



Nom élève : _____

Professeur : _____

Note : _____

Colle 6 – 2 au 14 janvier 2017

Points positifs



**A travailler en
priorité pour
la prochaine
colle**



Conseils



Premier principe de la thermodynamique (Exercice)

AUTO-EVALUATION		
Acquis	Bientôt	
		Connaître les notions suivantes (définitions et exemples) : <ul style="list-style-type: none"> • État standard d'un constituant physico-chimique. • Enthalpie standard de réaction. • Loi de Hess. • Etat standard de référence d'un élément (ou constituant de référence d'un élément) • Enthalpie standard de formation. • Enthalpie standard de dissociation de liaison. • Transfert thermique mis en jeu lors d'une réaction isotherme isobare $Q_{\text{chim}} = \xi \cdot \Delta_r H^\circ$ • Transformation exo ou endothermique
		Utiliser des données expérimentales pour obtenir la valeur de $\Delta_r H^\circ$ (expl : calorimétrie).
		Utiliser des données tabulées et la loi de Hess pour obtenir la valeur de $\Delta_r H^\circ$
		Prévoir le sens du transfert thermique (exo/endothermique)
		Évaluer la température atteinte à la fin d'une réaction isobare et adiabatique.

Changement d'état physique Liquide-Vapeur (Cours)

AUTO-EVALUATION		
Acquis	Bientôt	
		Calculer le nombre de degrés de liberté d'un système physico-chimique. Interpréter la valeur trouvée.
		Tracer un diagramme à partir d'informations sur le mélange
		Tracer un diagramme à partir de courbes d'analyse thermique.
		Tracer des courbes d'analyse thermique à partir d'un diagramme.
		Justifier l'allure de courbes d'analyse thermique : <ul style="list-style-type: none"> • modification de pente, • présence éventuelle de palier
		Attribuer les domaines (nombre de phases, nature des phases)
		Énoncer les propriétés de mélanges (idéauté/miscibilité/homo- ou hétéroazéotropie)
		Lire les températures de début et de fin de changement d'état
		Énoncer les théorèmes de l'horizontale et des moments chimiques
		Établir une composition de façon relative (Horizontale) ou absolue (Moments)