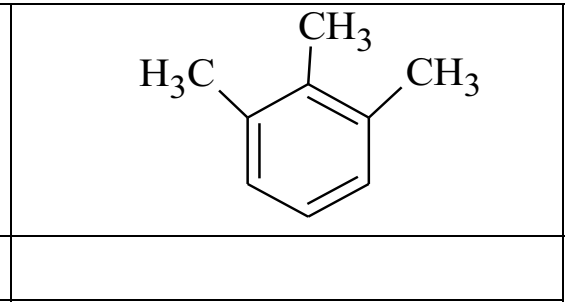
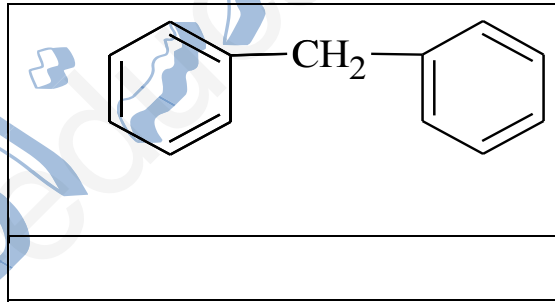
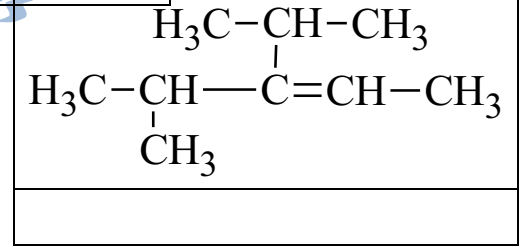
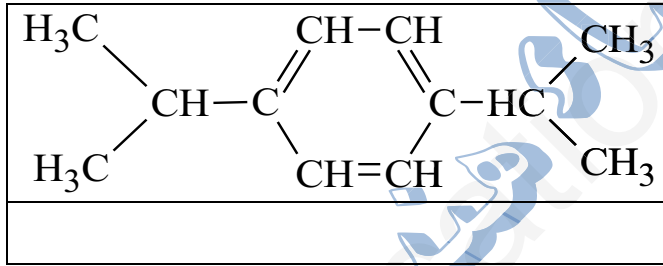
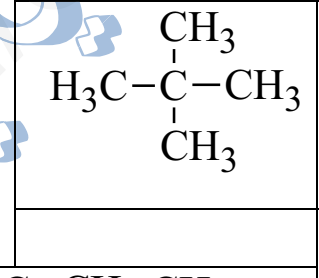
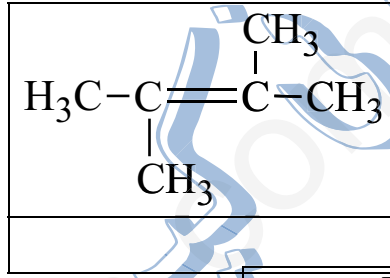
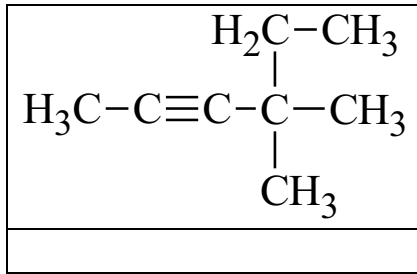


الموضوع

التمرين الأول: (07ن)

(1) أكتب الاسم النظامي للصبغ نصف المفصلة المرفقة حسب IUPAC :



(2) أكتب المصغ نصف المفصلة للأسماء النظامية للمركبات العضوية :

- 4- إيثيل، 3-مثيل هكس-2 ن .
- (4،4)- ثنائي مثيل بنت-2 ين .
- (5.3.1)- ثلاثي ميثيل بنزن .
- ميثا نترو الطولين .
- حلقي الهكسن .
- 3- ايزوبروبيل، 5-مثيل هكس-2ن .

