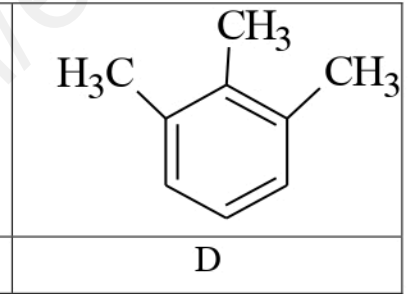
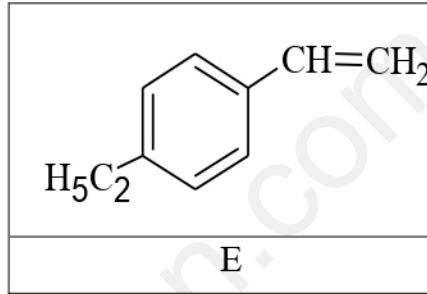
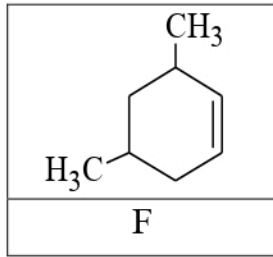
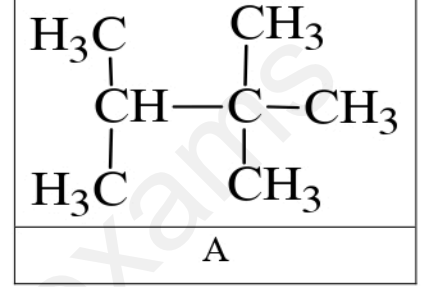
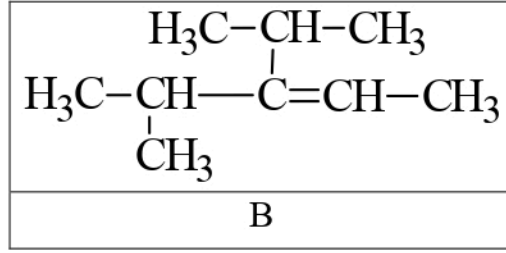
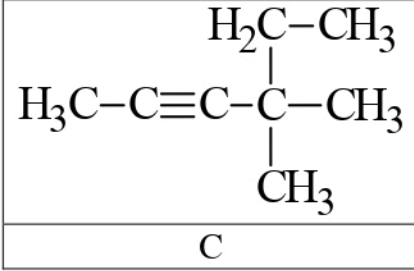


الموضوع

التمرين الأول: 10 نقاط .

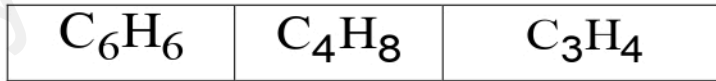
1. أكتب الاسم النظامي للصيغ نصف المفصلة المرفقة حسب IUPAC :



2. أكتب الصيغ نصف المفصلة للأسماء النظامية للفحوم الهيدروجينية (هيدروكربونات) التالية :

2.2-ثنائي ميثيل بروبان	4-ايتيل 3-ميثيل هبت-2 ن .	4،4 - ثنائي ميثيل بنت-2 ين
ميثا كزيلان.	3-ايزوبوتيل 5-ميثيل هكس-2 ن	بارا ايزو بروبييل كومن

