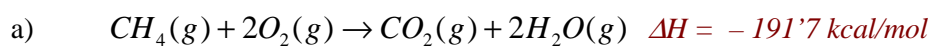


1.-

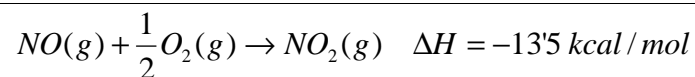


b) ¿Qué cantidad de calor se obtiene en la combustión de 1 kg de metano? $11981'25 \text{ kcal}$
 ¿Y en la combustión de 1 L de metano en CN? $8563'39 \text{ cal}$

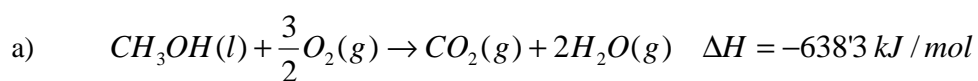
2.-

$$\Delta H_f = -66'2 \text{ kcal/mol}$$

3.-



4.-



b) $1997'7 \text{ kJ/mol}$

5.-

$$\Delta H = 225'63 \text{ kJ}$$

6.-

$$\Delta H = -189'56 \text{ kJ}$$

7.-

$$\Delta H = -517'32 \text{ kJ}$$

8.-

$$\Delta H = 90'35 \text{ kJ}$$