La entalpía estándar de formación del dióxido de carbono (g) es -393,5 kJ/mol, la del agua líquida -285,8 kJ/mol y la del metano (g) -748,0 kJ/mol.

Calcular la variación de entalpía estándar de la reacción de combustión del gas metano. Resultado: ΔH^0 =-217,1kJ/mol

Les reaccions de combustion del ges meteros es:

(Hy+2/O2 -> CO2 +2H2O

yles reacciones de Johnson servin:

C + O2 -> CO2(g) A H = -393, 5 kJ/ml

H2 + ½ O2 -> H2O(l) AH = -285, 8 kJ/ml

C + 2H2 -> CH4 (g) AH = -748,0 KJ/ml

Apricando la leg de Hass:

\$\frac{\pmathrm{4}}{2} + O2 -> CO2 (g)

2H2 + O2 -> CO2 (g)

C + 2H2 -> CH4 (g)

AH = 2(-285,8) kJ/ml

AH = +748,0 kJ/ml

C + 2H2 -> CH4 (g)

AH = +748,0 kJ/ml

AH = -217,1 kJ/ml