قائمة الاسئلة 2025-04-22 04:46

كيمياء عضوية(4 ب)[مركبات أروماتية]-(303210)-الثالث -كيمياء-كلية العلوم-درجة الامتحان (40)

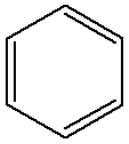
عبير عمر عبيد

1) أي من المجموعات الآتية توجه ميتا
1) + الالدهيد
2) - الكلورو
3) - الامين
4) - الهيدروكسيل

2) قاعدة Hukel (هكل) هي
1) - $2n+2=1$
2) - $2n+2=2$
3) - $2n+2=\pi$
4) + $4n+2=\pi$

3) المركب الاروماتي يجب ان يكون
1) - مسطح حلقي الشكل له روابط ثنائية متبادلة
2) - مسطح حلقي الشكل له روابط متبادلة
3) + مسطح حلقي الشكل له روابط ثنائية متبادلة ويتبع قاعدة هكل
4) - ليس مسطح وله روابط ثنائية متبادلة

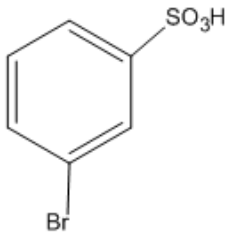
4)



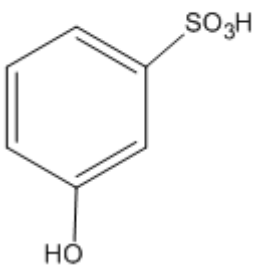
$1\text{-}SO_3/H_2SO_4$
$2\text{-}Br_2/FeBr_3$
$3\text{-}(CH_3)_2CuLi$

نـــاتج التفاعـــل هـــو

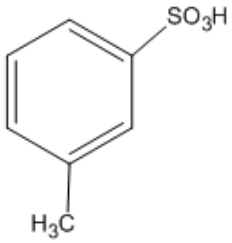
1) -



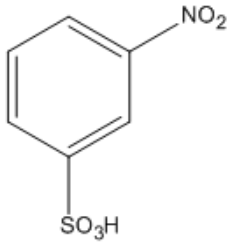
2) -



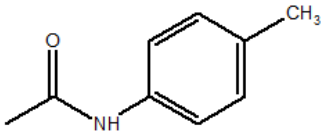
(3 +



(4 -

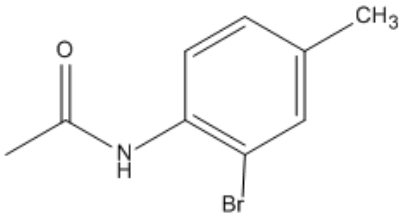


(5

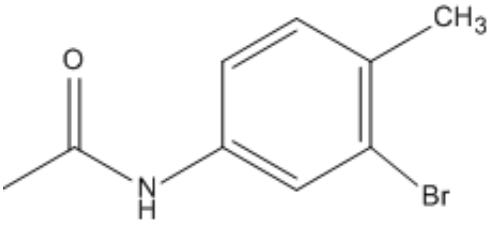


ناتج التفاعل هو

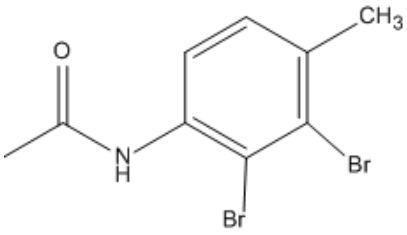
(1 +



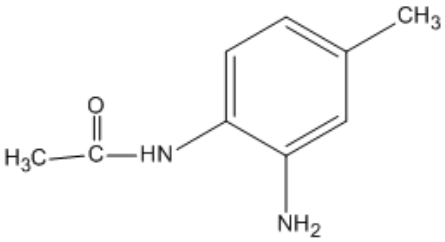
(2 -



3) -



4) -



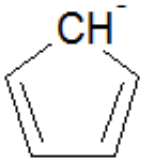
6) المجاميع الساحبة في الاحماض الاروماتية

1) + تزيد من قوة الحامضية
2) - تخفض الحامضية
3) - لاتؤثر
4) - تزيد الفاعلية

7) قاعدية الامينات الاروماتية نتيجة

1) - اكتساب الاكترون
2) + إعطاء الالكترون
3) - إعطاء برتون
4) - إعطاء نيوترون

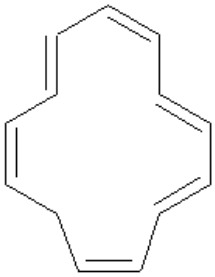
8)



هــذا المركــب يعتــبر

1) + ثابت
2) - غير ثابت
3) - نتردد
4) - مضاد للاروماتي

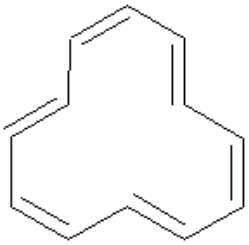
(9



هــذا المركــب يعتــبر

1) - اروماتي
2) - مضاد للاروماتية
3) + غير اروماتي
4) - اليفاتي

(10



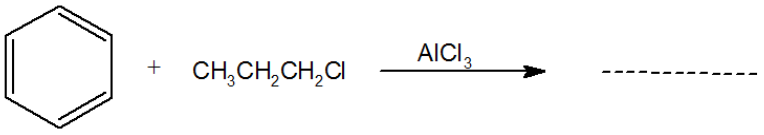
هــذا المركــب يعتــبر

1) - اروماتي
2) - غير اروماتي
3) + مضاد للاروماتية
4) - اليفاتي

11) الصيغة الجزيءية للنفثالين
1) C10H8 +
2) C10H10 -
3) C10H14 -
4) C10H12 -

12) ماخو المسار الصحيح لتحضير ميتا نيترو فينول من البنزين
1) - نيترة الفينول المباشرة
2) - تفاعل الفينول مع حامض الكبريتيك المركز ثم معالجته مع NaOH وحرلرة
3) - تفاعل البنزين مع الماء الساخن ثم عملية النيترة
4) + نيترة البنزين ثم السلفنة ثم معالجته مع NaOH في درجة حرارة 200 مئوية

