

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



أسئلة مترجمة من امتحانات كامبريدج في الوحدة الثامنة مشتقات الهيدروكربونات

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف الثاني عشر](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 07:03:38 2024-04-14

إعداد: نايف بن ناصر الحضرمي

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر



روابط مواد الصف الثاني عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

[اسئلة مترجمة من مصادر كامبريدج مع الحل في الوحدة السابعة الأنتروبي الجزء الثالث](#)

1

[اسئلة مترجمة من مصادر كامبريدج مع الحل في الوحدة السابعة الأنتروبي الجزء الثاني](#)

2

[اسئلة مترجمة من مصادر كامبريدج مع الحل في الوحدة السابعة](#)

3

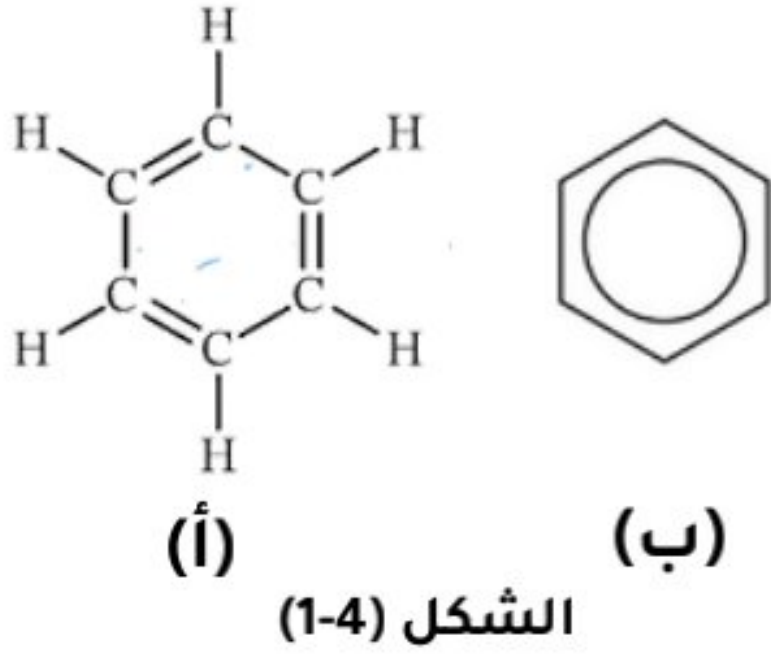
المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

الأنثروبي الجزء الأول	
مراجعة الوحدة السادسة الكيمياء الحركية	4
أسئلة تدريبية مترجمة من موقع كامبريدج مع نماذج الإجابات في الوحدة السادسة العناصر الحركية	5

الكيمياء العضوية

الفصل الثاني

36- يوضح الشكل (1-4) جزيء البنزين
إشرح الفرق بين الشكلين (أ) و (ب) .



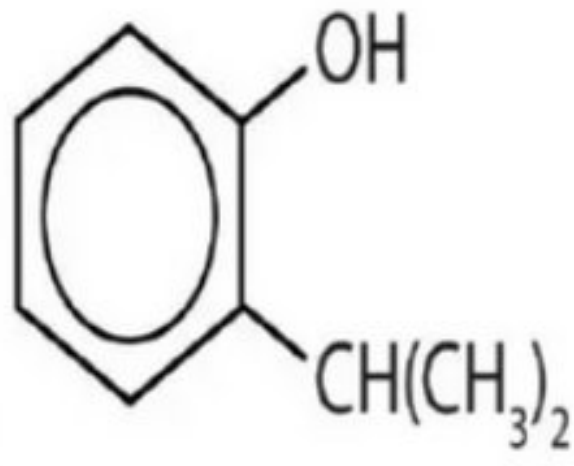
37- إشرح الفرق بين روابط باي التي يكونها البنزين و روابط باي في الرابطة الثنائية ل الأوكتين.

38- البديل الصحيح الذي يصف عدد الإلكترونات المكونة الرابطة x جزيء البنزين ونوع الرابطة و قيم زوايا الروابط الموجودة حول ذرة الكربون ونوع التهجين في جزيء البنزين

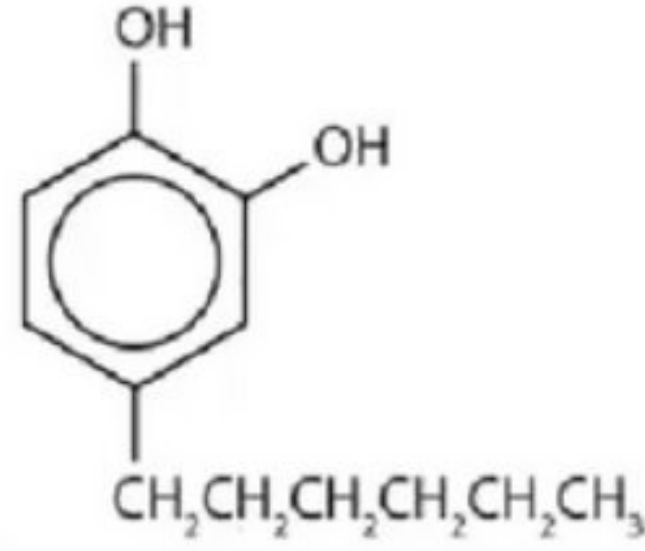
نوع التهجين	قيم الزوايا	عدد الإلكترونات	الرابطة x
sp^2	120	3	باي
sp^2	120	6	سجما
sp^2	120	3	سجما
sp^2	120	6	باي

ترجمة: نايف بن ناصر العفري

39- سم المركبات التالية :



