

Chapitre 6

24 Phéromones d'attaque chez les abeilles

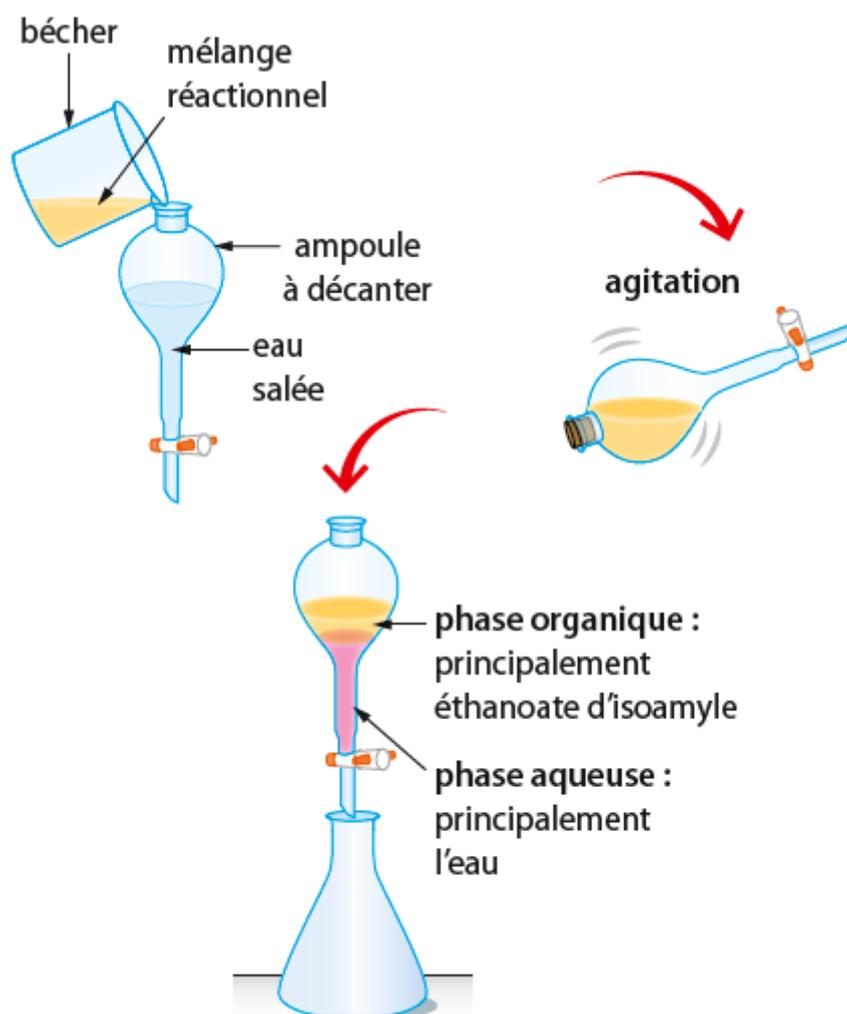
1. L'acide sulfurique n'est pas un réactif de la synthèse, c'est un catalyseur de réaction.

$$2. n(\text{alcool}) = \frac{m(\text{alcool})}{M(\text{alcool})} = \frac{22,0}{88} = 0,25 \text{ mol.}$$

$$n(\text{acide éth.}) = \frac{\rho(\text{acide éth.}) \cdot V(\text{acide éth.})}{M(\text{acide éth.})} = \frac{(1,05 \times 30)}{60} = 0,53 \text{ mol.}$$

Relativement à la stœchiométrie de la réaction, l'acide éthanoïque est introduit en excès. L'alcool est bien le réactif limitant. L'acide éthanoïque est soluble dans l'eau salée utilisée pour l'extraction.

3. Schéma de l'extraction réalisée :



4. La phase organique peut être purifiée par distillation.

5. Identification des minima de transmittance des liaisons caractéristiques $\nu(\text{C=O}) = 1750 \text{ cm}^{-1}$.