



Qté de matière d' H_2O produit :

$$n_1 = \frac{m}{M_{H_2O}} = \frac{12,2}{18} = (2p+2) \times x_{\max}$$

Mass molaire de $C_p H_{2p+2} O$ introduit :

$$\begin{aligned} M_{C_p H_{2p+2} O} &= p \times 12 + (2p+2) \times 1 + 16 = 12p + 2p + 2 + 16 \\ &= 14p + 18 \end{aligned}$$

Qté de matière de $C_p H_{2p+2} O$ introduit :

$$n_2 = \frac{m}{M_{C_p H_{2p+2} O}} = \frac{10}{M_{C_p H_{2p+2} O}}$$

$$\begin{aligned} \text{Donc } x_{\max} &= \frac{n_2}{2} = \frac{\frac{10}{M_{C_p H_{2p+2} O}}}{2} = \frac{10}{M_{C_p H_{2p+2} O}} \times \frac{1}{2} \\ &= \frac{10}{2(14p+18)} = \frac{10}{28p+36} \end{aligned}$$