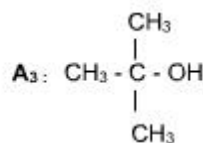
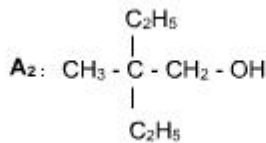
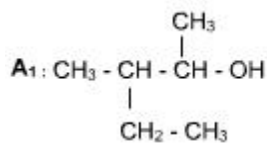


### Exercice n° 1 :

On dispose de trois alcools  $A_1$  ;  $A_2$  et  $A_3$  de formules semi développées respectives



7C [www.SidellePC.com](http://www.SidellePC.com) 7C

[WWW.SidellePC.COM](http://WWW.SidellePC.COM)

Donner le nom et la classe de chaque alcool.

2- On a réalisé l'oxydation ménagée de l'un des alcools précédents par une solution acidulée de permanganate de potassium ( $\text{K}^+ + \text{MnO}_4^-$ ), le produit formé a donné un précipité jaune avec la D.N.P.H et n'a pas réagi avec le réactif de Schiff.

a- Préciser, en le justifiant, l'alcool utilisé.

b- Décrire la réaction et écrire l'équation (ou les équations) de la réaction (ou des réactions) qui s'est (ou qui ont été) produite(s). Donner le nom et la famille du (ou des) produit(s) formé(s).

3- La déshydratation intramoléculaire de l'alcool  $A_3$  a donné un composé (C).

a- Ecrire l'équation de cette réaction en précisant ses conditions expérimentales.

b- Donner le nom et la famille de (C)

[WWW.SidellePC.COM](http://WWW.SidellePC.COM)

### Exercice n° 2 :

La combustion complète de 7.4g d'un alcool (A) donne 17.6g de dioxyde de carbone.

1/ Ecrire l'équation de combustion complète d'un (A). Donner sa signification macroscopique.

2/ Déterminer la formule brute de (A).

3/ Donner la formule semi-développée, le nom et la classe de tous les alcools isomères correspondant à cette formule brute.

4/ L'oxydation ménagée de (A) donne un composé (B) qui réagit avec le D.N.P.H et ne réagit pas avec le réactif de Schiff.

a- Identifier l'alcool (A), en justifiant la réponse.

b- Donner la formule semi-développée de (B) et son nom.

5/ On fait réagir le composé (A) avec 3.65 g de chlorure d'hydrogène gaz.

a- Ecrire l'équation de la réaction qui se produit.

b- Calculer la masse d'alcool consommée et la masse du produit récupéré par cette réaction.

### Exercice n° 3 :

L'analyse élémentaire d'un composé (A) a donné 62% de carbone, 27.6% d'oxygène et 10.4% d'hydrogène.

1/ Sachant que la masse molaire de (A) est égale à 58g.mol<sup>-1</sup>, déterminer la formule brute de (A).

2/ Donner la formule semi-développée et le nom de chaque isomère répondant à la formule brute de (A).

3/ Le composé (A) réagit avec le réactif de Schiff. Identifier (A).

4/ Comment peut-on préparer (A) à partir d'un alcool (B).

5/ L'isomère (B') de (B) subit une oxydation ménagée par l'oxygène de l'air.

a- Décrire cette expérience et identifier les produits obtenus.

b- Ecrire les équations de réaction

[WWW.SidellePC.COM](http://WWW.SidellePC.COM)



7C [www.SidellePC.com](http://www.SidellePC.com) 7C

### Exercice n° 4 :

L'hydratation d'un alcène (A) donne un composé (B) de masse molaire  $M = 46\text{g.mol}^{-1}$ .

1-a- Ecrire en formule semi-développée, l'équation de cette réaction.

b- Déterminer la formule brute de (B) et celle de (A).

2- On réalise les expériences suivantes :

• 1er expérience : A une solution de (B) on ajoute une solution de bichromate de potassium et quelques gouttes d'acide sulfurique.

• 2ème expérience : On chauffe la solution (B).

a- De quelle réaction s'agit-il pour chaque réaction ?

b- Faire un schéma des tests d'identification des produits obtenus dans chaque expérience.

Ecrire les équations des réactions réalisées.