التمرين الثاني: (04 نقاط)

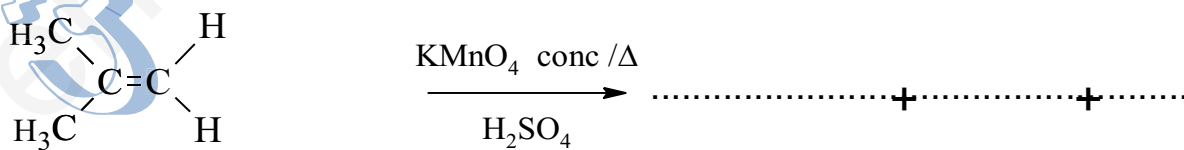
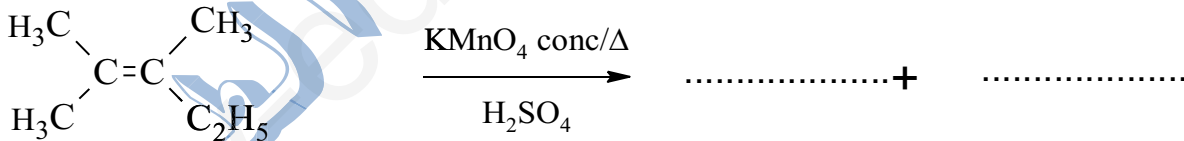
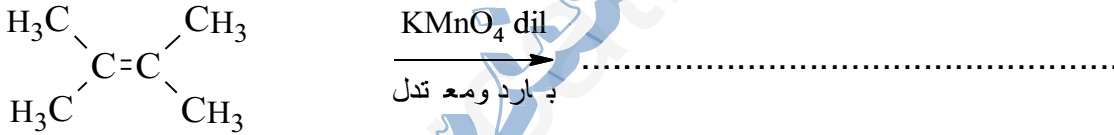
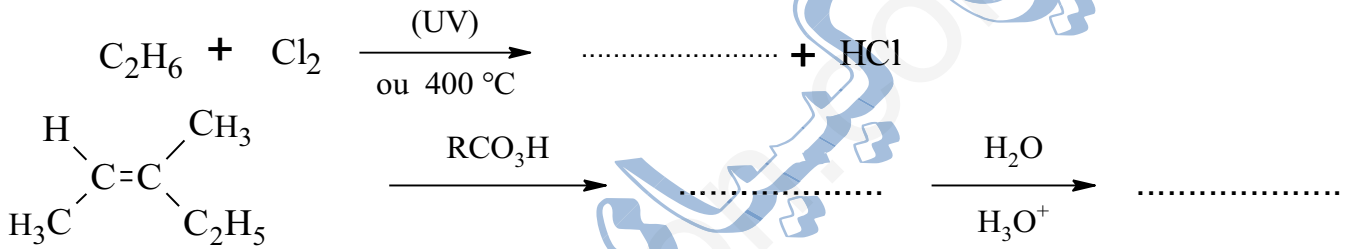
تم عملية التقطير التجزيئي للبترول داخل برج كبير يتألف من عدة طوابق (Plateaus) حيث يسخن البترول الخام في أسفل البرج بدرجات حرارة كبيرة جدا تتراوح بين 350C° إلى 400C° . والشكل 1- يوضح لنا ذلك.

1. قم بتفسير ووضع مبدأ عمل يوضح ما يحدث داخل هذا البرج.
2. أذكر نواتج البترول بالترتيب من الأسفل إلى الأعلى
3. ما هي استعمالات بعض هذه النواتج ؟
4. من خلال إجابتك الصحيحة يمكنك وضع بيانات على الشكل المرفق من خلالها توضح ما يحدث في كل طابق وكذا نواتج التقطير التجزيئي (الشكل 1- يرجع مع ورقة الإجابة).

