



Alcool pharmaceutique

<p>1.</p>	<div style="text-align: center;"> </div> <p>La masse volumique correspond au coefficient directeur de la droite de tendance. On a donc $\rho = 0,88 \text{ g.mL}^{-1}$.</p> <p>Titre Axes Points Courbe de tendance Calcul du coefficient directeur Conclusion</p>	<p>** ** ** ** ** *</p>
<p>2.</p>	<div style="text-align: center;"> </div> <p>Par lecture graphique, on obtient un pourcentage volumique en éthanol de 72 %, ce qui, aux incertitudes de mesure près, est conforme à l'indication de la bouteille.</p>	<p>* * * * *</p>
<p>3.a.</p>	<p>Si l'alcool est à 70% d'éthanol en volume, l'eau correspond à 30% du volume total. Si le contenu du flacon a été préparé à partir de 75 mL d'eau, cela signifie donc que ces 75 mL correspondent à 30% du volume total :</p> $V_{eau} = \frac{30}{100} V_{tot} \Rightarrow V_{tot} = \frac{100}{30} V_{eau} = \frac{100}{30} \times 75 = 250 \text{ mL}$	<p>* * *</p>
<p>3.b.</p>	<p>Le volume total calculé à la question précédente n'est pas cohérent avec le volume indiqué sur la bouteille, qui est de 200 mL. Cela signifie que lorsqu'on mélange 2 liquides, les volumes ne s'ajoutent pas toujours. Parfois, il existe des interactions entre les entités qui modifient cela. C'est le cas ici : lorsqu'on mélange 75 mL d'eau et 175 mL d'éthanol, on n'obtient pas 250 mL de solution d'alcool modifié, mais 200 mL.</p>	<p>*</p>