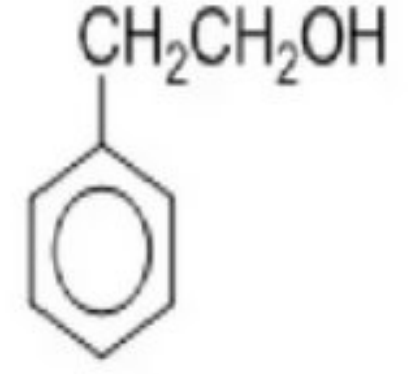
A



B



C



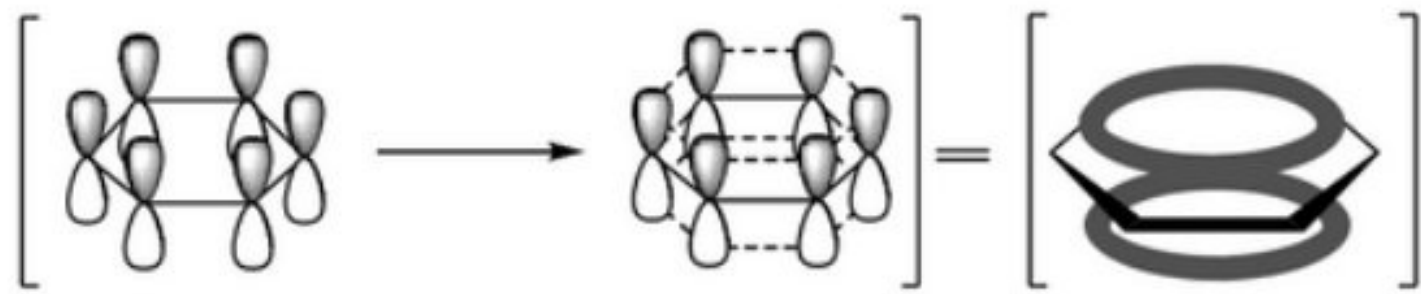
D

40- أكمل الجدول (2-4) .

Structural formula	IUPAC name
$C_6H_5CH_3$	
$CH_3CH_2CH_2CH_2CHO$	
CH_3NHCH_3	
$CH_3CH(NH_2)CO_2H$	

الجدول (2-4)

41- اشرح وفسر الشكل (3-4) مضمناً في اجابتك

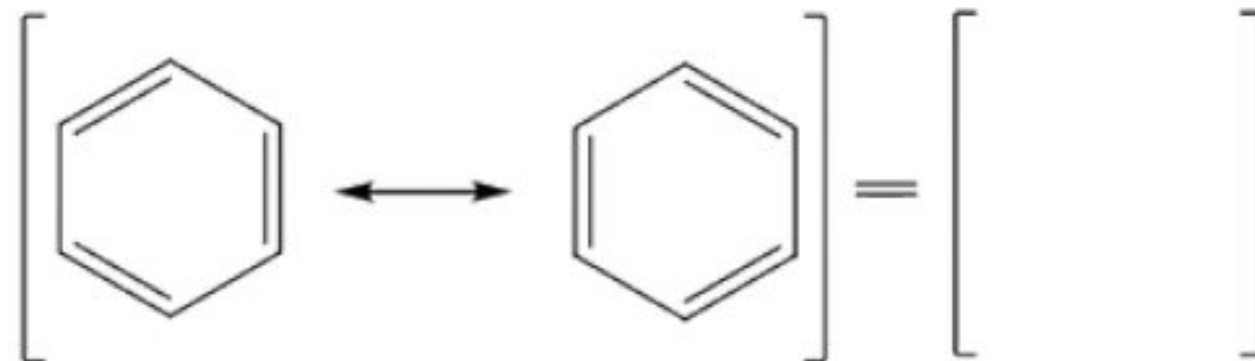


الشكل (3-4)

- الإلكترونات الغير متمركزة
- نوع التهجين
- روابط سجما وباي
- فصوص الأفلاك الذرية P

42- مستعيناً بالشكل (4-4) اجب عن الأسئلة الآتية .

(أ) سم الظاهرة التي يوضحها الشكل (4-4) .

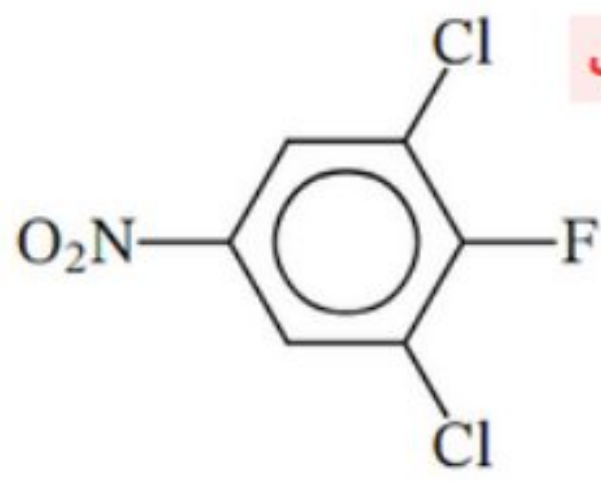


الشكل (4-4)

(ب) قام نايف بوضع تعليق ان التراكيب البنائية في الشكل (4-4) متكافئة فسر ذلك .

(ج) ارسم الصيغة الهيكلية في الأقواس في الشكل (4-4)

43- الإسم الصحيح حسب نظام الأيوباك للمركب الأروماتي الموضح في الشكل (5-4) .



الشكل (5-4)

سؤال إثرائي ، انت مطالب
بثلاثة تفرعات او أقل .