### Exercice n° 5 :

- 1/ On considère un alcool (A) de masse molaire  $M = 60 \text{ g.mol}^{-1}$ . Déterminer sa formule brute. Donner ses isomères et le nom de chacun.
- 2/ On réalise l'oxydation ménagée de l'isomère alcool primaire de (A) par le dioxygène de l'air et l'oxydation ménagée de l'alcool secondaire par une solution de dichromate de potassium ( $2\text{K}^+, \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ ) en milieu acide.
- a- Faire le schéma de chaque expérience.
- b- Comment peut-on identifier expérimentalement les produits obtenus dans chaque expérience.
- c- Ecrire les équations des réactions se produisant dans chaque expérience. Donner les noms des produits obtenus.
- 3/ Sachant qu'on a réalisé l'oxydation ménagée de 6g de l'alcool secondaire, calculer la masse du produit obtenu

### Exercice n° 6 :

On réalise l'oxydation ménagée d'un alcool (A) à quatre atomes de carbone par une solution de bichromate de potassium en milieu acide, on obtient un composé (B) qui précipite au jaune le DNPH et ne réagit pas avec le réactif de Schiff.

- 1/ Donner la formule brute de (A). Donner sa formule semi-développée et son nom.
- 2/ Ecrire en formule semi-développée, l'équation de cette réaction et donner le nom du produit (B).
- 3/ On chauffe l'isomère (A') de (A) à chaîne ramifiée alcool primaire.
- b- De quelle réaction s'agit-il ?
- c- Ecrire l'équation de la réaction et nommer les produits obtenus.
- 4/ On réalise la combustion complète du composé (A) dans un volume  $v = 0.4\text{L}$  de dioxygène.
- a- Ecrire l'équation de la réaction.
- b- Calculer la masse de l'alcool (A) consommée par cette réaction.



### Exercice n° 7 :

La combustion complète de 0,37 g d'un alcool (A) nécessite un volume  $V = 0,72 \text{ L}$  de dioxygène dans les conditions de température et de pression où le volume molaire des gaz est égal à  $24 \text{ L.mol}^{-1}$ .

- 1- a- Ecrire l'équation de combustion complète d'un alcool(A).
- b- Déterminer la formule brute de (A). On donne  $M(\text{C}) = 12 \text{ g.mol}^{-1}$ ,  $M(\text{H}) = 1 \text{ g.mol}^{-1}$  et  $M(\text{O}) = 16 \text{ g.mol}^{-1}$ .
- c- Donner la formule semi-développée, le nom et la classe de tous les alcools isomères correspondant à cette formule brute
- 2- On réalise l'oxydation ménagée de (A) par le dioxygène de l'air on obtient un composé (B) qui réagit avec la D.N.P.H et qui rosit le réactif de Schiff.
- c- Décrire cette expérience.
- b- Identifier l'alcool (A) sachant que son isomère de position ne réagit pas au cours d'une oxydation ménagée.
- c- Donner la formule semi-développée de (B) et son nom.
- d- L'oxydation ménagée de (B) donne un composé (C), donner le nom et la formule semi-développée de (C).
- 3- On réalise la déshydratation de l'alcool (A) à une température de  $180 \text{ }^\circ\text{C}$  on obtient un composé (D).
- a- Ecrire l'équation de la réaction
- b- Donner la famille, le nom et la formule semi développée de (D).
- 4/ On fait réagir l'alcool (A) avec une quantité de de chlorure d'hydrogène de masse m.
- a- Ecrire l'équation de la réaction qui se produit.
- b- Sachant que le volume du gaz utilisé est  $V = 0,36 \text{ L}$ , calculer la masse d'alcool consommée et la masse m du produit formé. On donne :  $M(\text{Cl}) = 35,5 \text{ g.mol}^{-1}$   $V_M = 24 \text{ L.mol}^{-1}$

[WWW.SidellePC.COM](http://WWW.SidellePC.COM)

### Exercice n° 8 :

Afin d'identifier un alcool A de formule brute  $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{OH}$ , on prélève deux échantillons de ce même alcool de masses respectives  $m_1 = 3,7 \text{ g}$  et  $m_2 = 7,4 \text{ g}$  et on réalise les expériences suivantes.

**Expérience 1 :** La combustion complète de l'échantillon de masse  $m_1 = 3,7 \text{ g}$  fournit  $8,8 \text{ g}$  de dioxyde de carbone.

- 1) Ecrire l'équation générale de la réaction de combustion.
- 2) Montrer que la masse molaire de l'alcool A est de la forme  $M(\text{A}) = 18,5.n$
- 3) En déduire alors la formule brute de A.
- 4) Donner la formule semi développée, le nom et la classe de tous les alcools isomères de A.

