

SITUATION 1

Dans l'hypothèse d'une réaction totale, et relativement à la stœchiométrie de la réaction, un mélange équimolaire de réactifs tel qu'indiqué dans l'énoncé forme 0,10 mol d'éthanoate d'éthyle.

$$m(\text{éthanoate d'éthyle attendue}) = n(\text{éthanoate d'éthyle attendue}) \cdot M(\text{éthanoate d'éthyle})$$

$$m(\text{éthanoate d'éthyle attendue}) = 0,10 \times 88 = 8,8 \text{ g}$$

Le rendement de la synthèse est :

$$R = \frac{m(\text{éthanoate d'éthyle obtenue})}{m(\text{éthanoate d'éthyle attendue})} \times 100 = \frac{5,5}{8,8} \times 100 \text{ soit } R = 63 \%$$