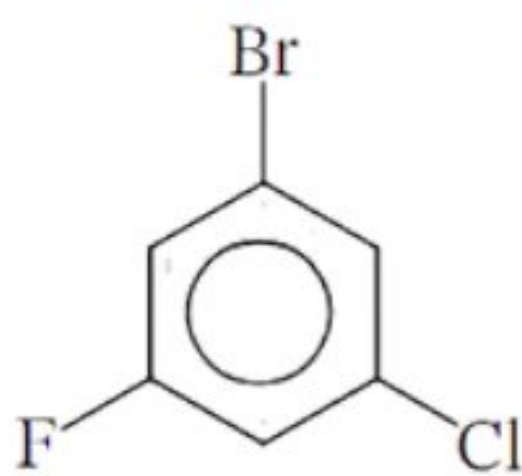
- 3,1-ثنائي كلورو-2-فلورو-5-نيترو بنزين
- 5,3-ثنائي كلورو-4-فلورو نيترو بنزين
- 6,2-ثنائي كلورو-1-فلورو-5- نيترو بنزين
- 2-فلورو-5-نيترو-1,3-ثنائي كلورو بنزين

43- الأرينات هي هيدروكربونات عضوية تحتوي على حلقة بنزين واحدة او أكثر حيث يمتلك هذا النوع من المركبات العضوية إستقراراً كبيراً جداً في الطاقة فسر ذلك .

44- أكمل الجدول الآتي :

الصيغة الهيكلية للبنزين	الصيغة الجزيئية للبنزين

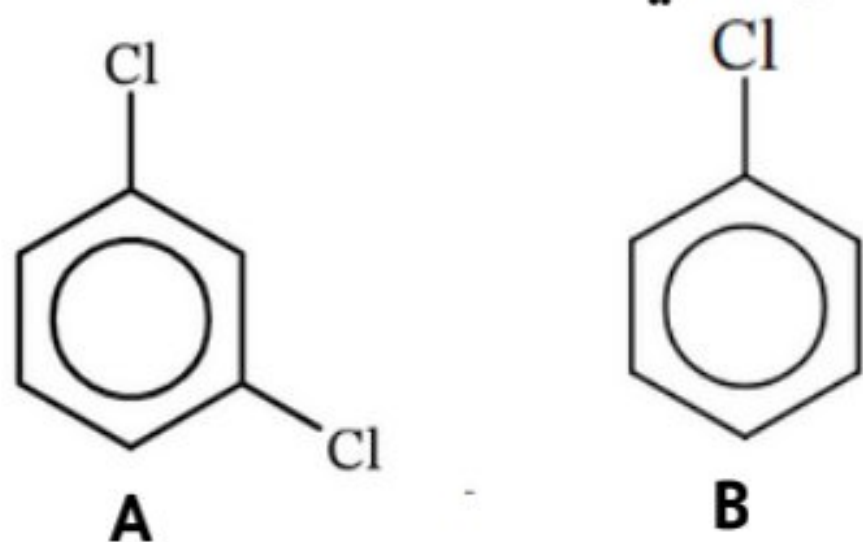
45- ما هو الإسم النظامي للمركب الأروماتي الموضح في الشكل(6-4) :



الشكل (6-4)

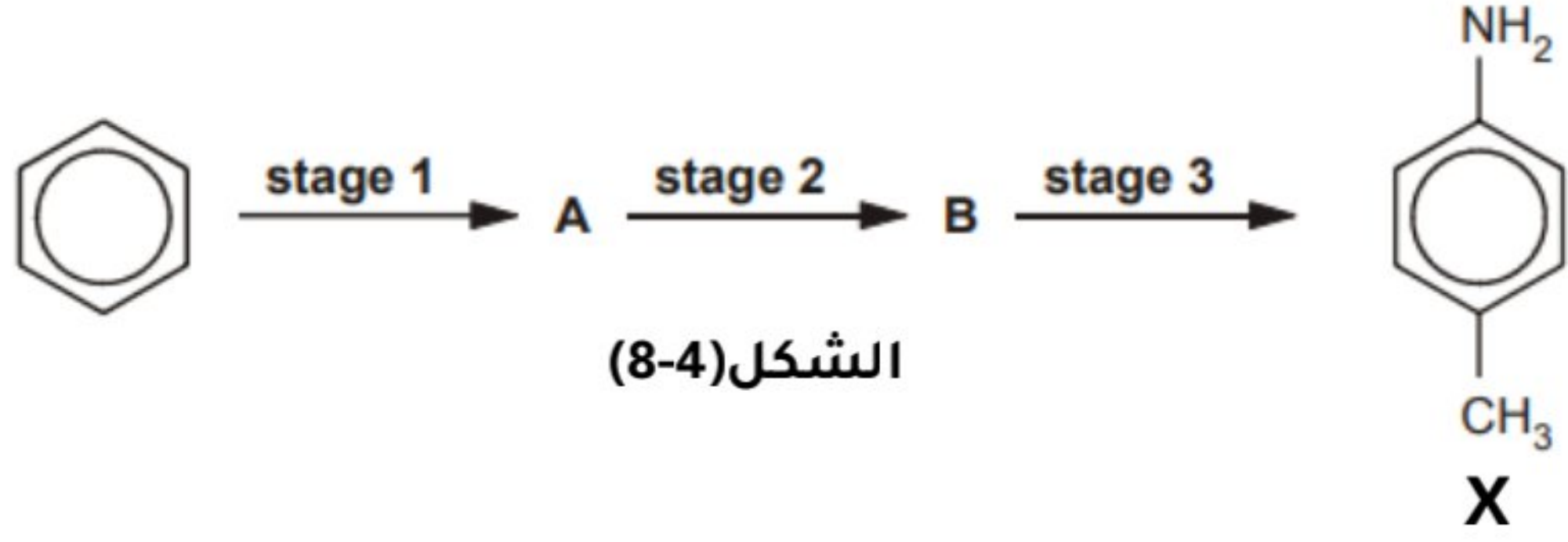
- 1-فلورو-3-برومو-5-كلورو بنزين
- 1-كلورو-3-برومو-5-فلورو بنزين
- 1-برومو-3-كلورو-5-فلورو-بنزين
- 1-كلورو-3-فلورو-4-برومو بنزين

46- ما هو الإسم النظامي للمركبين الأروماتيين الموضحين في الشكل(7-4) :



الشكل (7-4)

47- يمكن تحويل البنزين الى المركب X بسلسلة من التفاعلات كما هو موضح في الشكل (8-4).



