



Nom..... Prénom.....sous-groupe.....

Compte rendu du TP n°1

Intitulé du TP

Première manipulation

But de la manipulation.

.....

Solution n° 1 :

$m_{\text{eau}} = \dots$; $m_{\text{éprouvette vide}} = \dots$; $m_{(\text{éprouvette} + \text{saumure})} = \dots$; $V_{\text{solution (saumure)}} = \dots$

Deuxième manipulation

But de la manipulation.

.....

Solution n° 2 :

$m_{\text{eau}} = \dots$; $m_{\text{fiolle vide}} = \dots$; $m_{(\text{fiolle} + \text{saumure})} = \dots$; $V_{\text{solution (saumure)}} = \dots$

Relation entre les quantités de matière du soluté, $n_{\text{mère}}$ et n_{filie} .

.....

Relation de dilution en fonction des concentrations molaires des solutions C.

.....

Relation entre les masses des solutés, $m_{\text{mère}}$ et m_{filie} .

.....

Relation de dilution en fonction des pourcentages massiques T.

.....

Tableau n°1

Manipulation	Masse de la solution m_s	Masse du soluté m_t	Masse de l'eau m_e	Volume de la solution V_s
Manipulation n°1
Manipulation n°2

*Le titre de la solution = concentration massique de la solution.

Tableau n°2

	$\rho(\text{kg/m}^3)$	d	τ	C (molarité)	Molalité	Titre massique de la solution : C_m *
Solution 1
Solution 2

ρ : Masse volumique ; d : densité ; τ : Pourcentage massique ; C : Concentration molaire (ou molarité du sel).