التمرين الثالث: (03ن)

I. الجزء الأول:

أكمل التفاعلات التالية:

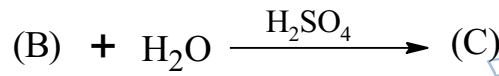
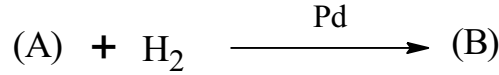


II. الجزء الثاني :

المركب (A) فحم هيدروجيني أليفاتي غير مشبع من عائلة الألسينات تركيبه المئوي الكتلي :

$$M_A = 40 \text{ g.mol}^{-1} \text{ ، } C\% : 89.7\% \text{ ، } H\% : 10.3\% \text{ . كتلته المولية } M_A = 40 \text{ g.mol}^{-1}$$

1. أوجد الصيغة نصف المفصلة للمركب A معطيا اسمه النظامي.
2. الهدرجة غير التامة للمركب A بوجود Pd تعطي المركب B. الإمامة الحامضية للمركب B تؤدي لتشكيل المركب C .



أ. أكتب الصيغة نصف المفصلة لكل من المركبين B . C .

ب. ما هي طبيعة المركب الناتج C معطيا صنفه؟

3. نقوم بإحراق تام لـ 35ml من المركب A بـ O_2 .

أ. أكتب معادلة تفاعل الاحتراق التام .