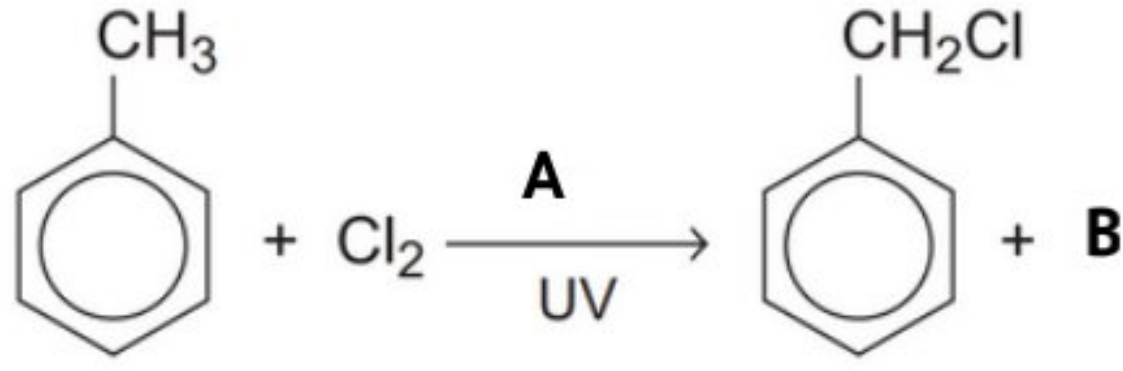
أ) سم المركب X وفق نظام الأيوباك .

ب) صف كيف يمكن تحويل البنزين إلى المركب X ، اذكر المعادلة الكيميائية الموزونة لكل مرحلة (A و B) واذكر الظروف المناسبة .

48- ما هو البديل الصحيح الذي يصف تفاعل الكلور مع الميثيل بنزين

نوع التفاعل	الظروف المناسبة	أحد المواد الناتجة
استبدال بالجذور الحرة	UV + تسخين	1-كلورو-2-ميثيل بنزين
إستبدال إلكتروفيلي	تسخين + UV	كلورو ميثيل بنزين
استبدال بالجذور الحرة	غاز الكلور + كلوريد الألمونيوم	كلورو ميثيل بنزين
إستبدال إلكتروفيلي	غاز الكلور + كلوريد الألمونيوم	1-كلورو-2-ميثيل بنزين

49- يوضح الشكل (8-4) احد تفاعلات الأرينات (أ) أذكر ما الذي تمثل له الرمز A و B .



الشكل (8-4)

(ب) اسم آلية حدوث التفاعل

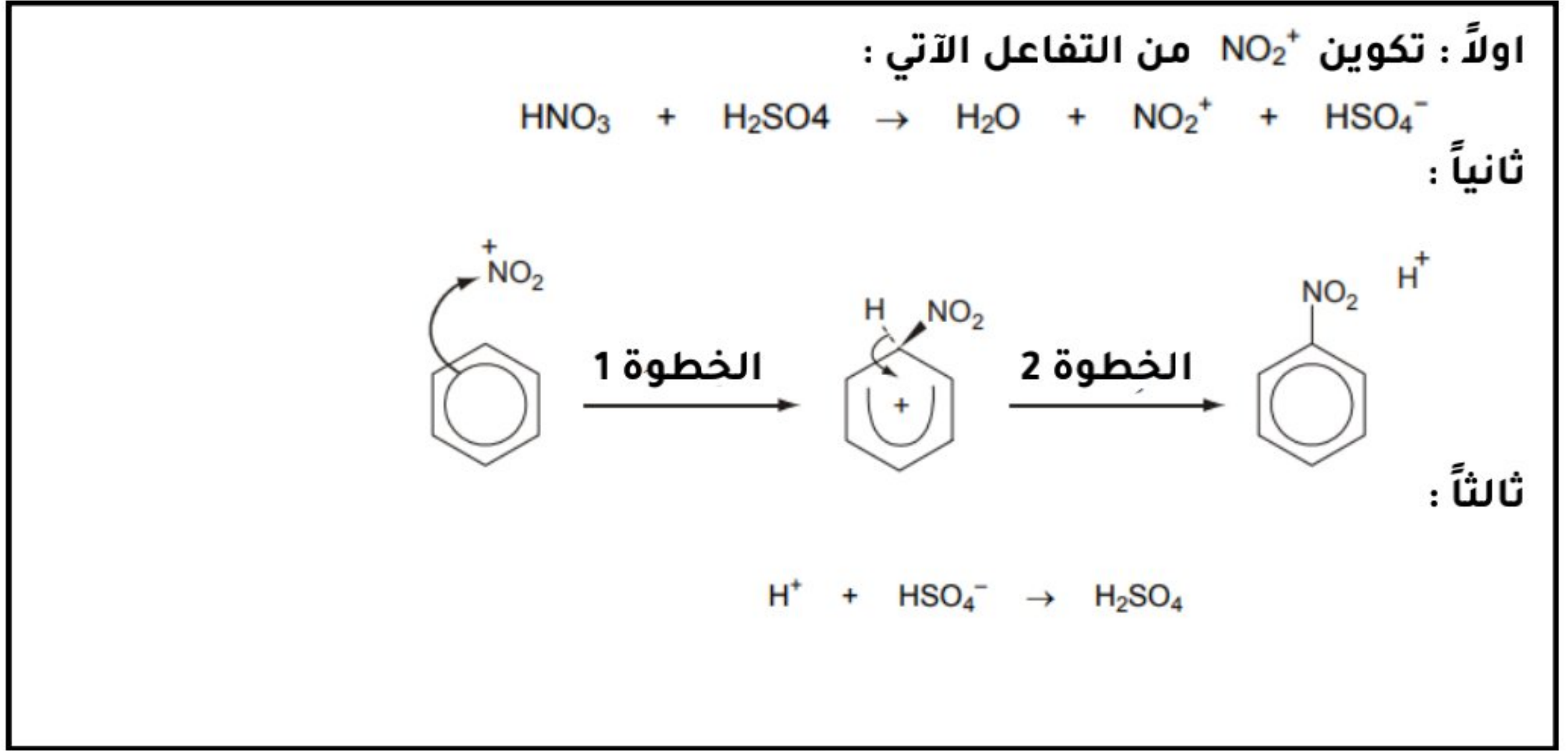
50- يتفاعل البنزين مع 2-كلورو-2-ميثيل البروبان بوجود عامل حفاز لتكوين مادتين ناتجتين أحدها HCl ، اشرح هذا التفاعل مضمناً في إجابتك

