

DEVOIR N°2 DU PREMIER SEMESTRE TS₂ 2014/2015

doro-cisse.e-monsite.com

cissedoro.e-monsite.com

Exercice 2

- 1) Soit un monoalcool saturé A, ayant pour masse molaire $60\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$.
- a- Déterminer la formule brute de l'alcool A.
 - b- Indiquer les formules semi développées et les noms des différents isomères. Pour la suite de l'exercice A désigne l'alcool primaire parmi les isomères.
- 2) Soit un monoacide carboxylique B, ayant pour masse molaire $60\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$. Déterminer sa formule brute, sa formule semi-développée et donner son nom.
- 3) On fait réagir 0,1mol de A et 0,3mol de B.
- a- Quels sont les masses et les volumes de A et de B mesurés ?
On donne : masse volumique de A : $0,785\text{ g}\cdot\text{cm}^{-3}$; masse volumique de B : $1,04\text{ g}\cdot\text{cm}^{-3}$.
 - b- Ecrire l'équation-bilan de la réaction qui s'effectue entre A et B. Quels sont, la fonction et le nom du nouveau produit organique C obtenu ?
 - c- On obtient 7,7g de produit C. Calculer le pourcentage de C formé par rapport à ce que donnerait une réaction totale.
 - d- Indiquer le nom d'un corps D permettant d'obtenir C par une réaction totale sur A.
Ecrire l'équation-bilan correspondante.

cissdoro.e-monsite.com



M.cisse : je vous aime