مقياس : الفعالية الكيميائية ومتعددات الوظائف

سنة ثالثة ليسانس كيمياء عضوية



كلية العلوم الدقيقة

جامعة الشهيد حمه لخضر الوادي

2018/ 2017

قسم الكيمياء السنة:

#### الامتحان

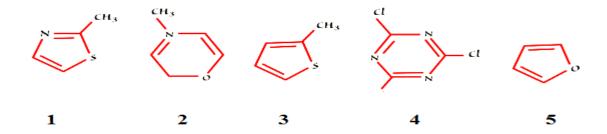
التمرين الأول: (06 نقاط)

1) رتب حامضية المركبات التالية ترتيبا تصاعديا مع التفسير 1

2) أكتب الصيغ الحدية الميزوميرية لللمركب التالي:

التمرين الثاني :(04 نقاط)

بين من بين المركبات التالية المركبات الأورماتيةمن غير اروماتي مع ذكر الشروط.



التمرين االثالث :(10 نقاط)

أكمل هذه التفاعلات مع إعطاء الآلية لتفاعل الأول والثاني؟

بالتوفيق

# تصحيح الامتحان 2017 /2018

#### التمرين الأول:

(1

(ن 2)A>D>B>C

بما أن الفلور أكثر كهروسالبية من الكلور فان المركب A اكثر حامضية من D ويرجع للفعل الجاذب الذي يعمل على تشديد حموضية المركب و هذا الأخير أكثر حامضية من B لبعد الكلور عن الو ضيفة الحامضية وفي الأخير المركب C لوجود مجوعة المثيل المانحة (C)

#### (2) الصيغة الحدية الممكنة

### التمرين الثاني:

1. من بين المركبات التالية المركبات الأورماتية من ضد اروماتي من غير اروماتي ليكون مركب اروماتي لبد من تحقيق الشروط

 $4n+2=\pi e$ خطقي \* مستوي \* مترافق \* تطبق عليه القاعدة هيكل  $\pi e$ ليكون مركبضد اروماتي لبد من تحقيق الشروط

\* حلقي \* مستوي \* مترافق \* تطبق عليه القاعدة هيكل 4n=πe ليكون مركبغير اروماتي لا يحقيق الشروط المذكورة سابقا

المركبات 4 ، 4 ، 5 اروماتية بينها المركبات 1 ، 2 هي مركبات غير اروماتية لأنها ختل في عملية الترافق

### التمرين الثالث :

## التفاعل الأول:

$$R_1$$
 OH  $+$  PCC  $R_2$   $R_2$ 

### الحل

## التفاعل الثاني

الحل

#### التفاعلالثالث

$$H_{3}C$$
 $C$ 
 $CH_{3}$ 
 $C$ 
 $CH_{3}$ 
 $CH_{3}CH_{2}OH$ 
 $CH_{3}CH_{2}OH$ 

الحل

# التفاعل االرابع:

الحل

6/2