- . اسم آلية التفاعل
- . معادلة التفاعل
- . العامل الحفاز
- . الصيغة الهيكلية للمادة الأخرى وإسمها النظامي .

51- ما ناتج إضافة الهيدروجين إلى البنزين باستخدام عامل حفاز مثل النيكل .

- الهكسان الحلقي
- ميثيل هكسان الحلقي
- الهكسين الحلقي
- ميثيل هكسين الحلقي

52- يوضح الشكل (9-4) احد آليات التفاعل .



الشكل (9-4)

(أ) سم آليه التفاعل الموضحة في الشكل (9-4).

(ب) ما الذي يشير إليه \curvearrowright في المرحلة الثانية .

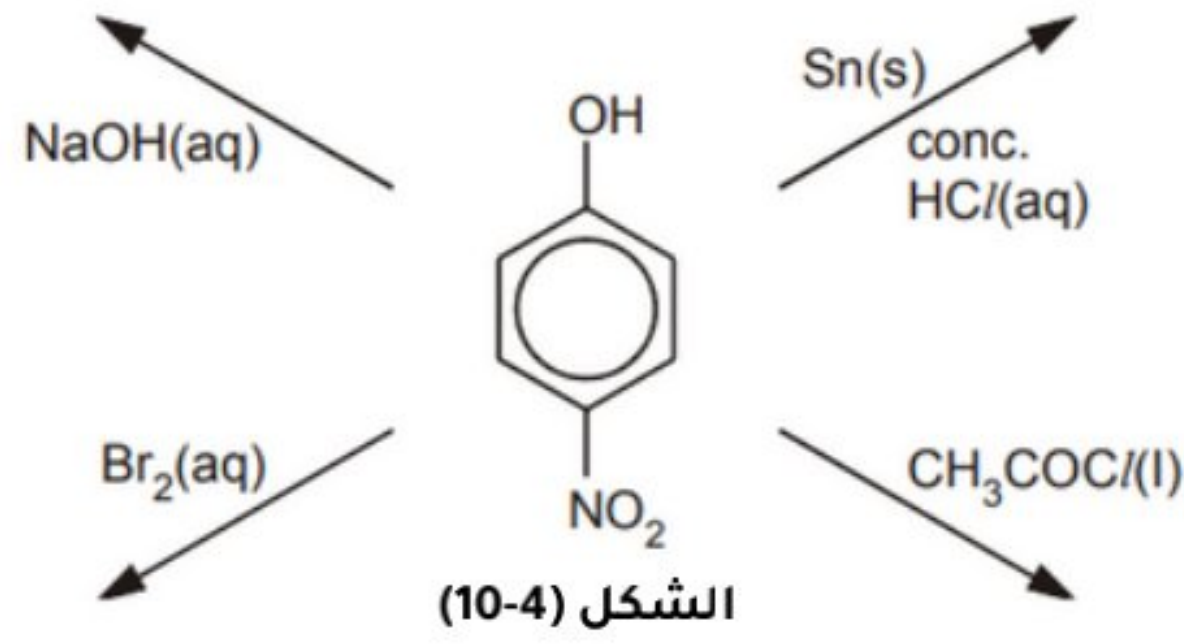
(ج) كيف توضح الآليه ان حمض الكبريتيك يعمل كمحفز في هذا النوع من التفاعل .

(ب) اشرح وفسر ماذا يحدث في الخطوة 1 و الخطوة 2 .

