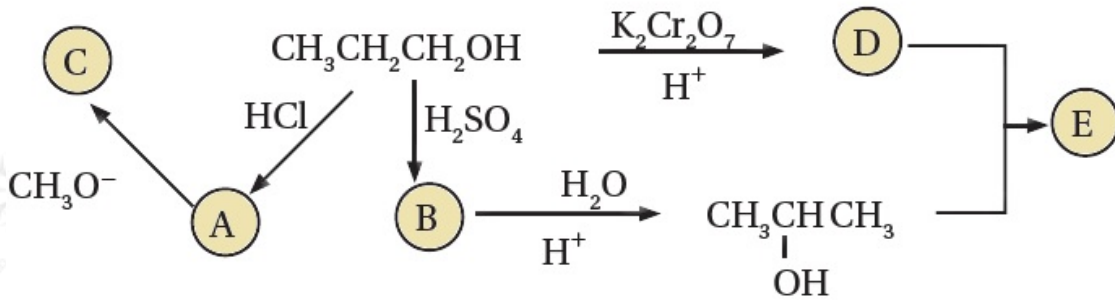


## أسئلة تفكير

### الكيمياء العضوية - كتاب التمارين

#### السؤال الأول:

أدرس المخطط الآتي ثم أكتب الصيغة البنائية لكل من المركبات العضوية (A, B, C, D, E).



#### السؤال الثاني:

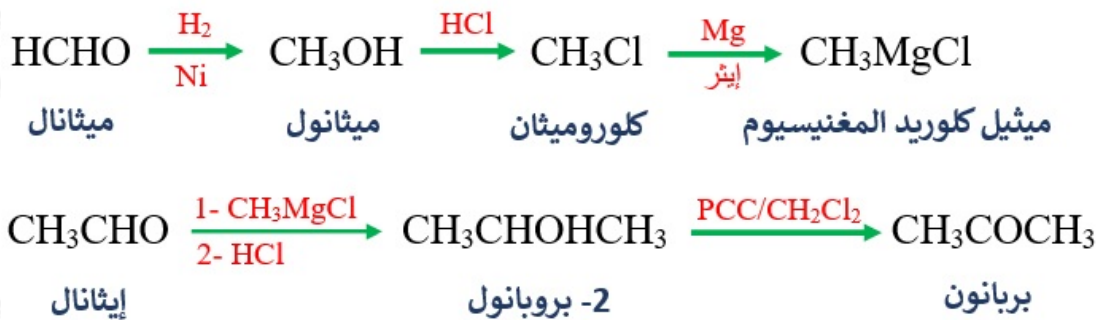
عند تسخين المركب العضوي  $\text{HCOOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$  بوجود  $\text{NaOH}$ ؛ فإنه يتفكك إلى مركبين عضويين A و B، يتفاعل المركب (A) مع الحمض  $\text{HCl}$ ؛ ليعطي المركب C، كما يتفاعل مع الفلز Na؛ فيعطي المركب D، وعند تفاعل المركب C والمركب D ينتج المركب E، أستنتج صيغ المركبات العضوية A, B, C, D, E





### السؤال الثالث:

أستخدم المركبين الإيثانال  $\text{CH}_3\text{CHO}$ ، والميثانال  $\text{HCHO}$  وأكتب معادلات كيميائية تبين تحضير البروبانون  $\text{CH}_3\text{COCH}_3$



### السؤال الرابع:

اعتماداً على الجدول الآتي؛ أجب عن الأسئلة أدناه:

$\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ 3	$\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{CH}_3\text{C}-\text{H} \end{array}$ 2	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$ 1
$\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}-\text{OCH}_3 \end{array}$ 6	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3\text{CCH}_3 \\   \\ \text{Cl} \end{array}$ 5	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CHCH}_3 \\   \\ \text{OH} \end{array}$ 4

أكتب صيغة المركب العضوي الذي ينتج من:

1- تفاعل المركب (1) مع المركب  $\text{CH}_3\text{ONa}$



2- تفاعل (4) مع المركب  $\text{CH}_3\text{COOH}$



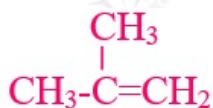
3- إضافة  $\text{HCl}$  إلى المركب رقم (3)



4- تسخين المركب رقم (6) مع  $\text{NaOH}$



5- تسخين المركب رقم (5) مع  $\text{KOH}$



6- إضافة المركب  $\text{CH}_3\text{MgCl}$  إلى المركب (2)

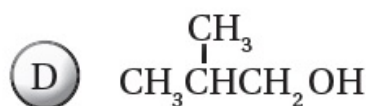
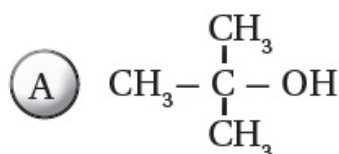


7- مركب يتأكسد باستخدام  $\text{PCC}/\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ، وينتج مركباً لا يستجيب لتفاعل تولنز.

