

Chapitre 6

Pour vérifier les acquis p. 128

Situation 1

Exemple de réponse attendue

La stœchiométrie de la réaction implique que « n » moles de linalol introduites vont réagir avec « n » moles d'anhydride éthanoïque pour former « n » moles d'éthanoate de linalyle... en supposant la réaction totale.

Le milieu à l'état initial contient $1,0 \cdot 10^{-2}$ mol de linalol et $2,0 \cdot 10^{-2}$ mol d'anhydride éthanoïque.

Le réactif limitant est donc le linalol dont la quantité introduite détermine l'avancement maximal, soit $x_m = 1,0 \cdot 10^{-2}$ mol.

La quantité d'éthanoate de linalyle formée est égale à $x_m = 1,0 \cdot 10^{-2}$ mol, soit une masse de 1,96 g.