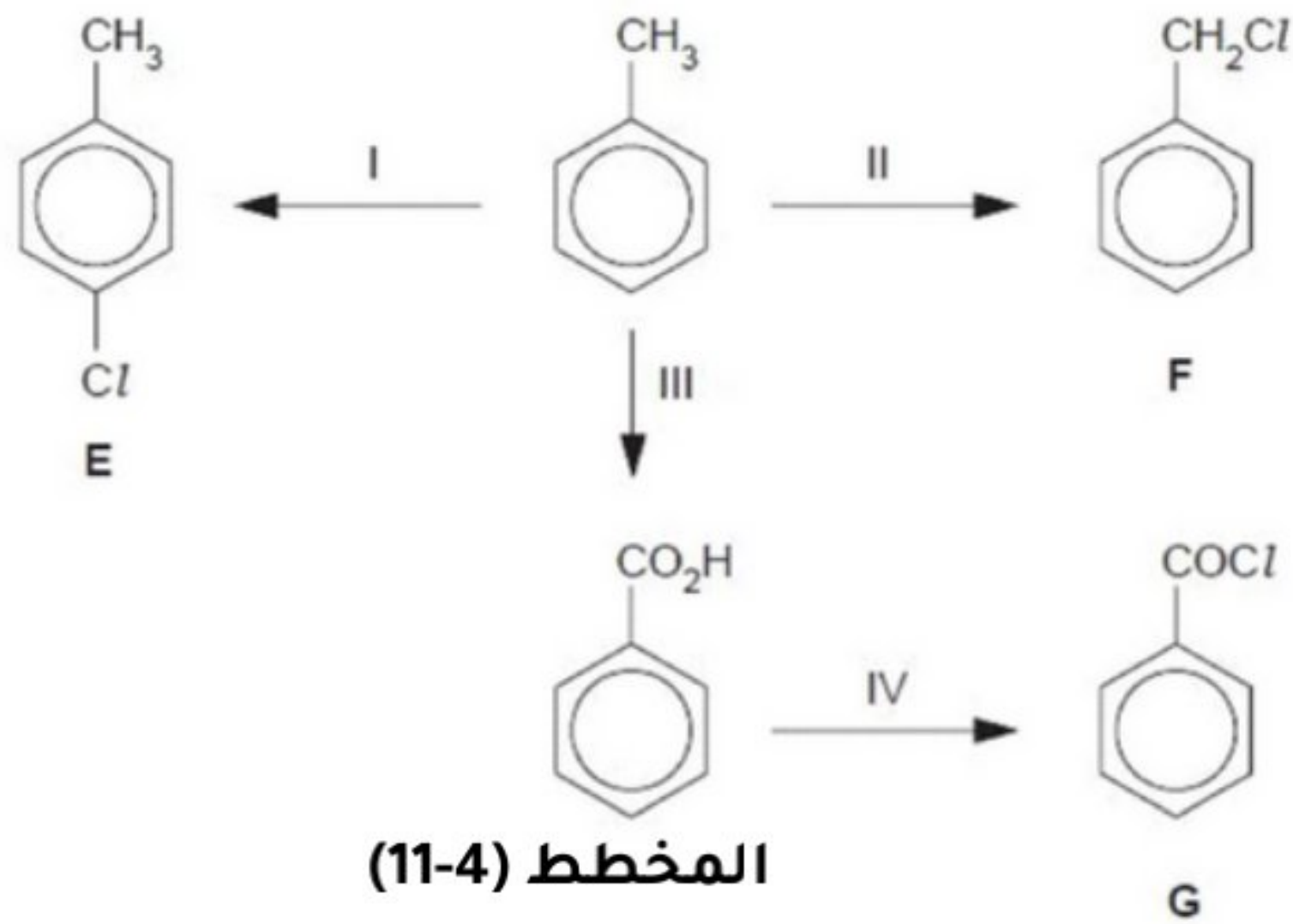
ترجمة : نايف بن ناصر العفري

سئلة مترجمة من امتحانات كمبرج

53- يمكن تحويل حمض 4-نيترو بنزويك إلى مجموعة من المواد الكيميائية العضوية المفيدة في الشكل (10-4) اكمل المخطط .



54- يوضح المخطط (11-4) بعض تفاعلات ميثيل بنزين.



(أ) اذكر الظروف اللازمة لكل من :

