

Thermochimie

★ **Introduction** : intérêt de l'enthalpie libre pour les transformations isothermes, isobares, sans travail "utile", identité thermodynamique pour G (admise), grandeurs partielles molaires, état standard, expressions usuelles (admises) des potentiels chimiques

★ **Grandeurs de réaction** : définition, grandeurs standard de réaction, lien $\Delta H/\Delta_r H^\circ$, température de flamme, aspects thermiques (température de flamme), enthalpie standard de réaction : état standard de référence d'un élément chimique, enthalpie de formation, relations de Hess, entropie standard de réaction : relations de Hess, entropie standard absolue, approximation d'Ellingham

★ **Équilibres chimiques** : constante d'équilibre, relation de van't Hoff (admise), condition d'équilibre chimique, critère d'évolution : comparaison K et Q , variance

★ **Déplacements d'équilibres chimiques** : situations à traiter au cas par cas : perturbation $\rightarrow$ effet sur Q ou K , puis conclusion

NB : la relation de van't Hoff est admise, ainsi que l'expression de l'identité thermodynamique pour G pour un système multivariant

En prévision : changements d'état, mécanique, électrostatique

BONNES VACANCES!