<u>Osérie nº 11</u>

Mouvement rectiligne - Les alcools

Exercice n° 1:

Un mobile (M) décrit un mouvement rectiligne suivant un axe (xx') avec une accélération a constante. A l'instant $t_0 = 0$ s, le mobile se trouve au point M_0 d'abscisse $x_0 = -1$ m avec une vitesse $V_0 = -2$ m.s⁻¹.

- 1) A l'instant $t_1 = 3$ s, le mobile (M) se trouve au point M_1 d'abscisse $x_1 = 2$ m et avec une vitesse $V_1 = 4$ m.s⁻¹.
 - a) Déterminer l'accélération a du mobile (M).
 - **b**) Ecrire la loi horaire du mouvement.
 - c) Déterminer les différentes phases du mouvement du mobile (M) entre les instants $t_0 = 0$ s et $t_2 = 4$ s.
- 2) A l'instant t = 1 s, un second mobile (P) part d'un point N d'abscisse $x_N = -3$ m, en décrivant le même axe (xx'), avec une vitesse constante V' = 2 m.s⁻¹.
 - a) Etablir la loi horaire du mouvement du mobile (**P**).
- b) Déterminer la date et l'abscisse du point de rencontre des deux mobiles (M) et (P) entre les instants $t_0 = 0$ s et $t_2 = 4$ s.

Exercice n° 2:

Deux monoalcools aliphatiques saturés isomères (A_1) et (A_2) ont une même masse molaire M = 74 g.mol⁻¹.

- 1) Montrer que leur formule brute est $C_4H_{10}O$.
- 2) On réalise leur oxydation ménagée par une solution de bichromate de potassium ($K_2Cr_2O_7$) acidifiée,
 - (A_1) ne donne rien.
 - (A₂) donne un composé (B₂).
 - (B₂) donne un test positif avec la D.N.P.H. et un test négatif avec le réactif de Schiff.
 - a) Préciser, en le justifiant, la classe de chacun des alcools (A_1) et (A_2) .
 - b) Donner les formules semi-développées et les noms des alcools (A_1) et (A_2) .
 - c) Donner la formule semi-développée et le nom du composé (\mathbf{B}_2) .
- 3) On réalise la déshydratation intramoléculaire de (A_1) en présence de l'acide sulfurique, on obtient un composé organique (C_1) .
 - a) Ecrire l'équation de cette réaction en utilisant les formules semi-développées.
 - **b**) Préciser le nom du composé (C_1) et dire comment peut-on l'identifier.