

État standard. Enthalpie standard de réaction.

Enthalpie standard de changement d'état.

Enthalpie standard de formation, état standard de référence d'un élément.

Loi de Hess.

Déterminer l'enthalpie standard de réaction à l'aide de tables de données thermodynamiques ou de la loi de Hess.

Effets thermiques pour une transformation isobare :

- transfert thermique causé par la transformation chimique en réacteur isobare isotherme (relation $\Delta H = Q_p = \xi \Delta_r H^\circ$) ;
- transformation chimique exothermique ou endothermique.

Prévoir le sens du transfert thermique entre le système en transformation chimique et le milieu extérieur.

Évaluer la température atteinte par un système siège d'une transformation chimique supposée isobare et réalisée dans un réacteur adiabatique.

Mettre en œuvre une démarche expérimentale mettant en jeu des effets thermiques d'une transformation chimique.