

Nom \_\_\_\_\_  
Date \_\_\_\_\_

Chimie 11

### 9.1, Les solutions aqueuses

Partie 1, Effectuez les questions du texte Chimie 11 STSE à la page 357, #2, 3, 4, et 6

Partie 2, La saturation et la solubilité (Questions de Hebden Chemistry 11 – A Workbook for Students page 194, #1, 2, et 4).

1. On vous donne une solution de NaCl. On vous dit qu'elle est saturée, mais comment pourriez-vous le vérifier? Est-ce que votre opinion sur la saturation changera si on vous dit qu'on vient d'ajouter le sel il y a seulement quelques secondes? Expliquez votre réponse.
  
2. Selon votre expérience, peut-on dissoudre plus de soluté dans un solvant chaud ou un solvant froid? Est-ce qu'on réchauffera une solution pour la rendre insaturée?
  
  
  
  
  
  
  
  
  
  
4. La verrerie est souvent faite en verre parce que le verre est transparent et il peut facilement être formé en formes utiles. Quelle est une autre propriété importante du verre qui le rend utile pour tenir des solutions de liquides divers?