

p/  $\Delta H$

$$\Delta H = \Delta U + \Delta(PV)$$

qdo todos  
os reagentes  
e produtos

em fase condensada  $\Delta(PV)$

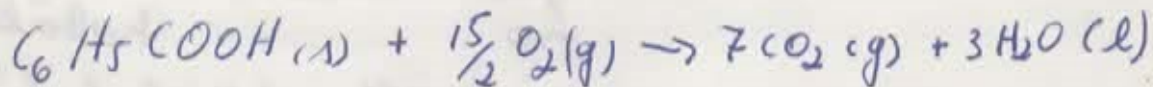
desprezível

comparado a  $\Delta H$  e  $\Delta U$

considerar gás ideal

$$\text{qdo gases} \rightarrow \Delta(PV) = \Delta(nRT) = RT\Delta n$$

↳ variaç do  
nº de mols  
do gás



$$\Delta n = (7 - 7.5) \text{ mols} = -0.5 \text{ (mols)}$$

$$\therefore \Delta H = \Delta U + RT\Delta n$$

$$= -3226 \text{ kJ/mol} + \frac{(8.314 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1})(293.32 \text{ K})(-0.5 \text{ mol})}{1000}$$

$$\Delta H = -3227 \text{ kJ/mol} = \Delta U$$

diferença entre  $\Delta H$  e  $\Delta U$  é pequena  
p/ esta reação



pois a depend