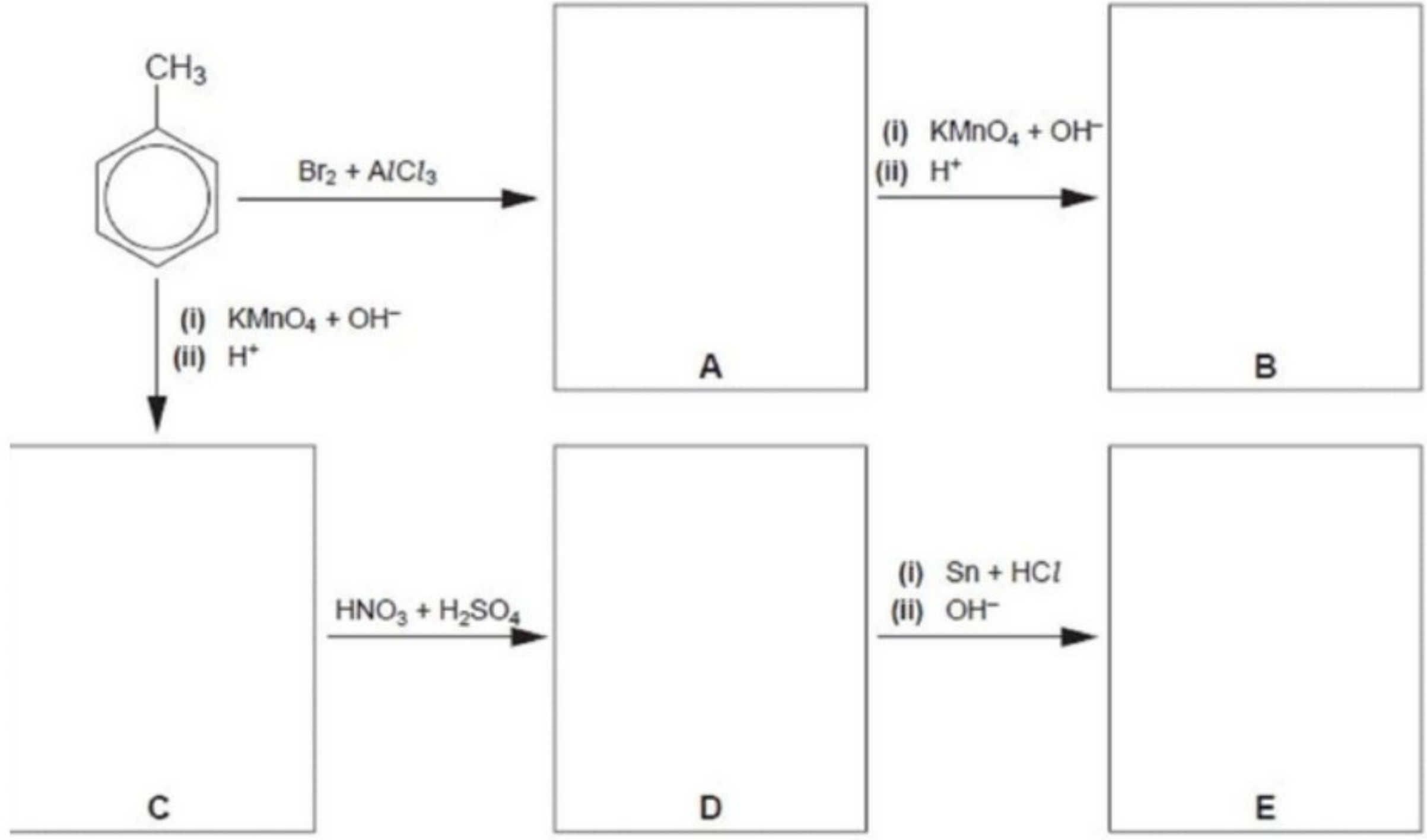
- I
- II
- III
- IV

(ب) ما نوع التفاعل لكل من :

reaction I


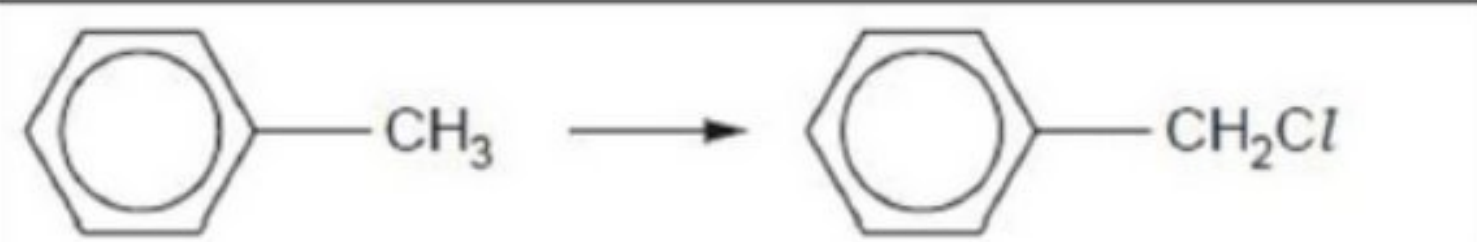
reaction III

55- استخدم المعلومات ادناه لإكمال المربعات ذات الصلة في المخطط (12-4)



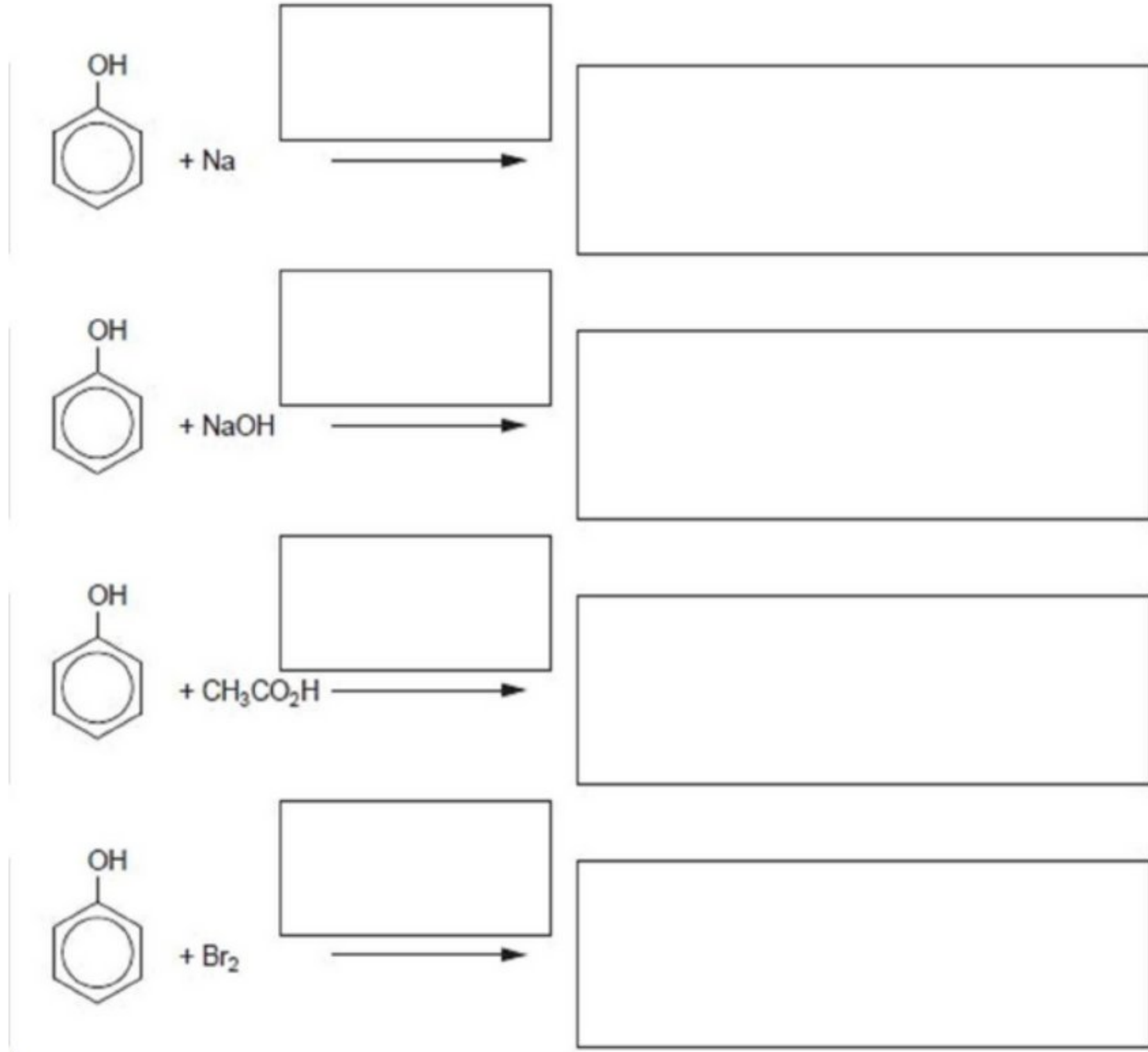
المخطط (12-4)