المركب رقم (4).

السؤال الخامس:

الصيغ البنائية الآتية تمثل كحولات لها الصيغة الجزيئية  $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$ ، أعطيت الرموز الافتراضية A, B, C, D، اعتماداً عليها؛ أجب عن الأسئلة الآتية:



أ- ما نوع كل من الكحولين A, B ؟

الكحول (A) ثالثي، والكحول (B) ثانوي.

ب- أعدد رمز الكحول الذي يتأكسد باستخدام  $PCC/CH_2Cl_2$  منتجاً ألديهيداً، وأكتب صيغة الناتج.

الكحول (C) يتأكسد منتجاً ألديهيداً؛ لأنه كحول أولي، وناتج الأكسدة هو:  $CH_3CH_2CH_2CHO$ ، وكذلك الحال بالنسبة للكحول (D)، وناتج الأكسدة هو:  $(CH_3)_2CHCH_2CHO$

ج- أعدد رمز الكحول الذي لا يتأكسد باستخدام محلول دايكرومات البوتاسيوم في وسط حمضي  $K_2Cr_2O_7/H^+$ .

الكحول (A) لا يتأكسد؛ لأنه كحول ثالثي.

د- أعدد رمز الكحول الذي يتأكسد باستخدام  $K_2Cr_2O_7/H^+$  منتجاً كيتوناً، وأكتب صيغة الناتج.

الكحول (B) يتأكسد منتجاً كيتوناً؛ لأنه كحول ثانوي، وناتج الأكسدة هو:  $CH_3CH_2COCH_3$

هـ- أكتب معادلة كيميائية تبين تفاعل المركب الناتج عن تأكسد الكحول D، باستخدام  $K_2Cr_2O_7/H^+$  مع الكحول C، مبيناً ظروف التفاعل.

نتج أكسدة الكحول (D) هو الحمض الكربوكسيلي  $CH_3CH(CH_3)COOH$ ، ويتفاعل مع الكحول C لينتج الإستر:  $CH_3CH(CH_3)COOCH_2CH_2CH_2CH_3$ ، وظروف التفاعل هي وسط حمضي.

و- تتفاعل الكحولات A, B, C, D بالحذف:

1- أعدد المادة أو المواد والظروف المناسبة لحدوث تفاعل الحذف في الكحولات.

تتفاعل الكحولات بالحذف بتسخين الكحول مع حمض الكبريتيك  $H_2SO_4$  أو الفسفوريك  $H_3PO_4$  المركزين.

2- أستنتج رموز الكحولات التي ينتج عن تفاعل الحذف فيها الناتج نفسه وأكتب صيغته.

