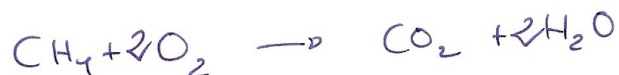
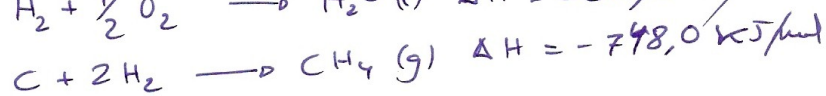
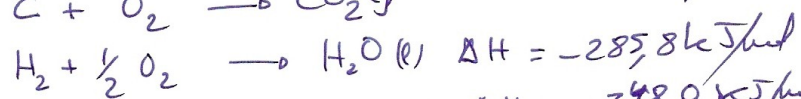
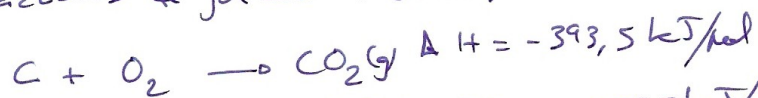


La entalpía estándar de formación del dióxido de carbono (g) es  $-393,5 \text{ kJ/mol}$ , la del agua líquida  $-285,8 \text{ kJ/mol}$  y la del metano (g)  $-748,0 \text{ kJ/mol}$ .  
 Calcular la variación de entalpía estándar de la reacción de combustión del gas metano.  
 Resultado:  $\Delta H^0 = -217,1 \text{ kJ/mol}$

La reacción de combustión del gas metano es:



y las reacciones de formación serán:



Aplicando la ley de Hess:

