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 ∆H = Qp = ξ ∆rH°) ;

- 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.