

Programmes de colles de Chimie n°5 à 6 Du 6 au 17 octobre 2025

Application du premier principe à la transformation physico-chimique Etat standard. Capacité thermique standard à pression constante. Enthalpie standard de réaction. Enthalpie standard de changement d'état. Etat standard de référence d'un élément, enthalpie standard de formation. 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 exothermique ou endothermique.	Déterminer l'enthalpie standard de réaction à l'aide de tables de données thermodynamiques et de la loi de Hess. Déterminer le transfert thermique entre le système en transformation physico-chimique et le milieu extérieur. Evaluer la température atteinte par un système siège d'une transformation physico-chimique supposée isobare et réalisée dans un réacteur adiabatique.
---	--