

EXERCICIO FQ 1BE253J:



REACCIÓN DE ELIMINACIÓN  
DESHIDROGENACIÓN DE ALCANOS

V de  $\text{H}_2$  a 1200 mm Hg y con 15,5 g etano  
60°C

$$15,5 \text{ g etano} \cdot \frac{2 \text{ g H}_2}{30 \text{ g etano}} = 1,033 \text{ g H}_2$$

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

$$\frac{1200}{760} \cdot V = \frac{1,033}{2} \cdot 0,082 \cdot (273 + 60)$$

$$V = 8,91 \text{ Litros H}_2$$