

Ce qu'il faut savoir (thermodynamique)

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