- ΔS_{viz}

	$\Delta_f H°$ kJ/mol
NO_2	+33,18
N_2O_4	+9,16

obtém ΔH_{reat}

$2\,NO_2 \longrightarrow 1\,N_2O_4$

$\Delta_r H° = \sum_p 9{,}16 - \sum_r (2 \times 33{,}18) = -57{,}1$ kJ/mol

$\Delta_r H° = q_p = -57{,}1$ kJ/mol e $\Delta S_{viz} = -\frac{\Delta H_{sis}}{T}$

Pelotas → a região é muito grande

$\Delta S_{viz} = -\left(\frac{-57{,}1}{298}\ \frac{kJ/mol}{K}\right) \cong +$

$= \frac{57100\,J}{298} = +191{,}6\,J/K\,mol$

é a comum das feitas às vizinhanças volume enorme

$\Delta H < 0$ exo mas $\Delta S > 0$