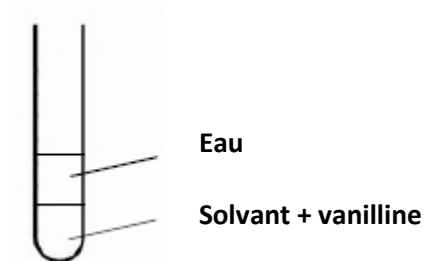


CORRECTION PHYSIQUE-CHIMIE

1. La molécule de vanilline est composée de 8 atomes de carbone de symbole C, 8 atomes d'hydrogène de symbole H et de 3 atomes d'oxygène de symbole O.
2. Cette molécule est présente dans : *l'arôme naturel* et *l'arôme de synthèse*.
3. On récupère la vanilline dans le solvant car elle est très soluble dans celui-ci et peu soluble dans l'eau.
- 4.1.



- 4.2. La masse volumique du solvant étant plus élevée que celle de l'eau, le solvant est plus lourd que l'eau : il est donc situé dans la partie basse du tube à essai.
5. $20 \text{ g} = 0,02 \text{ kg}$; $\frac{0,02}{1} \times 100 = 2$, soit 2 % : les indications données dans l'énoncé confirment bien l'affirmation donnée dans Wikipédia.