

Questão 1 -

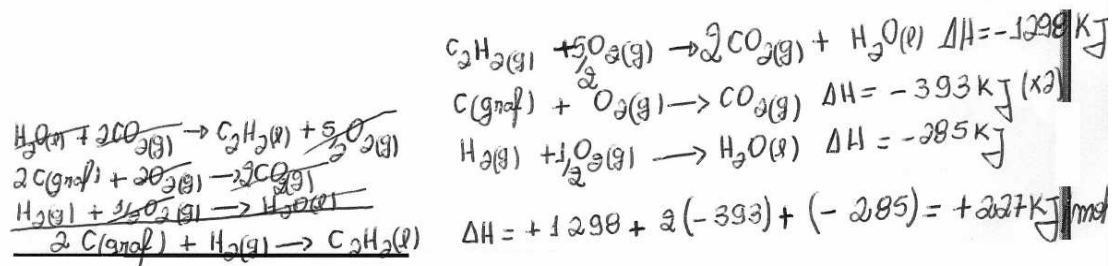
0) Como a aplicação de sal em um líquido reduz o ponto de congelamento e o ponto de ebulição, a adição de sal a uma solução aquosa de glicose reduz o ponto de congelamento e o ponto de ebulição.

Questão 2 -

$$\pi = m \cdot R \cdot T \quad 15 = \frac{m}{100.4} \cdot 0,082 \cdot 300$$

$$m = \frac{15 \cdot 100.4}{0,082 \cdot 300} = 109,7g$$

Questão 3 -



Questão 4 -

$\Delta\theta_c = K_c \cdot W \cdot i$ (NaCl) $i = 2$ A solução salina, por apresentar maior número de partículas dissolvidas que a solução de glicose, terá um menor ponto de fusão e um maior ponto de ebulição.

$\Delta\theta_c = K_c \cdot W$ ($C_6H_{12}O_6$)

Questão 5 -

$$\pi = m \cdot R \cdot T \cdot i \quad \pi = 0,6 \cdot 0,082 \cdot 300 \cdot 2$$

$$(\pi = 29,52 \text{ atm})$$