LABO PHYSIQUE -CHIMIE

CLASSE :TD

DS N°4 DE CHIMIE TD

QUESTIONS DE COURS(.....points)

- 1) Ecris la formule générale d'une amine primaire et d'une amine tertiaire
- 2) Nomme les amines suivantes : $C_2H_5-NH-C_2H_5$, $H_3C-CH_2-N-CH_3$

EXERCICE(.....points)

Après le cours de chimie sur les amines, tu apprends dans un livre qu'une amine a pour formule brute générale C_xH_yN . Sa masse molaire est :59 g /mol, voulant t'exercer, tu décides de répondre aux questions suivantes :

- 1) Donne la formule brute de cette amine et écris ses formules semi-développées possibles, donne le nom de chaque isomère
- 2) Soit A ,l'amine tertiaire, on fait réagir A avec l'iodure de méthyle, nomme cette réaction et écris son équation bilan
- 3) Donne le nom du produit obtenu
- 4) On fait l'hydratation de A, écris l'équation bilan de la réaction chimique
- 5) Quel caractère des amines est mise en évidence lorsqu'on fait son hydratation.

On donne en g/mol : C=12 ,H=1 ,N=14

LYCEE CLASSIQUE ABIDJAN

ANNEE SCOLAIRE :/...

LABO PHYSIQUE -CHIMIE

CLASSE :TD

DS N°4 DE CHIMIE TD

QUESTIONS DE COURS(.....points)

- 1) Ecris la formule générale d'une amine primaire et d'une amine tertiaire
- 2) Nomme les amines suivantes : $C_2H_5-NH-C_2H_5$, $H_3C-CH_2-N-CH_3$

EXERCICE(.....points)

Après le cours de chimie sur les amines, tu apprends dans un livre qu'une amine a pour formule brute générale C_xH_yN . Sa masse molaire est :59 g /mol, voulant t'exercer, tu décides de répondre aux questions suivantes :

- 1) Donne la formule brute de cette amine et écris ses formules semi-développées possibles, donne le nom de chaque isomère
- 2) Soit A ,l'amine tertiaire, on fait réagir A avec l'iodure de méthyle, nomme cette réaction et écris son équation bilan
- 3) Donne le nom du produit obtenu
- 4) On fait l'hydratation de A, écris l'équation bilan de la réaction chimique
- 5) Quel caractère des amines est mise en évidence lorsqu'on fait son hydratation.

On donne en g/mol : C=12 ,H=1 ,N=14