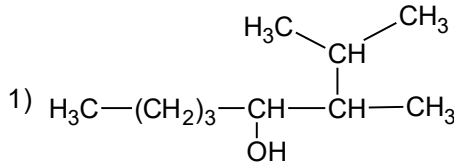
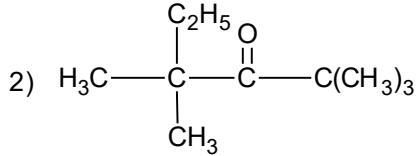


التمرين الأول: (7.5 نقاط)

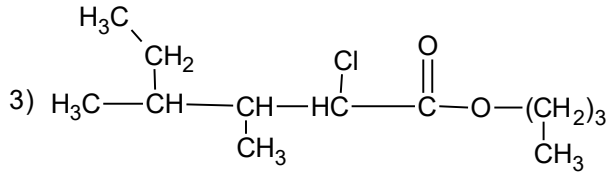
✓ سم المركبات العضوية التالية:



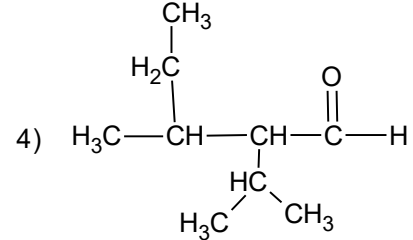
.....



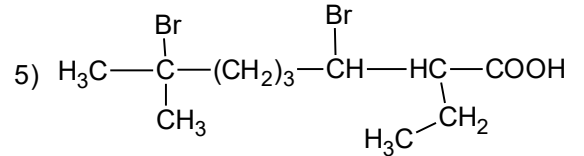
.....



.....



.....



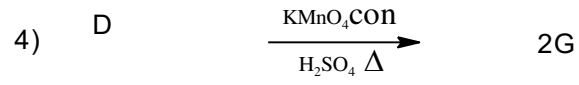
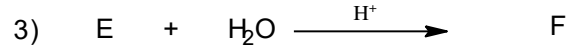
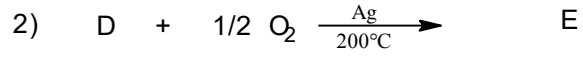
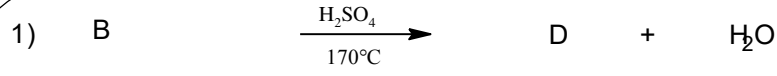
.....

التمرين الثاني (12.5 ن)✓ معالجة كتلة 10g من كحول A بالصوديوم Na أدت إلى انطلاق 1.51L من غاز الهيدروجين  $\text{H}_2$ 

1. أكتب معادلة التفاعل الحادث .
2. أوجد الصيغة المجرىة للكحول A .
3. اعط كل الصيغ النصف المفصلة لهذا الكحول واسم وصنف كل صيغة .
4. المركب B هو إحدى الصيغ النصف المفصلة للكحول A معالجة المركب B بالنحاس Cu عند  $300^\circ\text{C}$  اعطت المركب C يتفاعل مع DNPH ولا يتفاعل مع نترات الفضة النشادرية (محلول طولنس)
  - أ. ما طبيعة المركب C وما صنف الكحول B ؟
  - ب. اكتب معادلة التفاعل الحادث معطيا الصيغ النصف المفصلة للمركبات B و C
5. نجري على المركب B سلسلة التفاعلات التالية:
  - أ. عين الصيغ النصف المفصلة للمركبات D . E . F . G . H .

ب. بماذا يمكن ان نستبدل الوسيط Ag / 200°C في التفاعل 2 ؟

ج. ما اسم التفاعلات 1,2,3,4,5 ؟



ملاحظة: نقطة على التنظيم

**& بالتوفيق &**