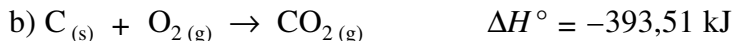
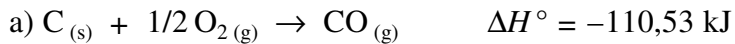
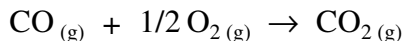


Problemas de Termoquímica: Ley de Hess

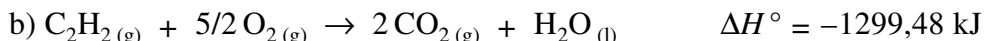
1) Dadas las siguientes reacciones a 25 °C:



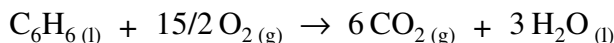
Aplicando la Ley de Hess, calcular la variación de entalpía para la siguiente reacción:



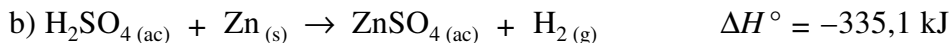
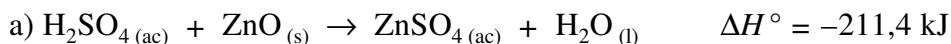
2) Se conocen las entalpías a 25 °C de las reacciones siguientes:



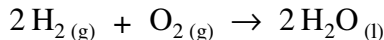
Haciendo uso de la Ley de Hess, determinar la variación de entalpía para la siguiente reacción:



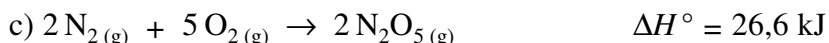
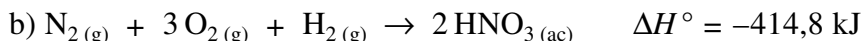
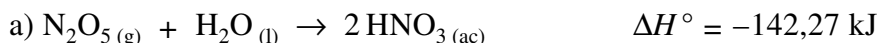
3) Dadas las siguientes reacciones a 25 °C:



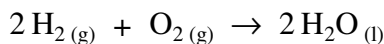
Aplicando la Ley de Hess, calcular la variación de entalpía para la siguiente reacción:



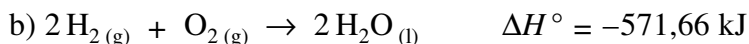
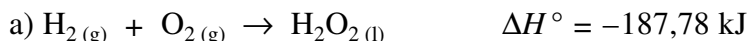
4) Dadas las siguientes reacciones a 25 °C:



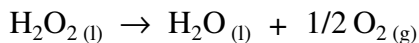
Haciendo uso de la Ley de Hess, determinar la variación de entalpía para la siguiente reacción:



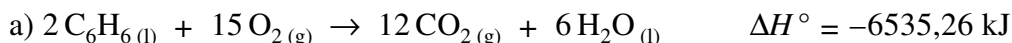
5) Se conocen las entalpías a 25 °C de las reacciones siguientes:



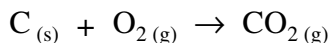
Aplicando la Ley de Hess, calcular la variación de entalpía para la siguiente reacción:



6) Se conocen las entalpías a 25 °C de las reacciones siguientes:

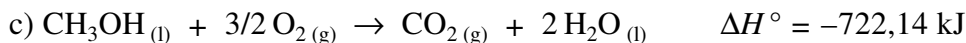


Aplicando la Ley de Hess, calcular la variación de entalpía para la siguiente reacción:

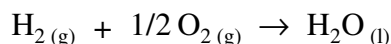


Problemas de Termoquímica: Ley de Hess

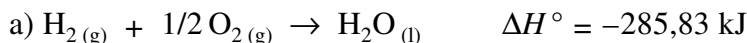
7) Dadas las siguientes reacciones a 25 °C:



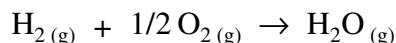
Haciendo uso de la Ley de Hess, determinar la variación de entalpía para la siguiente reacción:



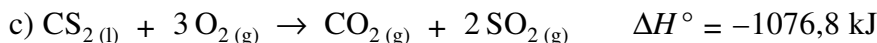
8) Dadas las siguientes reacciones a 25 °C:



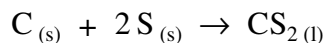
Haciendo uso de la Ley de Hess, determinar la variación de entalpía para la siguiente reacción:



9) Se conocen las entalpías a 25 °C de las reacciones siguientes:



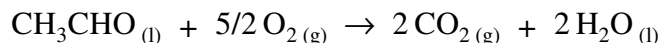
Aplicando la Ley de Hess, calcular la variación de entalpía para la siguiente reacción:



10) Se conocen las entalpías a 25 °C de las reacciones siguientes:



Aplicando la Ley de Hess, calcular la variación de entalpía para la siguiente reacción:


Soluciones:

- 1) -282,98 kJ.
- 2) -3267,63 kJ.
- 3) -571,66 kJ.
- 4) -571,66 kJ.
- 5) -98,05 kJ.
- 6) -393,51 kJ.
- 7) -285,83 kJ.
- 8) -241,82 kJ.
- 9) 89,63 kJ.
- 10) -1194 kJ.