



مديرية التربية لولاية بومرداس
السنة الدراسية : 2020/2019
التاريخ : 01 مارس 2020



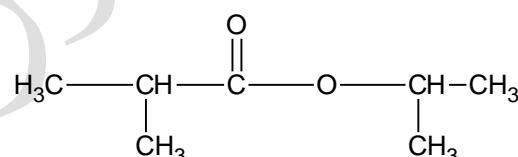
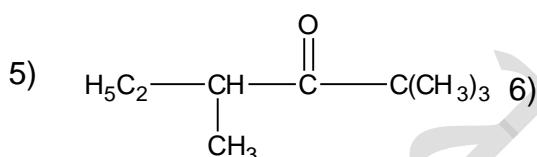
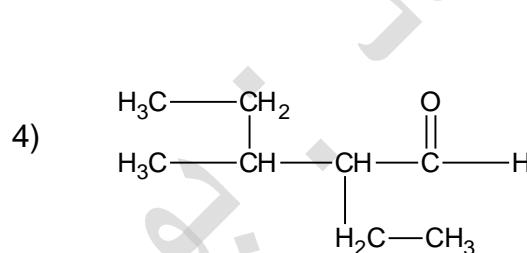
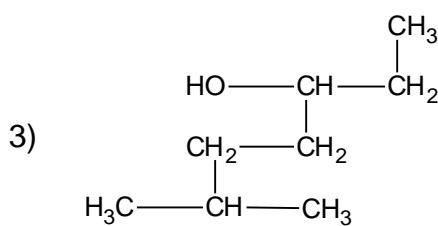
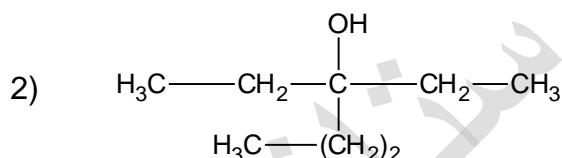
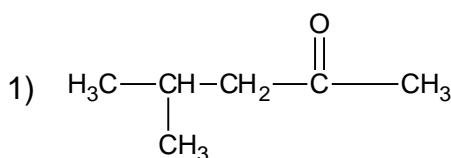
ثانوية بويري بوعلام - يسر -
الفصل الثاني
الشعبة : الثانية تقني رياضي

المدة: 02 س

اختبار في مادة: التكنولوجيا (هندسة الطائق)

التمرين الأول : 04.5 نقاط

- س名 المركبات العضوية التالية مع إعطاء العائلة التي تنتهي لها :

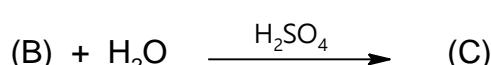


التمرين الثاني: 07 نقاط

- ❖ فح هيدروجيني أليفاتي غير مشبع (A) تركيبه المئوي الكتلي :

$$\cdot M_A = 40 \text{ g/mol} , \text{ كتلته المولية : } C\% = 89.7\% ; H\% = 10.3\%$$

- أوجد الصيغة نصف المفصلة للمركب (A) معطيا اسمه النظامي .
- الهرجة الجزئية للمركب (A) بوجود Pd تعطي المركب (A) ، الإماهة الحامضية للمركب (B) تؤدي لتشكل المركب (C).

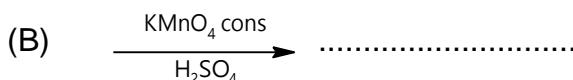
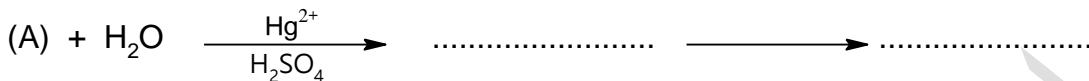


. أ- أكتب الصيغة نصف المفصلة لكل من المركبين $B; C$.

ب- ما هي طبيعة المركب الناتج (C).



- 3- يحترق $35mL$ من المركب (A) احتراقاً تماماً بوجود الأكسجين O_2 .
- اكتب تفاعل الاحتراق التام.
 - أحسب حجم CO_2 الناتج عن هذا الاحتراق.
 - أكمل التفاعلات التالية :



التمرين الثالث : 08.5 نقاط

- ❖ كحولان (A) و (B) لهما نفس الصيغة العامة $C_nH_{2n+2}O$ و نفس الكثافة البخارية $d = 2.07$.
- احسب كتلتهما المولية.
 - استنتج قيمة n .

3- اكتب الصيغ نصف المفصلة المحتملة للكحولين.

- ✓ اكسدة الكحول (A) بواسطة $KMnO_4$ في وسط حمضي H_2SO_4 تعطي لنا مركب (C) الذي يتفاعل مع $DNPH$ و يعطي نتيجة إيجابية مع كاشف فهلينغ.

أ- استنتاج صنف الكحول (A)، مع إعطاء الصيغة النصف مفصلة لكل من (A) و (C).

- ❖ نمزج g 12 من حمض الإيثانويك مع $0.2 mol$ من الكحول (B)، ثم نضيف بعض القطرات من حمض الكبريت المركز فنحصل على g 12.24 من الأستر المتشكل.

. $M_{ester} = 102 \text{ g/mol}$:

1- بين أن المزيج متساوي المولات.

2- ما اسم التفاعل الحادث، وما هي مميزاته.

3- احسب مردود التفاعل.

4- استنتاج صنف الكحول (B).

5- حدد الصيغة نصف المفصلة للكحول (B).

6- اكتب التفاعل الحادث.

- ✓ نزع الماء من الكحول (B) بوجود حمض الكبريت المركز H_2SO_4 عند يؤدي إلى تشكيل المركب (D).

- اكتب التفاعل الحادث مع استنتاج صيغة المركب الناتج (D).

حكمة :

كن في الطريق عفيف الخطى
شريف السماع كريم النظر
و كن تلميذاً إذا أتوا بعده
يقولون : مر و هذا الآخر
.....

٣٥ مع تمنياتي بالتفوق للجميع

أستاذ المادة :
بوریحان أسامة