



معاً نبدع في مشتقّات الميدروكربونات (۱)

مُراجعة على الوحدة الرابعة



CAMBRIDGE UNIVERSITY PRESS









CH₃CH₂CH(CH₃)CHO □

[1]

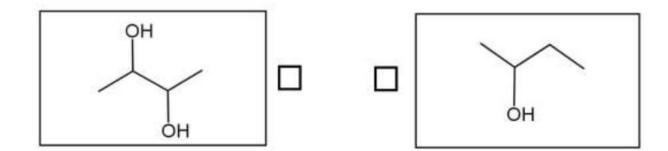
[1]

 $CH_3CH_2C(CH_3)_2CHO$

 $CHOC_2H_4C_2H_4CH_3$

 $CH_3C_2H_5CH_2CHO$

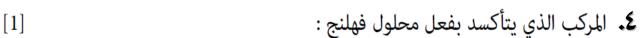
أي من الصيغ الآتية تمثل كحولا ثانوياً:

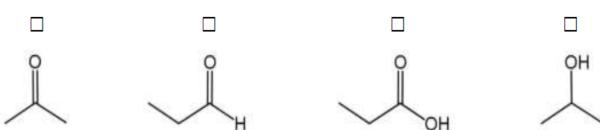












أرسم الصيغة البنائية للمركبين العضويين الذين ينتج عن تفاعلهما المركب الآتي:

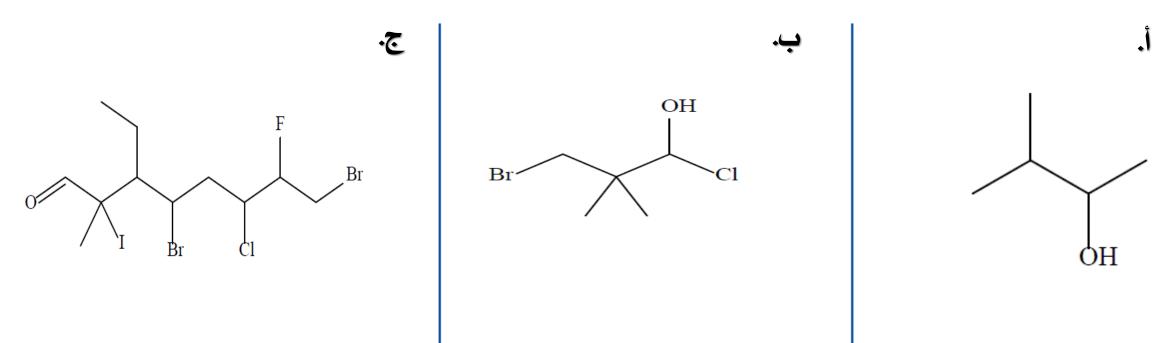
(2 (1

الاسم: الاسم:











mrhisham750



$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	CH ₃ CH(OH)CH ₃	الكحول
		التصنيف

[2]

♦ المركب الذي يمكن أن ينتج حمضًا كربوكسيليًا عند أكسدته أكسدة كاملة هو:

(ظلّل الشكل () أمام الإجابة الصحيحة)

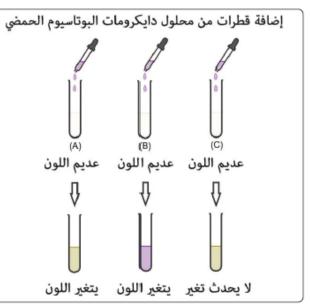
٩٠ اكتب المعادلات الموزونة لكل ممّا يلي:	
أ. الاحتراق الكامل للبروبانول.	
 ب. الاحتراق غير الكامل للبيوتانول. 	

أكمل المعادلات الآتية حول تكوين الكحولات.