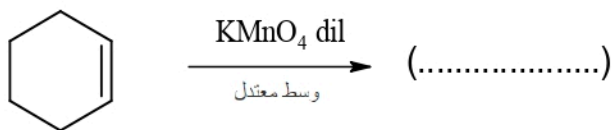
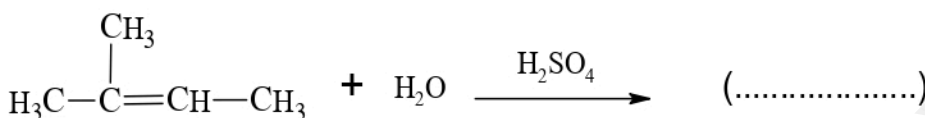
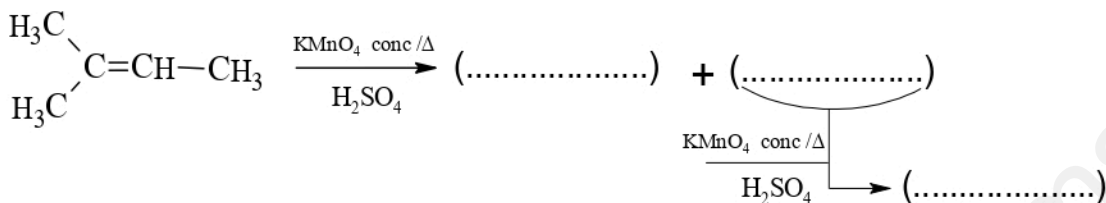
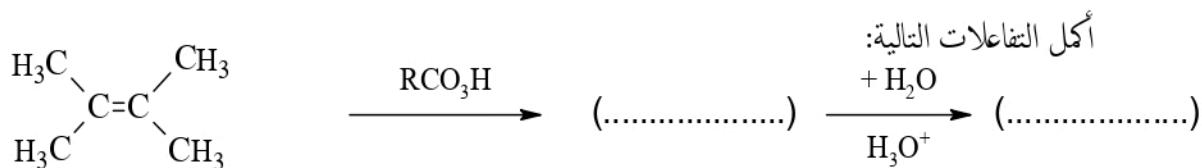
3. ليكن لديك الصيغ المجملة للفحوم الهيدروجينية التالية:



- عرف الفحوم الهيدروجينية محددًا إلى أي مجموعة (عائلة) تنتمي إليها هذه المركبات.
- ماهي الصيغ نصف المفصلة الممكنة للمركب  $\text{C}_4\text{H}_8$  مرفوقة بالاسم النظامي.
- اكتب معادلة تفاعل الاحتراق التام للمركب  $\text{C}_3\text{H}_4$ .
- احسب كتلة ثاني أكسيد الكربون الناتجة عن احتراق 4g من هذا المركب  $\text{C}_3\text{H}_4$ .

يعطى:  $M_{\text{C}} = 12\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$  .  $M_{\text{H}} = 1\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$  .  $M_{\text{O}} = 16\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$

I . الجزء الأول:



II . الجزء الثاني:

فهم هيدروجيني أليفاتي غير مشبع (A) تركيبه المتوي الكتلي:

$d = 1.38$  كثافته البخارية  $\text{H}\% : 10.3\%$  ,  $\text{C}\% : 89.7\%$

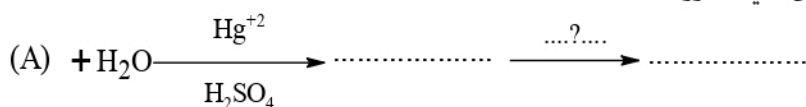
1. احسب كتلته المولية للمركب A ( $M_A$ ).
2. أوجد صيغة نصف المفصلة معطيا اسمه النظامي.
3. الهدرجة غير التامة للمركب A بوجود Pd تعطي المركب B. الإمهاء الحامضية للمركب B تؤدي لتشكيل المركب C.



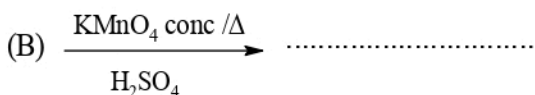
أ. أكتب الصيغة نصف المفصلة لكل من المركبين B , C .  
 ب. ما هي طبيعة المركب الناتج C ؟

4. تقوم بإحراق تام لـ 35ml من المركب A بوجود  $\text{O}_2$  .

- أحسب حجم  $\text{CO}_2$  الناتج عن هذا الاحتراق. في الشروط النظامية.



5. أأكمل التفاعلات التالية:



بالتوفيق للجميع