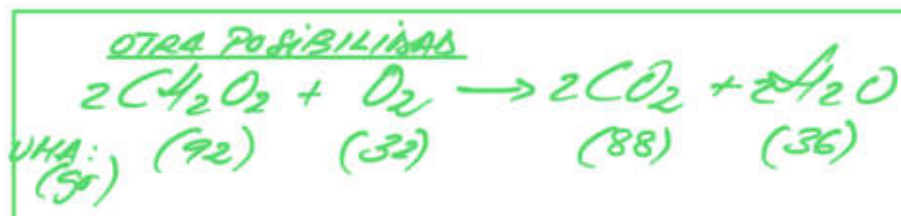


## EJERCICIO FQ1BE2735:



a)



b) ¿g H<sub>2</sub>O con 60 g de ácido?

$$60 \text{ g C}_4\text{H}_8\text{O}_4 \frac{18 \text{ g H}_2\text{O}}{46 \text{ g C}_4\text{H}_8\text{O}_4} = 23,48 \text{ g H}_2\text{O}$$

c) ¿Volumen H<sub>2</sub>O (800 mmHg / 90°C) con 60 g de ácido?

$P \cdot V = n \cdot R \cdot T$

$\frac{800}{760} \cdot V = \frac{23,48}{18} \cdot 0,082 \cdot (273 + 90)$

atmós.       $\frac{\text{g}}{\text{Mm}} (\text{H}_2\text{O})$       Kelvin

$V = 36,89 \text{ l de H}_2\text{O}$