[WWW.SidellePC.COM](http://WWW.SidellePC.COM)

**Expérience 2 :** L'oxydation ménagée de l'échantillon de masse  $m_2 = 7,4 \text{ g}$  par une solution acidulée de permanganate de potassium ( $\text{KMnO}_4$ ) de concentration  $C = 0,8 \text{ mol.L}^{-1}$  fournit un composé **B** qui réagit avec la 2,4 D.N.P.H. mais qui ne rosit pas le réactif de Schiff.

- 1) Identifier **A** (On précisera sa formule semi développée, sa classe et son nom).
- 2) Préciser alors la formule semi développée et le nom du composé **B**.
- 3) Ecrire en formules brutes l'équation bilan de la réaction redox qui a lieu.
- 4) Quel volume de la solution de  $\text{KMnO}_4$  a-t-on utilisé pour oxyder tout l'échantillon de masse  $m_2$  de l'alcool **A** ? On donne  $M(\text{C}) = 12 \text{ g.mol}^{-1}$  ;  $M(\text{H}) = 1 \text{ g.mol}^{-1}$  et  $M(\text{O}) = 16 \text{ g.mol}^{-1}$ .

**Exercice n° 9 :**

1. Ecrire les formules semi- développées des alcools à 4 atomes de carbone. Donner leurs noms et leurs classes.
2. Donner les formules et les noms des produits éventuellement obtenus par oxydation ménagée de chacun de ces alcools.
3. On verse quelques mL de l'un de ces alcools dans un tube à essais et l'on procède à son oxydation ménagée avec quelques gouttes de dichromate de potassium en milieu acide.

Le(s) produit(s) organiques éventuellement obtenus est (sont) isolés afin de procéder à des tests :

- Test Fehling positif ·
- Test Schiff positif ·
- Test 2-4 DNPH positif ·
- Papier pH non acide

[WWW.SidellePC.COM](http://WWW.SidellePC.COM)



7C [www.SidellePC.com](http://www.SidellePC.com) 7C

Quel(s) est(sont) les produits obtenus lors de l'oxydation ménagée ?

4. Sachant que le squelette carboné de l'alcool testé n'est pas ramifié, donner la formule semi- développée de cet alcool ainsi que les formules et les noms des produits obtenus par oxydation ménagée.
5. Ecrire la réaction d'oxydation ménagée de cet alcool par le dichromate de potassium. Comment peut-on constater que l'oxydation a eu lieu ?
6. Cet alcool a été préparé à partir d'un alcène. De quel alcène et de quelle réaction s'agit-il ? Ecrire la réaction. Avez-vous une remarque à faire au sujet de cette préparation ?

**Exercice n° 10 :**

Un alcool de formule brute  $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$  a quatre isomères que l'on désignera par A, B, C, D. On dispose de trois de ces isomères A, B, C. On effectue avec chacun d'eux un essai d'oxydation par une solution de permanganate potassium en milieu acide. ( $\text{K}^+ + \text{MnO}_4^-$ ) A donne le composé A1 ; B ne réagit pas ; C donne le composé C1

1. Ecrire les formules semi- développées des quatre isomères. - Donner leur nom et leur classe. - Quel est, des quatre isomères A, B, C, D, celui qui ne subit pas d'oxydation ménagée ? Pourquoi ?
2. On soumet ensuite les composés A1 et C1 à deux tests : - test 1 à la 2,4-D.N.P.H et test n°2 à la liqueur de Fehling - A1 : test 1 positif et test 2 négatif - C1 : les deux tests sont positifs
  - a. Qu'observe-t-on dans le test 1 ? Quel groupe fonctionnel met-on en évidence ? Quels sont les corps possédant ce groupe fonctionnel ?
  - b. Quelle propriété met-on en évidence par le test 2 ? A quelle fonction du composé C1 correspond ce test ?
  - c. Sachant que C1 ne possède pas de chaîne carbonée ramifiée, quels sont sa formule semi- développée et son nom ?
  - d. Quels sont la formule développée et le nom de A1 ?

[WWW.SidellePC.COM](http://WWW.SidellePC.COM)

**Exercice n° 11 :**

On considère un alcène A. On lui fait subir une réaction d'hydratation et on obtient essentiellement un corps B. L'oxydation ménagée par le dichromate de potassium en présence d'acide sulfurique du corps B produit un composé C de formule  $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}$  qui donne un test positif avec la DNPH (2,4-dinitrophénylhydrazine).

- 1) Quelles sont les fonctions chimiques de B et de C ?
- 2) Ecrire pour chacun des corps A, B et C deux formules développées possibles et donner leurs noms.



7C [www.SidellePC.com](http://www.SidellePC.com) 7C