**Ley de Hess**

**Termoquímica**

Trata de las cantidades de calor que acompañas a las reacciones químicas bajo determinadas condiciones.

**Entalpía:** expresa una medida de la cantidad de energía absorbida o cedida por un sistema termodinámico.

El símbolo de la variación de entalpia ∆H.

**Reacciones exotérmicas.** Libera calor ∆H negativo.

**Reacciones endotérmicas.** Absorbe calor ∆H positivo.

**Los** ∆H **de formación:** son los calores para la formación de un mol de un determinado compuesto en condiciones estándares.

Por concepto el ∆H para la formación de un mol de un elemento puro es 0.

Los estados físicos de los compuestos influyen en los valores de entalpía.

(Maya, 2002)

**Ley de Hess: propuesta por Germain Henri Hess en 1840**

Es una ley aplicada a la termoquímica. ¨La variación de Entalpía en una reacción química va ser la misma si esta se produce en una sola etapa o en varias etapas¨. Es decir, que la suma de los ∆H de cada etapa de la reacción nos dará un valor igual al ∆H de la reacción cuando se verifica en una sola etapa (Engel et al., 2007).

**concentración molar:** la concentración de una solución es la proporción o relación que hay entre la cantidad de soluto y la cantidad de disolvente, donde el soluto es la sustancia que se disuelve, el disolvente es la sustancia que disuelve al soluto, y la disolución es el resultado de la mezcla homogénea de las dos anteriores (Atkins et al., 2006).

Atkins, W. y Jones, L. (2006). Principios de química. Buenos Aires: Médica Panamericana.

Engel, T. y Reid, P. (2007). Introducción a la fisicoquímica: termodinámica. España: Pearson Education .

Maya, C. (2002). Fenomenos químicos. Medellín: UE.