

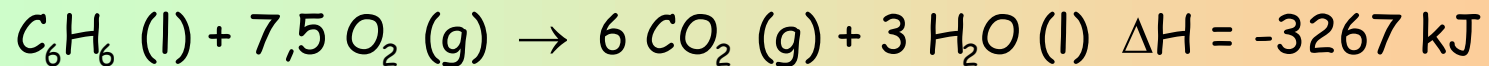
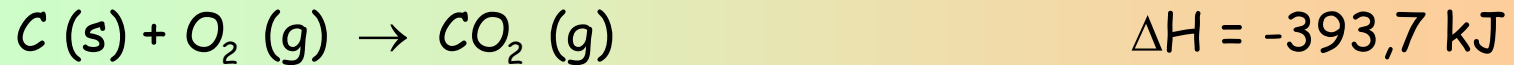
B-1.- Karbonoaren (s) eta bentzenoaren (l) errekontza-entalpia estandarrak $-393,7 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ eta $-3267 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ dira, hurrenez hurren, eta uraren (l) eratze-entalpia $-285,7 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$. Kalkula itzazu hauek:

- Bentzenoaren (l) eraketaren entalpia.
- 2 kg bentzeno (l) lortzeko, zenbat kaloria beharko dugun.

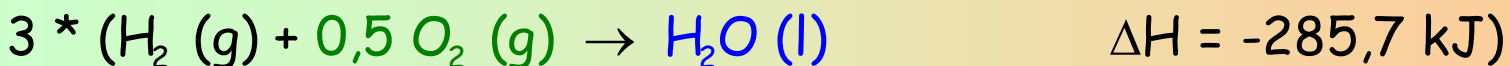
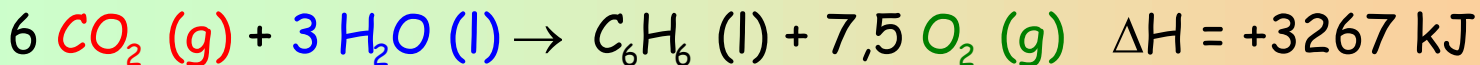
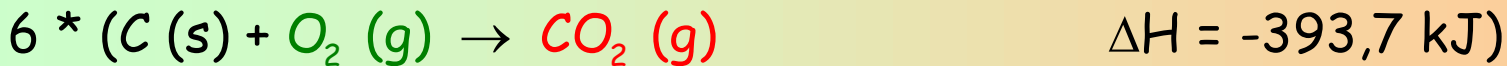
DATUAK: Masa atomikoak: C=12; H=1.

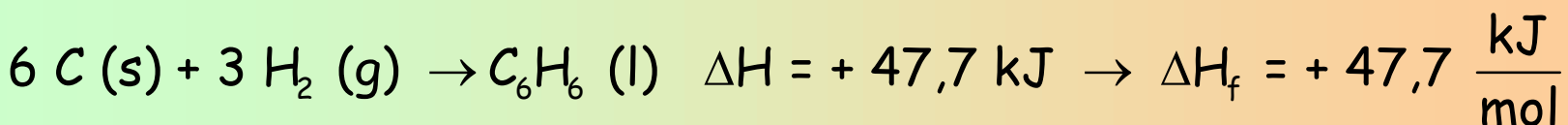
a) Bentzenoaren eraketa-entalpia

Hona hemen datuak:



Hess-en legea aplikatuz eraketa-entalpia kalkulatuko dugu:





B-1.- Karbonoaren (s) eta bentzenoaren (l) errektuntza-entalpia estandarrak $-393,7 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ eta $-3267 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ dira, hurrenez hurren, eta uraren (l) eratze-entalpia $-285,7 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$. Kalkula itzazu hauek:

- Bentzenoaren (l) eraketaren entalpia.
- 2 kg bentzeno (l) lortzeko, zenbat kaloria beharko dugun.

DATUAK: Masa atomikoak: C=12; H=1.

b) 2 kg-ren lorpena

Formazio-entalpia kontuan harturik:

$$Mm(C_6H_6) = (6 \cdot 12) + (6 \cdot 1) = 78 \text{ g/mol}$$

$$Q = 2000 \text{ g } C_6H_6 * \frac{1 \text{ mol } C_6H_6}{78 \text{ g } C_6H_6} * \frac{47700 \text{ J}}{1 \text{ mol } C_6H_6} * \frac{1 \text{ cal}}{4,18 \text{ J}} = 292602 \text{ cal}$$

Bero hori behar da prozesua endotermikoa delako.