalpi Standar

Apa itu Perubahan Entalpi Standar?

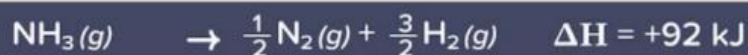
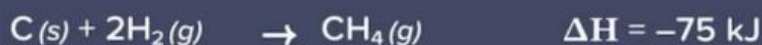
Perubahan entalpi standar (ΔH°) adalah perubahan energi yang terjadi pada reaksi kimia yang berlangsung pada kondisi standar (1 atm, 25°C).



Simbol	Nama
ΔH°_f	Entalpi pembentukan
ΔH°_c	Entalpi pembakaran
ΔH°_d	Entalpi penguraian
ΔH°_s	Entalpi pelarutan

Mengamati Reaksi

Perhatikan reaksi-reaksi berikut.



Tabel Pengamatan

No	Persamaan Reaksi	Jenis Perubahan Entalpi	Alasan
1			
2			
3			
4			

Pertanyaan Analisis

1. Mengapa reaksi $\text{H}_{2(\text{g})} + \text{O}_{2(\text{g})} \rightarrow \text{H}_2\text{O}_{(\text{l})}$ dikategorikan sebagai **entalpi pembentukan standar**, bukan pembakaran?
2. Mengapa reaksi pembakaran selalu bersifat eksoterm?
3. Reaksi $\text{CaCO}_{3(\text{s})} \rightarrow \text{CaO}_{(\text{s})} + \text{CO}_{2(\text{g})}$ membutuhkan pemanasan. Apa hubungan kebutuhan energi ini dengan tanda ΔH° reaksi tersebut?