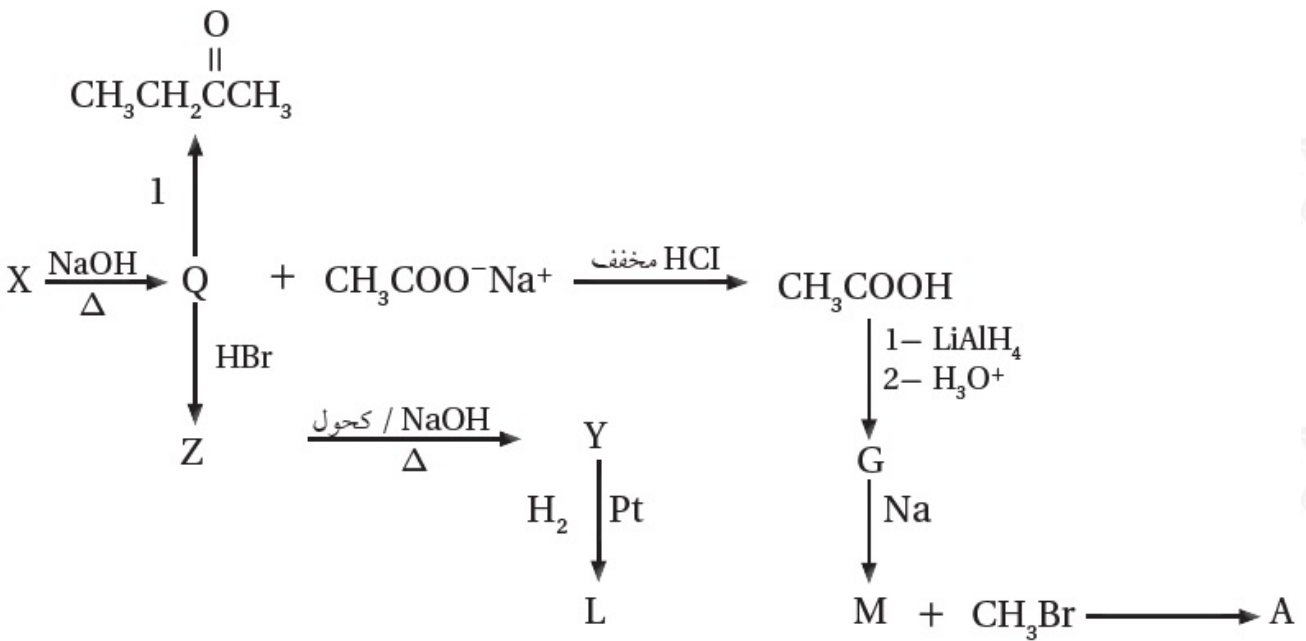
الكحولان (A) و (D) ينتج من حذف جزيء ماء منهما الألكين نفسه وهو:  
 $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CH}_2$

3- أعدد رمز الكحول الذي ينتج عن تفاعل الحذف فيه 1- بيوتين  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$

الكحول (C).

السؤال السادس:

أدرس المخطط الآتي الذي يتضمن سلسلة من التفاعلات الكيميائية، أعطيت بعض المركبات فيها رموزاً افتراضية، فإذا كان Y ألكيناً متماثلاً؛ أجب عن الأسئلة التي تتبع المخطط:



أ- أستنتج نوع التفاعل الذي يحوّل المركب Z إلى المركب Y

حذف.

ب- أستنتج نوع التفاعل الذي يحوّل المركب Q إلى المركب Z

استبدال.

ج- أستنتج نوع التفاعل الذي يحوّل المركب  $\text{CH}_3\text{COOH}$  إلى المركب G

### اختزال.

د- أكتب الصيغ البنائية للمركبات العضوية التي أعطيت الرموز الافتراضية: X, Y, Q, Z, G, L, M, A



هـ- أسمي تفاعل تحوّل المركب X إلى المركبين Q و  $\text{CH}_3\text{COONa}$

### التصبن.

و- ما العامل المناسب والظروف اللازمة للتفاعل التي يمثلها الرقم (1)؟

PCC مذاب في  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  أو  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  في وسط حمضي.

### السؤال السابع:

أضيف 1- بيوتانول قطرة قطرة إلى دايكرومات البوتاسيوم في وسط حمضي  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7/\text{H}^+$ .

أ- أكتب معادلة كيميائية تمثل التفاعل الحاصل.



1- بيوتانول

حمض البيوتانويك

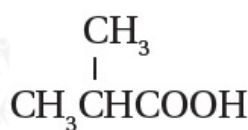
وبتغير لون محلول دايكرومات البوتاسيوم من البرتقالي إلى الأخضر.

ب- 1- بيوتانول و 2- بيوتانول يعطيان ناتجين مختلفين عند أكسدتهما بالطريقة السابقة.

أقترح اختباراً للتمييز بين ناتج أكسدة كل منهما، مع ذكر الكاشف المستخدم والملاحظة مع كل مركب.

أكسدة المركب 1- بيوتانول بواسطة محلول دايكرومات البوتاسيوم في وسط حمضي يعطي حمضاً كربوكسيمياً صيغته:  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ ، ويمكن الكشف عنه بمحلول  $\text{NaHCO}_3$  ويتصاعد غاز  $\text{CO}_2$ ، بينما يتأكسد 2- بيوتانول بواسطة محلول دايكرومات البوتاسيوم في وسط حمضي ويعطي كيتوناً صيغته  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHOHCH}_3$ ، وهو لا يتفاعل مع  $\text{NaHCO}_3$ .

السؤال الثامن:



أكتب معادلات كيميائية تبين تحضير المركب باستخدام المركبات العضوية: كلوروميثان  $\text{CH}_3\text{Cl}$  والبروبين  $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$  والإيثر و  $\text{PCC}/\text{CH}_2\text{Cl}_2$  وأي مواد غير عضوية مناسبة.