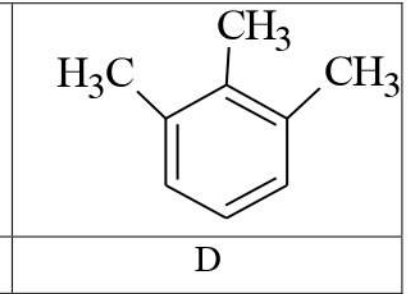
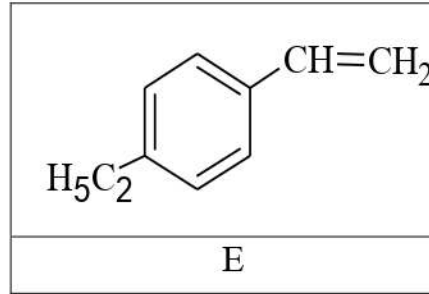
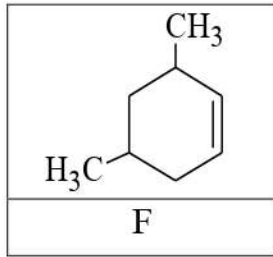
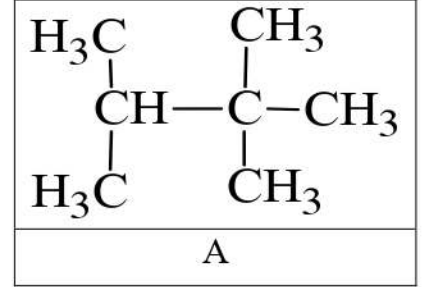
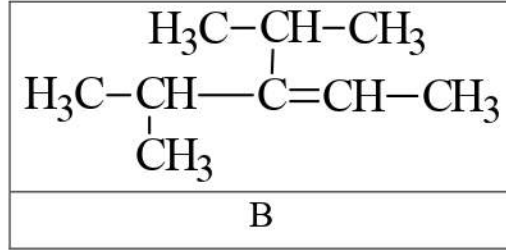
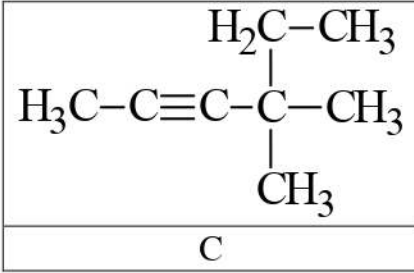


الموضوع

التمرين الأول: 10 نقاط .

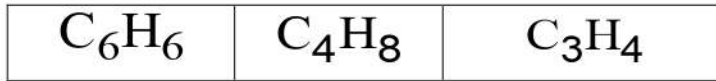
1. أكتب الاسم النظامي للصيغ نصف المفصلة المرفقة حسب IUPAC :



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

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

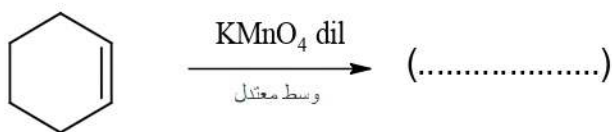
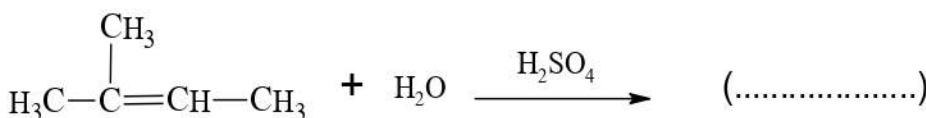
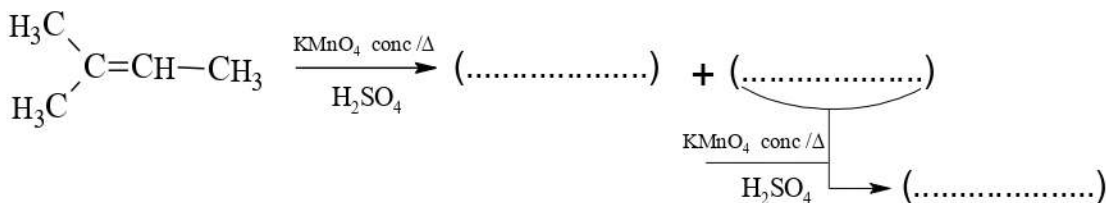
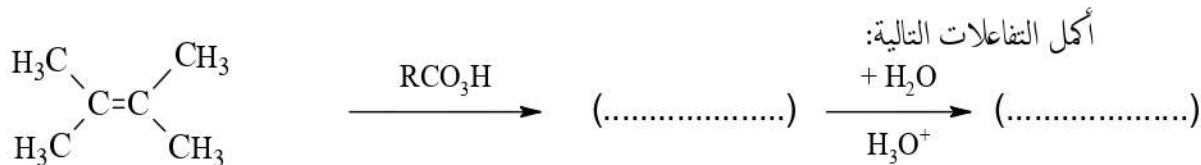
3. ليكن لديك الصيغ المجملة للفحوم الهيدروجينية التالية:



- عرف الفحوم الهيدروجينية محددًا إلى أي مجموعة (عائلة) تنتمي إليها هذه المركبات.
- ماهي الصيغ نصف المفصلة الممكنة للمركب C_4H_8 مرفوقة بالاسم النظامي.
- اكتب معادلة تفاعل الاحتراق التام للمركب C_3H_4 .
- احسب كتلة ثاني أكسيد الكربون الناتجة عن احتراق 4g من هذا المركب C_3H_4 .

يعطى: $M_C = 12\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$. $M_H = 1\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$. $M_O = 16\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$

I . الجزء الأول:



II . الجزء الثاني:

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

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

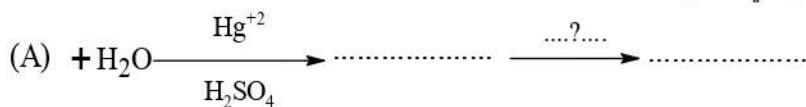
1. احسب كتلته المولية للمركب A (M_A).
2. أوجد صيغة نصف المفصلة معطيا اسمه النظامي.
3. الهدرجة غير التامة للمركب A بوجود Pd تعطي المركب B. الإماهة الحامضية للمركب B تؤدي لتشكيل المركب C.



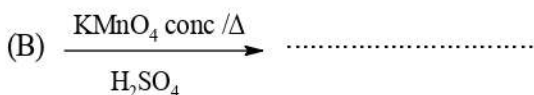
أ. أكتب الصيغة نصف المفصلة لكل من المركبين B , C . ب. ما هي طبيعة المركب الناتج C ؟

4. تقوم بإحراق تام لـ 35ml من المركب A بوجود O_2 .

- أحسب حجم CO_2 الناتج عن هذا الاحتراق. في الشروط النظامية.



5. أكمل التفاعلات التالية:



بالتوفيق للجميع