II – Loi de Hess –La calorimetrie est la technique qui permet de mesurer la quantite de chaleur echangee a pression constante QP (= ?H) au cours d'une reaction chimique.aA + bB cC + dD – Quand les reactifs sont transformes en produits, la variation d'enthalpie de la reaction est la meme, que la reaction ait lieu en une etape ou en plusieurs etapes.–Lorsqu'une reaction chimique est la somme algebrique de deux ou plusieurs reactions, la chaleur globale de cette reaction equivaut a la somme algebrique des reactions qui ont servi a etablir cette somme.CO2 (g) ?H3 = –283.0 kJ En faisant la somme des deux reactions (2) et (3) on obtient la reaction (1).

Summarized by © lakhasly.com