

Nom : _____ Date : _____

Calcule la concentration et la solubilité (*suite*)

3. a) La solubilité du bicarbonate de sodium dans l'eau est de 9,30 g/100 ml à la température ambiante. Quelle est la concentration de bicarbonate de sodium dans une solution saturée à la température ambiante? Explique ta réponse sans faire de calculs. Suppose que le volume de l'eau ne varie pas quand on y ajoute le bicarbonate de sodium.

- b) Combien faut-il de bicarbonate de sodium pour obtenir une solution saturée de 50 ml à la température ambiante?

4. a) Une scientifique prépare une solution saturée en dissolvant 5,5 g d'une substance dans 500 ml d'alcool éthylique. Quelle est la solubilité de cette substance dans l'alcool éthylique?

- b) Compare cette solution à la solution d'eau et de bicarbonate de sodium décrite au problème 3. Laquelle est la plus concentrée?
