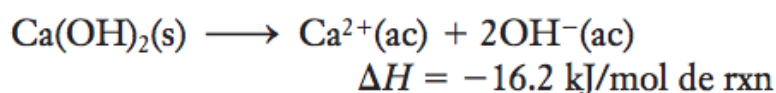
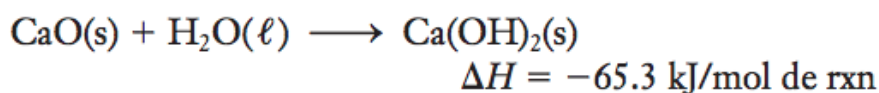
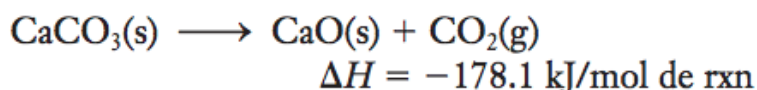


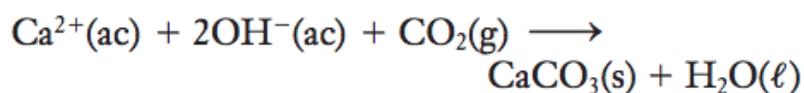


TALLER DE CLASE						
Este taller debe ser realizado en el cuaderno, en perfecto orden. El taller será presentado en la siguiente clase o cuando el docente indique y deberá ser sustentado.						
ASIGNATURA	QUÍMICA	CURSO	10	PERIODO	3	FECHA
TEMA	LEY DE HESS Y ECUACIONES TERMOQUÍMICAS					

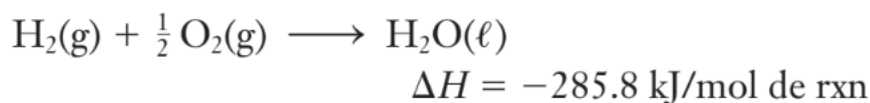
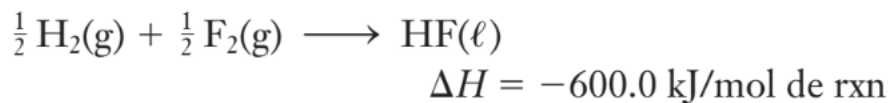
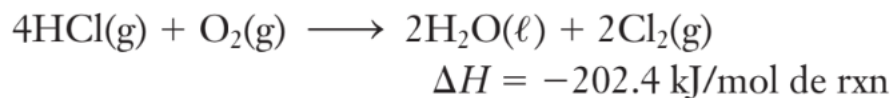
- Escriba la ecuación química balanceada cuyo valor de ΔH_{rxn}^0 sea igual al de ΔH_f^0 para las siguientes sustancias:
 - Hidróxido de calcio $\text{Ca(OH)}_{2(s)}$
 - Benceno, $\text{C}_6\text{H}_{6(l)}$
 - Bicarbonato de sodio, $\text{NaHCO}_{3(s)}$
 - Fluoruro de calcio, $\text{CaF}_{2(s)}$
 - Fosfina, $\text{PH}_{3(g)}$
 - Propano, $\text{C}_3\text{H}_{8(g)}$
 - Azufre atómico, $\text{S}_{(g)}$
 - Agua $\text{H}_2\text{O}_{(l)}$.
- Escriba la ecuación química balanceada para la formación de un mol para cada una de las siguientes sustancias a partir de sus elementos en estado estándar (la ecuación cuyo valor de ΔH_{rxn}^0 sea igual al de ΔH_f^0).
 - Peróxido de hidrógeno, $\text{H}_2\text{O}_{2(l)}$
 - Fluoruro de calcio, $\text{CaF}_{2(s)}$;
 - Hidróxido de rutenio (III), $\text{Ru(OH)}_{3(s)}$.
- Se queman 3.47 g de litio en exceso de oxígeno a presión atmosférica constante para dar Li_2O . A continuación, la mezcla de reacción se lleva a 25 °C. En este proceso se desprenden 146 kJ de calor. ¿Cuál es la entalpía molar de formación estándar del Li_2O ?
- Se queman 7.20 g de magnesio en exceso de nitrógeno a presión atmosférica constante para dar Mg_3N_2 . A continuación, la mezcla de reacción se lleva a 25 °C. En este proceso se desprenden 68.35 kJ de calor. ¿Cuál es la entalpía molar de formación estándar del Mg_3N_2 ?
- Mediante las entalpías de reacción siguientes:



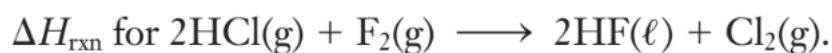
calcule ΔH_{rxn}



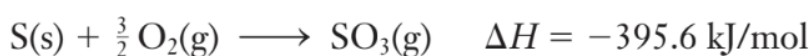
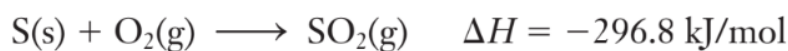
- Mediante las entalpías de reacción siguientes



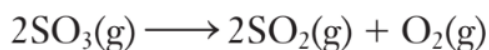
calcule



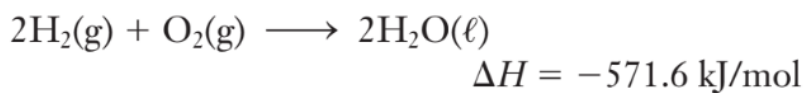
7. Dado que



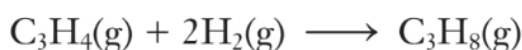
determine el cambio de entalpía de la reacción de descomposición



8. Dado que



determine el calor de la reacción de hidrogenación



Fundado 1991