

Calculez l'enthalpie standard de la réaction suivante:



Données à 298°K en kJ.mol<sup>-1</sup>:

Énergies de liaison:

$D_{\text{N-O}}:500$     $D_{\text{C-H}}:450$     $D_{\text{C-O}}:300$     $D_{\text{C-C}}:600$     $D_{\text{N=O}}:700$     $D_{\text{C=O}}:800$   
 $D_{\text{N-N}}:100$     $D_{\text{H-H}}:150$     $D_{\text{O=O}}:200$

Enthalpie standard de formation:

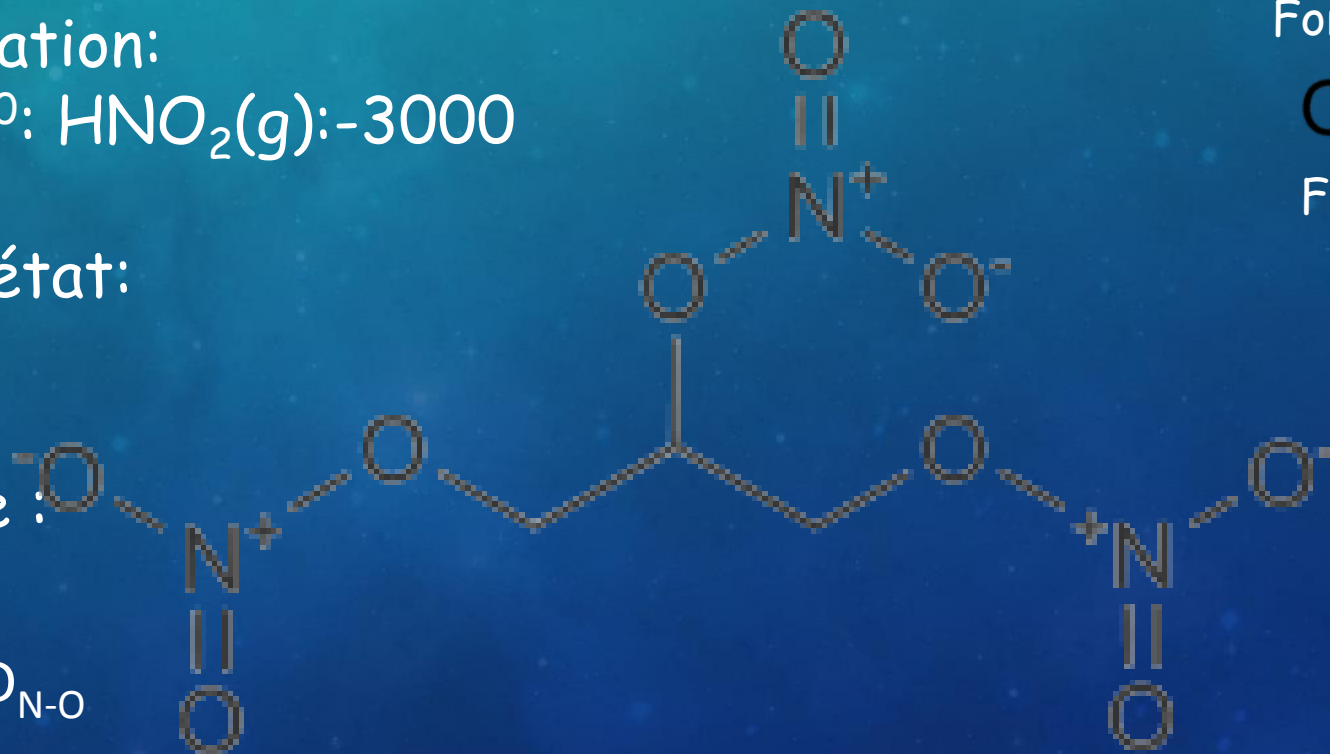
$\Delta_f H^\circ: \text{H}_2\text{O}(\text{l}): -2000$     $\Delta_f H^\circ: \text{HNO}_2(\text{g}): -3000$

Enthalpie de changement d'état:

$\Delta_{\text{con}} H^\circ (\text{CO}): -1525$

Formule de la nitroglycérine :  
(Aide pour les liaisons):

$2D_{\text{C-C}} / 3D_{\text{N=O}} / 3D_{\text{C-O}} / 5D_{\text{C-H}} / 6D_{\text{N-O}}$



Formule du CO<sub>2</sub>:



Formule de CO:

