

## Révision Solutions 4B

### Examen

1. Définissez les termes suivantes; (7)

a) une solution

b) une solution saturée:

c) liquide miscible :

d) la dilution :

e) Soluté

f) Solvant

2. Pourquoi est-ce qu'un soluté polaire (l'eau) et un solvant non polaire (l'huile) sont non miscibles? (1)

3. Donnez un exemple de types de solutions suivantes. (6)

i. Liquide – liquide \_\_\_\_\_

ii. Gaz – liquide \_\_\_\_\_

iii. gaz – gaz \_\_\_\_\_

iv. solide –liquide \_\_\_\_\_

4. Lorsqu'on dilue les solutions, qu'est-ce qui demeure constante?(1)

5. On ajoute **600ml d'eau** à **100ml** de solution stock de  $\text{MgI}_2$ , **4,5M**. Quelle est la concentration résultante? (2)
6. **Combien de ml d'eau faut-il ajouter** à **300ml** de solution stock de **KCl 2,5M** pour créer une solution de **0,5M**? (2)
7. Quel volume de **solution stock 0,9 M** faut-il pour former **500cm<sup>3</sup> d'une** solution de **0,60 M**? (2)

**8. Solution A : 2M**

**Solution B : 6,5M**

- a) Quelle est la concentration résultante si on mélange **200ml de A avec 600ml de B**? (2)
- b) Quelle est la concentration résultante si on mélange **800ml de A avec 400ml de B**? (2)