

Nom :

Date :

14. Solution et concentration

A retenir

La dissolution d'un solide (le soluté), dans l'eau (le solvant) donne un mélange appelé

La **concentration** C_m d'une solution est la masse de soluté contenu dans un litre de solution. Elle s'exprime en (symbole : **g/L**) et se calcule avec la formule : $C_m = \frac{m}{V}$ où m est la masse (g) du soluté et V , le volume de la solution (L)

La **concentration** C d'une solution est le nombre de moles de soluté contenu dans un litre de solution. Elle s'exprime en (symbole : **mol/L**) et se calcule avec la formule : $C = \frac{n}{V}$ où n est le nombre de moles de soluté et V , le volume de la solution (L).

L'expérience : Dilution d'une solution

Rapport

5. Calcul de la masse molaire moléculaire du permanganate de potassium :

.....
.....
.....
.....

Procédé pour obtenir 100 mL d'une solution de permanganate de potassium de concentration 0,002 mol/L :

.....
.....
.....

L'exposé : La solution de Dakin et l'eau de Javel

Réponses aux questions :

1

2

3 a.
b.
c.

.....
.....