

**Programme de colles de Chimie n°6**  
**Du 14 octobre au 18 octobre 2024**

<p><b>Application du premier principe à la transformation physico-chimique</b></p> <p>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.</p> <p>Effets thermiques pour une transformation isobare :</p> <ul style="list-style-type: none"><li>- transfert thermique causé par la transformation chimique en réacteur isobare isotherme (relation <math>\Delta H = Q_p = \xi \Delta_r H^\circ</math>) ;</li><li>- transformation exothermique ou endothermique.</li></ul>	<p>Déterminer l'enthalpie standard de réaction à l'aide de tables de données thermodynamiques et de la loi de Hess.</p> <p>Déterminer le transfert thermique entre le système en transformation physico-chimique et le milieu extérieur.</p> <p>Evaluer la température atteinte par un système siège d'une transformation physico-chimique supposée isobare et réalisée dans un réacteur adiabatique.</p>
--	---