REPUBLIQUE ISLAMIQUE DE MAURITANIE Ministère de l'Education Nationale Direction des Examens et des Concours

Baccalauréan

Honneur Fraternité Justice Série: Mathématiques/T.M.G.M

Sciences phys ques session normale 2015

Durée: 4H Coefficient: 8/4

Exercice 1 (4pt)

1 On mélange 0,5mol de pentan-1-ol C₅H₁₂O et 0 5mol d'acide méthanoïque H₂CO₂ dans un ballon. Le mélange est maintenu à température constante.

1.1 En utilisant les formules semi-développées, ecrire l'équation de la réaction qui se produit dans le ballon. Donner le nom de l'ester ormé.

(0,5 pt)

1.2 On prélève un volume V₀=2cm³ du mélange toutes les 5 minutes, et après refroidissement, on dose l'acide restant avec un a solution de soude de concentration C_B = 1mol/L en présence de phénolphtaléine.

1.2.1 Quel est le but du refroidissement ?

(0,25 pt)

1.2.2 Ecrire l'équation bilan de la réaction au cours du dosage.

(0,5 pt)

1.2.3 Donner l'expression littérale de la quantité de matière d'acide restant na dans le volume V₀ de prélèvement à l'instant t en fonction du volume VB de base versé à l'équivalence et de la concentration C_B de la soude.

1.3 Calculer la quantité de matière d'acide n₀ contenue dans le volume V₀=2cm³ du mélange à l'instant t=0, départ de la réaction d'estérification. En déduire l'expression littérale de la quantité de matière d'ester formé ne dans le volume Vo=2cm³ de mélange, à l'instant t, en

fonction de no, CB et VB.

Masse volumique du pentan-1-ol $\rho = 0.8g/\text{cm}^3$.

Masse volumique de l'acide méthanoïque $\rho' = 1.2g/cm^3$.

1.4 On prélève un volume V=5mL de l'acide méthar sique de concentration 2,6.10°2 mol/L qu'on dilue en ajoutent 45mE d'eau. Décrire le mode opératoire lors de la dilution ef calcuer la nouvelle concentration de la solution. diluée.

2 Les & rages successifs ont permis le tracé de la courbe ci-contre représentant en moles la quantité de matière d'ester formé ne en fonction du temps t. Définir la vitesse instantanée de formation de l'ester et

déterminer sa valeur à l'instant t =30min.

5.10

Exercice 2 (3pt)

1 Le principal constituant de l'arome de la pomme est un ester A contenant 66,7% de carbone. Déterminer sa formule brute.

2 L'hydrolyse de A donne naissance à deux corps B et C.

Le dosage de 9,8cm3 d'une solution aqueuse de B contenant 6,29g/L nécessite 7cm3 d'une solution de soude à 0,1mol/L. Quelle est la fonction de B ? Sa masse molaire ?

3.1 Le chauffage de C en présence d'alumine conduit au but-1-ène et à de l'eau. Quelle est (0,5 pt)le nom de cette réaction ?

3.2 L'oxydation de C par un excès de dichromate de potassium $(2K^{+}+Cr_{2}O_{7}^{2-})$ fournit B.

3.2.1 Déterminer les formules semi-développées de B et C puis celle de A et donner leurs noms.

3.2.2 Ecrire les demi-équations et l'équation bilan de l'oxydation de C par le dichromate de potassium.

Exercice 3(4,5pt)

On néglige la résistance de l'air.

Un pendule élastique vertical est constitué d'un solide S de masse m et d'un ressort R de raideur K. Les courbes donnent es variations des énergies mécanique E et potențielle Ep du système (solide, ressor, terre) en fonction de l'abscisse x du centre d'inertie G du solide dans le repère (0,).

La position d'équilibre du solide coıncide avec l'origine O du repère et le plan horizontal passant par Q est pris comme plar de référence de l'énergie potentielle de pesanteur du système.

1 Trouver l'équation différentielle du mouvement.

(0,75 pt)

