

II – Loi de Hess –La calorimétrie est la technique qui permet de mesurer la quantité de chaleur échangée à pression constante  $Q_P (= \Delta H)$  au cours d'une réaction chimique.  $aA + bB \rightarrow cC + dD$  – Quand les réactifs sont transformés en produits, la variation d'enthalpie de la réaction est la même, que la réaction ait lieu en une étape ou en plusieurs étapes. –Lorsqu'une réaction chimique est la somme algébrique de deux ou plusieurs réactions, la chaleur globale de cette réaction équivaut à la somme algébrique des réactions qui ont servi à établir cette somme.  $\text{CO}_2(\text{g}) \Delta H_f = -283.0 \text{ kJ}$  En faisant la  
.(somme des deux réactions (2) et (3) on obtient la réaction (1