Travail de mémorisation du chapitre

①	Énoncer le premier principe et définir l'enthalpie H. Que devient-il en évolution isochore ? Monobare ?	
②	Définir C_V et C_P. Que deviennent U et H pour une phase condensée ?	
③	Distinguer grandeur molaire et grandeur molaire partielle. Comment calculer la grandeur X d'un mélange ?	
④	Définir une grandeur de réaction $\Delta_r X$ (deux expressions). À quoi faut-il veiller lors de son calcul ?	
⑤	Énoncer l'approximation d'Ellingham.	
⑥	En réacteur isotherme isobare, relier Q à $\Delta_r H°$. Que nous apprend le signe de $\Delta_r H°$?	
⑦	En réacteur adiabatique monobare, quel chemin fictif permet de calculer T_f ? Que change la présence d'un calorimètre ?	
⑧	Énoncer la loi de Hess. Définir $\Delta_f H°$ et l'état standard de référence d'un élément. Exprimer $\Delta_r H°$ à l'aide des $\Delta_f H°$,.	