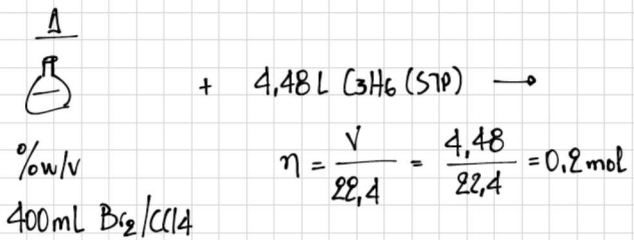
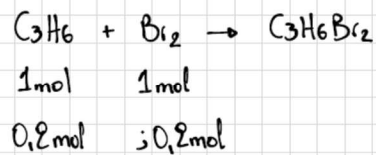


Άσκηση 2.103



Το  $\text{C}_3\text{H}_6$  αντιδρά με το  $\text{Br}_2$ :



Υπολογίζουμε τη μάζα του  $\text{Br}_2$  που αντιστοιχεί στα 0,2 mol  $\text{Br}_2$ .

$$m_{\text{Br}_2} = n_{\text{Br}_2} \cdot M_r = 0,2 \cdot 160 = 32 \text{ g}$$

Απλ. στο Δια περιέχ. 32g  $\text{Br}_2$ .

Στα 400 ml Διος περιέχ. 32g  $\text{Br}_2$

Στα 100 ml Διος -" -  $\gamma = 8 \text{ g}$

8% w/v  $\text{Br}_2/\text{CCl}_4$