Nom : **Prénom :** **Niveau seconde**

INTERROGATION ECRITE $\overline{10}$ **SUJET B**

EXERCICE N°1 : (6 points)

Un comprimé de vitamine C contient 650 mg d'acide ascorbique $C_6H_8O_6$.

1. Quelle est la masse molaire de l'acide ascorbique ? **JUSTIFIER LA REPONSE**.
2. Quelle est la quantité de matière d'acide ascorbique dans un comprimé ? **JUSTIFIER LA REPONSE**
3. On dissout le comprimé dans un verre d'eau contenant 200 mL d'eau. Calculer la concentration de cette solution. **JUSTIFIER LA REPONSE.**

Données : M(O)=16,0 g/mol ; M(H)=1,0 g/mol ; M(C) = 12,0 g/mol

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

EXERCICE N°2 : (4 POINTS)

Quelle masse de nitrate de plomb $Pb(NO_3)_2$ a-t-on dissous dans 500 mL d'eau pour obtenir une solution de concentration 0,0350 mol/L ? Comment s'appelle cette opération ?

Donnée: M [$Pb(NO_3)_2$] = 331 g /mol

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