56- أكمل الجدول (13-4)

التفاعل	المواد المتفاعلة الأخرى + الظروف
$\text{C}_2\text{H}_4 \longrightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$	
$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \longrightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$	
$\text{C}_2\text{H}_6 \longrightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$	
$\text{C}_2\text{H}_4 \longrightarrow \text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2$	
$\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H} \longrightarrow \text{CH}_3\text{COCl}$	
	
	

الجدول (13-4)

57- أكمل المخطط (14-4) بكتابة المواد الناتجة من تفاعل الفينول مع المواد الموضحة ادناه واكتب الظروف اللازمة للتفاعل في المربعات فوق السهم وان لم يحدث تفاعل قم بتوضيح ذلك في مربع المواد الناتجة .



المخطط (14-4)

58- تمعن في المعادلة ادناه ثم اجب عن الأسئلة الآتية :



(أ) ما الذي يمثله كلاً من الكاتيونات X⁺ و Z⁺ .

(ب) ارسم الصيغة الهيكلية لـ γ في المربع

(ب) اكتب معادلة توضح كيفية إنتاج الكاتيون X⁺

59- يوضح الشكل (15-4) الفينول وهو يعد مركب صلب بلوري عديم اللون ذو رائحة قارية لطيفة ، ويعد الفينول حمضاً أقوى من الماء او حتى الكحول مثل الإيثانول ، إشرح سبب اعتبار الفينول حمضاً ضعيفاً .



الشكل (15-4)

60- مستخدماً الجدول (17-4) قارن بين حامضية الفينول والماء والإيثانول مشيراً إلى قيمة Pka و خصائص القواعد المرافقة التي تكونت .

Acid	Dissociation	pK _a (at 25 °C)
Ethanol	$C_2H_5OH(aq) \rightleftharpoons C_2H_5O^-(aq) + H^+(aq)$	16
Water	$H_2O(l) \rightleftharpoons OH^-(aq) + H^+(aq)$	14
Phenol	$C_6H_5OH(aq) \rightleftharpoons C_6H_5O^-(aq) + H^+(aq)$	10

الجدول (17-4)

61- ما هو البديل الصحيح الذي يصف الأمينات مستعيناً بالعبارتين :
 . قاعدية الإيثيل X الأمونيا
 . قاعدية الفينيل Y الأمونيا

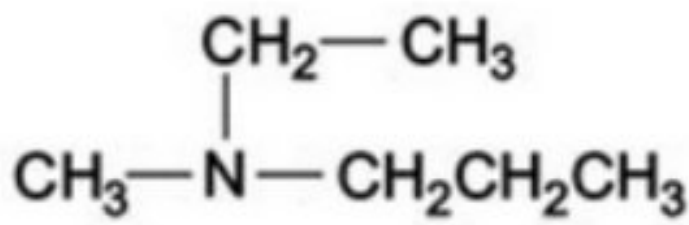
Y	X	
<	<	<input type="radio"/>
>	>	<input type="radio"/>
>	<	<input type="radio"/>
>	>	<input type="radio"/>

62- قام نايف بوصف الأمينات على النحو الآتي :

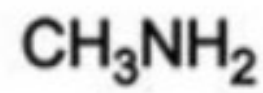
1. يتفاعل الفينيل أمين مع البروم عند درجة حرارة الغرفة
 2. يتم تحضير الأمينات الأولية والثالثية عن طريق تفاعل الهالوجينوألكانات مع الأمونيا في الإيثانول
 3. درجة إنصهار الفينول مرتفعة نسبياً
- ما هو الوصف الصحيح للأمينات ؟

1 و 3 فقط 2 و 1 فقط 3 و 2 فقط 3 و 2 و 1 فقط

63- سم الإمينات الآتية :



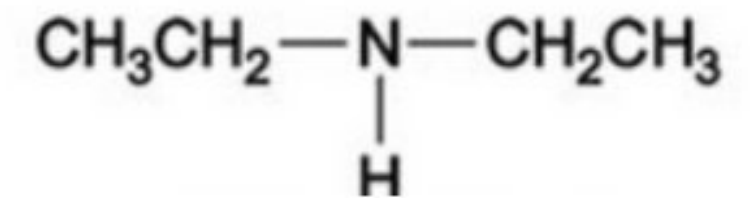
A



B



C



D