

Interro 5.1 - Application du premier principe à la transformation chimique

1. Donner les états standards du dioxyde de carbone dans l'air, de la vapeur d'eau contenue dans l'air, de l'eau du robinet, du sel dissout dans l'océan.
2. Définir un état standard de référence. Donner deux exceptions pour l'état standard de référence.
3. Donner la définition (pas de démonstration) de l'enthalpie de réaction qui relie l'enthalpie de réaction à l'enthalpie et à l'avancement. En intégrant cette relation relier la variation d'enthalpie d'une réaction à p et T fixé avec l'avancement et l'enthalpie de réaction.
4. Donner le résultat de la loi de Hess pour une réaction faisant intervenir des corps C_i avec des coefficients stœchiométriques ν_i dans une équation bilan $\sum_i \nu_i C_i = 0$.