

التمرين 28 : بكالوريا 1987

اولا :

- A, C هي مأكبات صيغتها المجملة $C_4H_{10}O$. نمرر ابخرتها على النحاس المسخن عند 300°C :
- A يعطي D الذي له خواص مرجعة ويتحول بتأثير بروميد المثيل المغنزومي الى بنتانول-2 بعد الحلمة .
 - C يعطي F وهو السان الذي يتحول بتأثير الحمض HBr الى ميثيل-2-بروم-2-بروبان .

المطلوب :

1. اوجد الصيغ المفصلة للمركبات A/B/C/D/F مع كتابة التفاعلات .
2. قارن حموضة المركبات A/B/C ؟
3. D يتأكسد معطيا G الذي يتكاثف في وسط حمضي مع A لتشكيل المركب H . أعط صيغة المركب H والية تفاعل تشكيله.
4. البروم-2-ميثيل-2-بروبان يتفاعل في وسط قاعدي ليعطي من جديد C و F :
ا/ اشرح بالتفصيل آلية التفاعل ؟
ب/ هل F يمثل متما كبا هندسيا ؟
5. تفاعل البروم مع F :
بين آلية التفاعل ؟
هل ناتج التفاعل فعال ضوئيا ؟ لماذا ؟