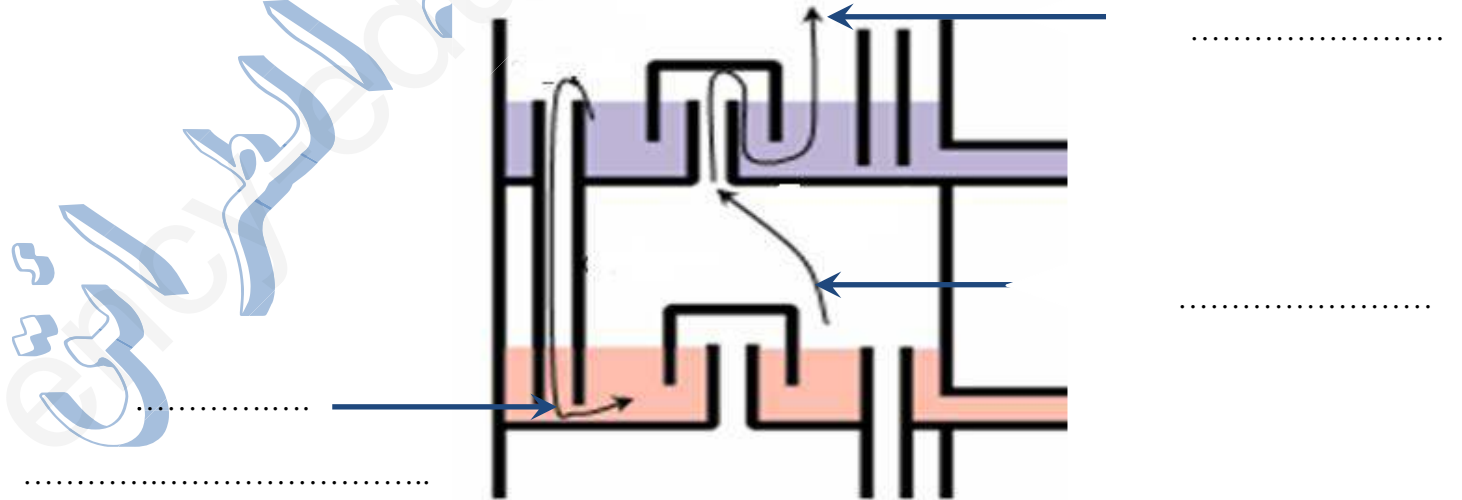
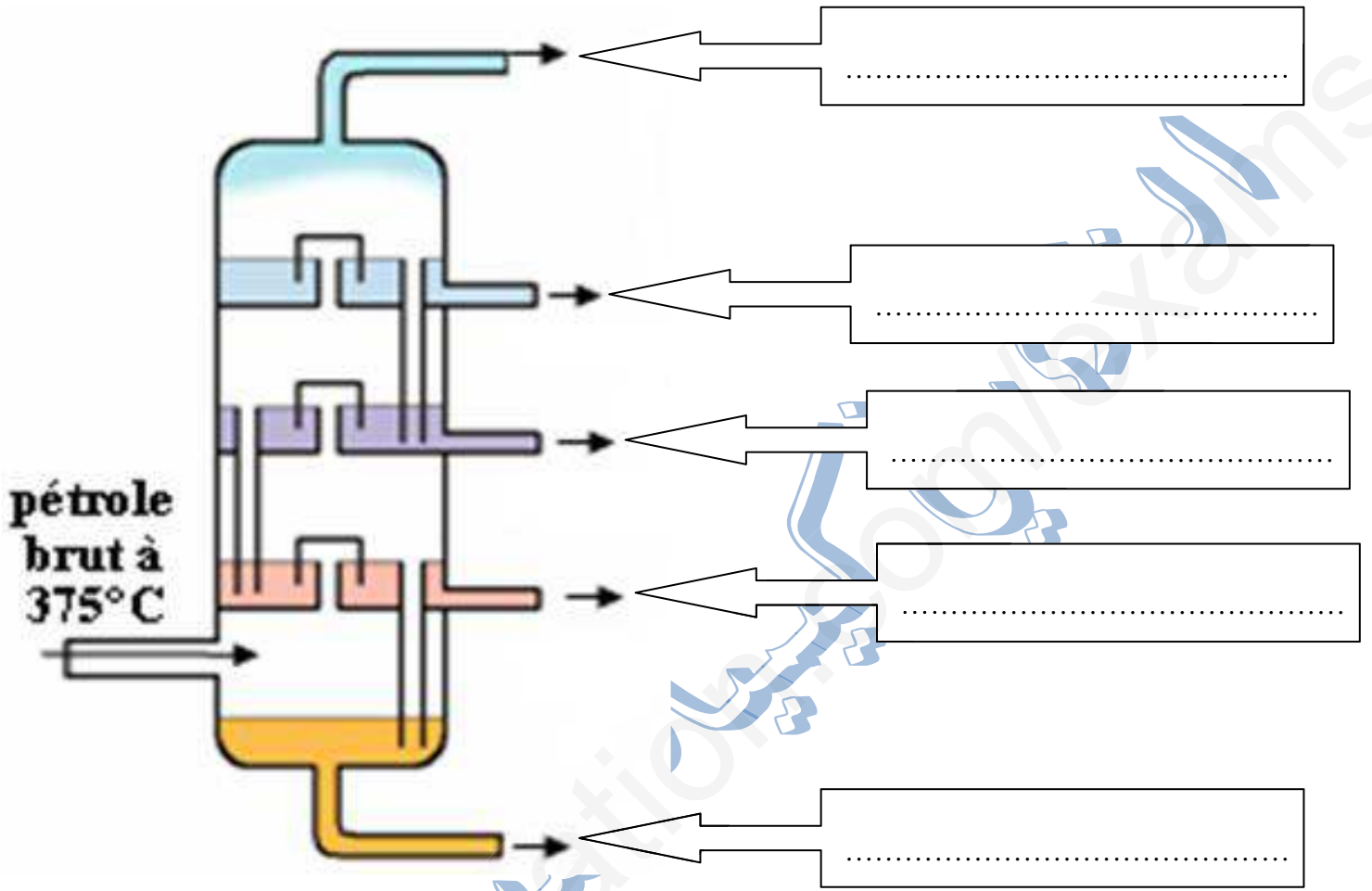
ب. أحسب حجم CO_2 الناتج عن هذا الاحتراق.

4. أكمل التفاعلات التالية:



الاسم واللقب:

- تكتب على جميع البيانات ويعاد مع ورقة إلى جابت



(الشكل 1-)