

Je ne suis en aucun cas sûre de cette correction. Je partage avec vous simplement le fruit d mes recherches :) :

**1) Montrer par le calcul que l'aspect de la solution d'Aspirine du Rhône n'est pas dû à un problème de solubilité de l'acide salicylique. On rappelle que la solubilité est la concentration massique maximale en molécules dissoutes par litre de solution, avant la saturation :**

$$\text{solubilité} = \frac{\text{masse(gramme)}}{\text{Volume(Litre)}}$$

$$\text{Masse} = \text{volume} \times \text{solubilité} = 0.2 \times 3.3 = 0.66g$$

500g d'acide salicylique dans la solution d'Aspirine du Rhône, 500g < 660g donc bien soluble dans l'eau. Le problème ne vient donc pas de là.

**Émettre une hypothèse expliquant la raison de l'aspect de la solution :**

Le pH n'est sûrement pas adapté pour la dissolution de ce médicament

Le reste résulte d'expérimentation, je n'arrive donc pas à aller plus loin j'espère avoir aidé o/