

Ce qu'il faut savoir (thermodynamique)

- Calculer l'enthalpie standard de réaction $\Delta_r H^0$ à partir des enthalpies standard de formation des réactifs et produits, de la loi de Hess
- Calculer l'entropie standard de réaction $\Delta_r S^0$ à partir des entropies standard des réactifs et des produits.
- Estimer le signe de $\Delta_r S^0$ en comparant le nombre de moles de gaz dans les réactifs et les produits
- Calculer l'énergie de Gibbs standard de réaction $\Delta_r G^0$ à partir des valeurs de $\Delta_r H^0$ et $\Delta_r S^0$
- Savoir si une réaction est spontanée ou non aux conditions standard en considérant les valeurs de $\Delta_r G^0$
- Quantifier l'influence de la température sur la spontanéité d'une réaction