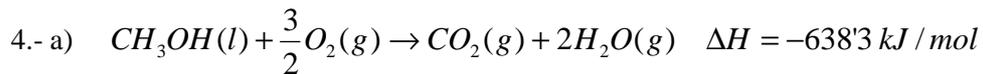
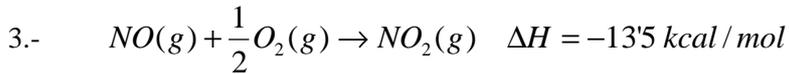
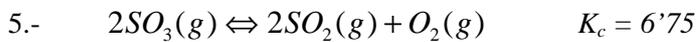


b) ¿Qué cantidad de calor se obtiene en la combustión de 1 kg de metano? $11981'25 \text{ kcal}$
¿Y en la combustión de 1 L de metano en CN? $8563'39 \text{ cal}$

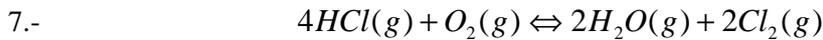
2.- $\Delta H_f = -66'2 \text{ kcal/mol}$



b) $476'74 \text{ kcal}$



6.- $0'062$ moles de I_2
 $0'312$ moles de H_2
 $0'876$ moles de HI



a) moles en el equilibrio: 8 12 6 9

b) $K_c = 5'93$.



a) 1090 g de acetato de metilo.

b) $1723'46 \text{ g}$ de acetato de metilo. Concuerta con el principio de Le Chatelier (se produce más acetato de metilo, para contrarrestar la variación introducida).