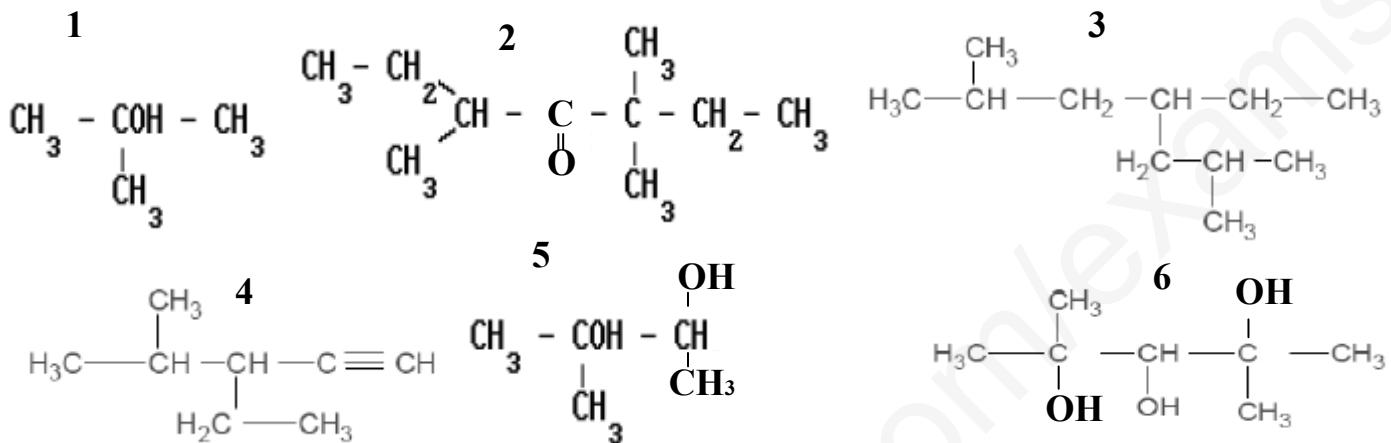


التمرين الأول (٦ ن):

- أعط التسمية النظامية للمركبات العضوية التالية:



-اكتب الصيغ النصف مفصلة للمركبات العضوية التالية:

- أ- 3.4 -ثنائي ميثيل هبتانويك**

ج- هكس 3-ين

ب- 2-ميثيل 3- ايثل اوكتان 3-ول

د- 5-ايزو بروبيل نونان 3-ن

و- 3 ايثل 5- ايزو بروبيل نونان 4- ون

التمرين الثاني (٦ ن):

نمزح 6 غ من حمض الايثانويك CH_3COOH مع 7.4 غ من كحول $\text{C}_4\text{H}_9\text{-OH}$ و نضيف بضع قطرات من H_2SO_4 و عند التوازن نحصل على 0,06 مول من الستر المتشكل $\text{M(C)} = 12 \text{ g/mol}$; $\text{M(O)} = 16 \text{ g/mol}$; $\text{M(H)} = 1 \text{ g/mol}$.

المطلوب:

- ٣٠ اكتب جميع الصيغ النصف مفصلة للكحول مع التسمية و التصنيف.

٣١ أثبت أن المزيج الابتدائي متساوي عدد المولات.

٣٢ ما نوع التفاعل و ما هي خصائصه؟

٣٣ احسب مردود التفاعل الكيميائي و استنتج صنف الكحول و اكتب ص

٣٤ اكتب معادلة التفاعل الحادث.

التمرين الثالث (8 ن):

الاحتراق التام لكتلة 2 غ من فحم هيدروجيني (A) $CxHy$. أعطى 6.28 غ من ثاني أكسيد الكربون و 2.57 غ من الماء .
علموا أن كثافة هذا الفحم الهيدروجيني بالنسبة للهواء هي $d = 2.413$
اكتنفوا معادلة تفاعل الاحتراق ، الحادث

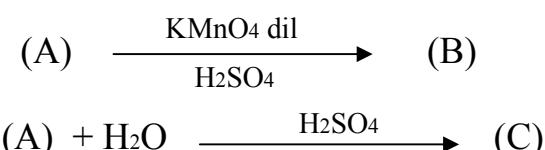
- 39 احسب الكثافة المولية للفحم الهيدروجيني (A).

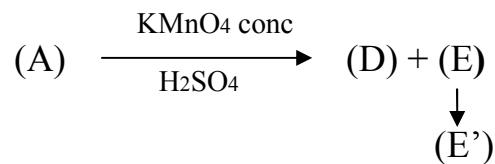
40 اوجد الصيغة الجزيئية العامة للمركب (A). إلى أي عائلة ينتمي؟

41 مثل الصيغ النصف مفصلة الممكنة للمركب (A) و أعط أسماءها النظامية.

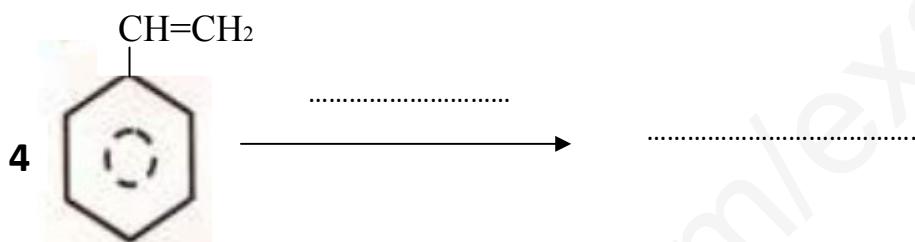
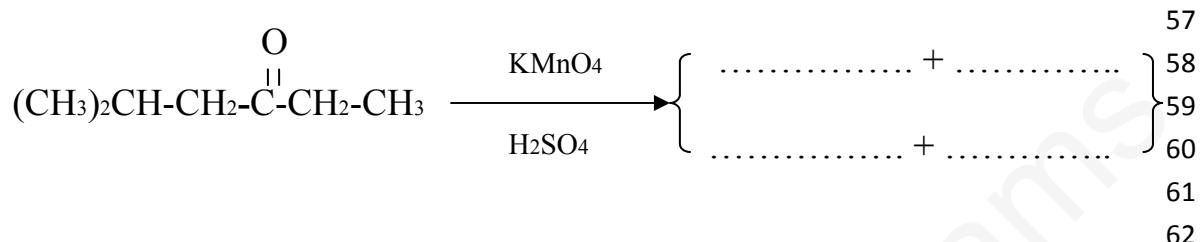
42 في التفاعلات التالية : المركيبين (E) و (D) يعطيان نتيجة ايجابية مع كاشف DNPH.

43 المركب (E) يعطى نتيجة ايجابية مع كاشف طولنس Tollens و المركب (D) يعطي نتيجة سلبية.





أ- أكمل التفاعلات التالية مع تسمية المركبات . (A) (B) (C) (D) (E) (E')
 ب- أكمل التفاعلات التالية:



بالتوفيق..