De standaard vormingsenthalpie ($ΔH\_{f}^{0}$) van een stof is de enthalpieverandering van de vorming van een stof bij 1 atm uit zijn elementen (niet-ontleedbare stoffen) in hun meest stabiele vorm. De volgende figuur is het enthalpiediagram van N-, of O-bevattende verbindingen.$ ΔH\_{i}^{0}$’s ($i=1, 2, 3, 4$) zijn de standaard enthalpieveranderingen van de overeenkomstige processen bij 25°C.



enthalpie

Wat is de$ΔH\_{f}^{0}$van NO2(g) bij 25°C?

A. 10 kJ/mol

B. 510 kJ/mol

C. −460 kJ/mol

D. −1430 kJ/mol

**Answer: C**