يوضح الرسم المقابل تجربة قام بها أحد الطلبة للتمييز بين ثلاتة من الكحولات (A, B, C) عديمة اللون، كل جزيء منها يحتوي على (4) ذرات كربون. تتبع خطوات التجربة ثم أجب عن الأسئلة الآتية:

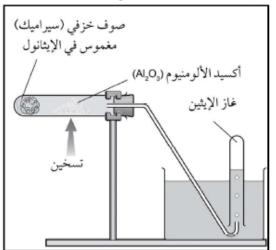
- (١) ما الدور الذي يؤديه محلول دايكرومات البوتاسيوم في هذه التجربة؟
- (٢) اكتب رمز الأنبوبة التي تحتوي على الكحول الثالثي.
- (٣) عند إضافة المزيد من محلول دايكرومات البوتاسيوم الحمضي لجميع الأنابيب يحدث التفاعل فقط في الأنبوبة (B). اكتب رمز الأنبوبة التي تحتوي على الكحول الثانوي.
 - (٤) اكتب الصيغ البنائية للكحولات (A, B, C)







11. هثل الشكل (٢٨-١) إحدى طرق تفاعلات الكحولات.



الشكل (۲۸-۱)

الطريقة المستخدمة في الشكل هي: (ظلّل الشكل () أمام الإجابة الصحيحة)

ازالة الماء 🔾 الاحتراق

🔾 الأكسدة □ التفاعل مع الهاليدات

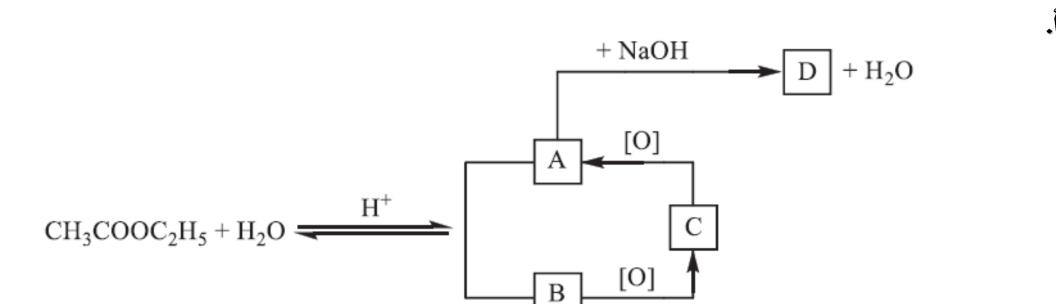
mrhisham750





[1]

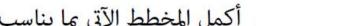


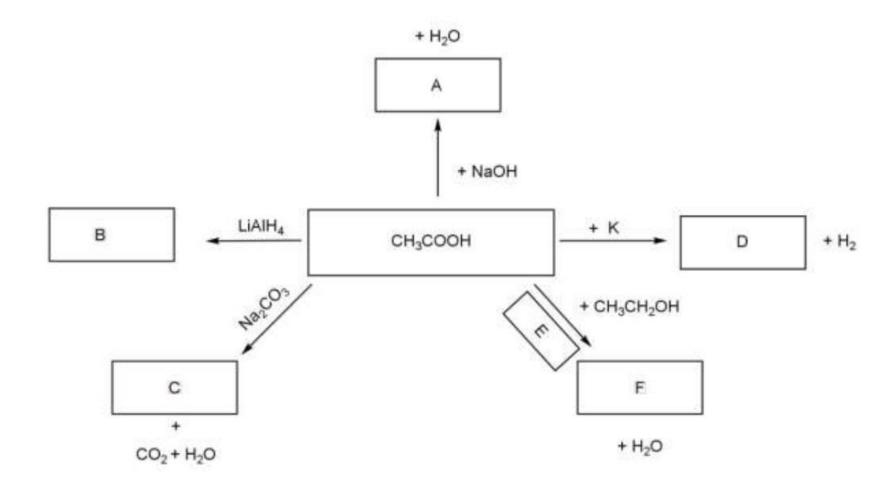




7 mrhisham750











[6]



