

Nom : .....  
Prénom : .....

Évaluation (40 min)

Classe : .....

Pensez à bien rédiger vos réponses et vous appliquer.  
Des points pourront être retiré pour le soin apporté à la copie.

Le cours ( 4 points )      R1 Mobiliser et restituer ses connaissances.

/ 10 points

1) Définir la solubilité du sel dans l'eau (1pt)

2) Quelle méthode existe t-il pour récolter le sel de mer ? Donner le nom puis décrire la méthode (1.5pt)

3) Quand on mélange du sel et de l'eau, que peut-on dire de la masse du mélange par rapport à la masse de l'eau et du sel? (0.5pt)

4) Pourquoi peut-on dire que la densité de l'eau salée est plus élevée que celle de l'eau pure? (1pt)

Exercice 1 (4.5 pt)

La solubilité du sel dans l'eau est de **360g/L**.

1) Combien de gramme de sel peut-on dissoudre dans :      (2.25pts)

a) 1 L

b) 900 mL

c) 0.05 dL

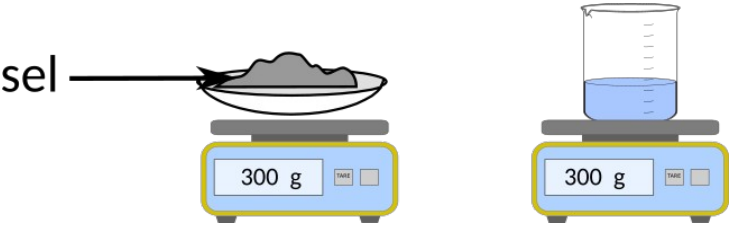
2) (2.25pts)

a) On a versé 150 g de sel dans 500 mL d'eau. La solution est-elle saturée en sel ? Si oui, combien de sel sous forme solide reste t-il dans le mélange ?

b) On a versé 300g de sel dans 0.7 L d'eau. La solution est-elle saturée en sel ? Si oui, combien de sel sous forme solide reste t-il dans le mélange ?

Exercice 2 (2.5 pt)

La solubilité du sel dans l'eau est de **360g/L**.  
On a pesé 300 mL d'eau sur une balance. On va mélanger le sel.



- 1) Quelle sera la masse totale du mélange ? **Justifier.** (1pt)
- 
- 2) Combien restera-t-il de sel sous forme solide dans le bécher ? **Justifier** (1.5pts)
-