13)



نـــاتج التفاعـــل

1) - بروبين البنزين
2) + أيزوبروبيل البنزين
3) - تولوين
4) - فينول

14) تفاعل ريمر-تيمان يعتبرتفاعل لتحضير
1) + الالدهيد
2) - الكيتون
3) - الاحماض
4) - الامينات

15) المركب الوسطي في تفاعلات الاستبدال الاروماتي الالكتروفيلي
1) + كاربوكاتيون
2) - كاربو آنيون
3) - متعادل
4) - جذر حر

16) تفاعل كولب بعتبر تفاعل لتحضير
1) - الالدهيد
2) - الكيتون
3) + الاحماض
4) - الامينات

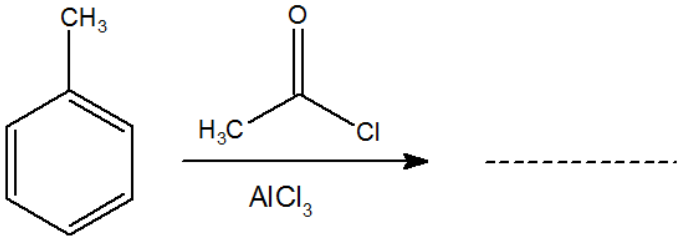
17) يتفاعل كلورو بنزين بالاستبدال الاروماتي الالكتروفيلي معطيا
1) - مستبدل بارا فقط
2) - مستبدل أروثو
3) + مستبدل أورثو وبارا
4) - مستبدل ميتا

18) عند تفاعل حامض البنزويك مع حامض النيتريك المركز وحامص الكبريتيك المركز فإنه ينتج
1) + 3-nitro benzoic acid
2) - 2-nitro benzoic acid
3) - 4-nitro benzoic acid
4) - 2,3-dinitrobenzoic acid

19) أي من العبارات للأنيلين غير صحيحة
1) - تفاعل الانيلين مع NaNO2\HCl في حمام ثلجي يعطي املاح الديازونيوم

2) - له خاصية قاعدية
3) - يعتبر من الامينات الاولي
4) + يتفاعل مع CH3Cl في وجود AlCl3 ليعطي بارا ميثيل أنيلين

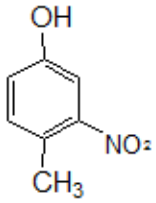
(20



اســم نـــاتج التفاعـــل

1) - p-mehyl benzaldehyde
2) - o-mehyl toluene
3) - m-mehyl acetophenone
4) + p-methyl acetophenone

(21



اسـم هـذا المركـب

1) - 3-methyl-4-nitrophenol
2) - 2-methyl-4-nitro aniline
3) - 1-methyl-4-nitro ketone
4) + 4-methyl-3-nitrophenol

(22 مسار تحضير hydroxyazobenzene-4 من البنزين
1) + بنزين ثم نيترة ثم أختزال ثم دسترة ثم التفاعل مع الفينول
2) - بنزين ثم أختزال ثم نيترة ثم دسترة ثم التفاعل مع الفينول
3) - بنزين ثم دسترة ثم نيترة ثم أختزال ثم التفاعل مع الفينول
4) - بنزين ثم نيترة ثم أختزال ثم التفاعل مع الفينول

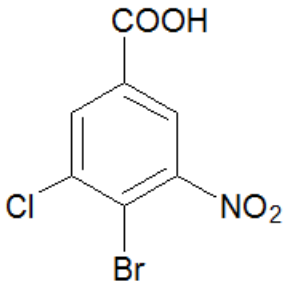
(23 مسار تحضير 3-بروموـ5-نيترو أسيتوفينون من البنزين
1) + أسيلة البنزين ثم نيترة قم برومة
2) - ألكلة البنزين ثم نيترة ثم برومة
3) - نيترة ثم أسيلة ثم يرومة
4) - اسيلة ثم الكلة ثم برومة

(24 المسار الصحيح لتحضير ميتا كلورو إيثيل بنزين من البنزين
1) - كلورةالبنزين ثم أسيلة ثم تفاعله HCl,(Hg)Zn
2) + أسيلة البنزين ثم كلورة ثم تفاعله HCl,(Hg)Zn
3) - أسيلة البنزين ثم تفاعله HCl,(Hg)Znكلورة
4) - كلورةالبنزين ثم أسيلة ثم الأكلة

25) المسار الصحيح لتحضير ميتا ميثيل حامض البنزويك من البنزين
1) - الكلة البنزين ثم أكسدة ثم الكلة ثم تفاعله مع(CH3)2MgLi
2) - الكلة البنزين ثم أكسدة ثم تفاعلع مع(CH3)2CuLi
3) + الكلة البنزين ثم أكسدة ثم برومة ثم تفاعلع مع(CH3)2CuLi
4) - الكلة البنزين ثم أكسدة ثم برومة

26) المسار الصحيح لتحضير لتحضير 4-برومو3-كلورو حامض السلفونيك من البنزين
1) - برومة البنزين ثم أسيلة ثم كلورة
2) - برومة البنزين ثم سلفنة ثم الكلة
3) - كلورة البنزين ثم برومة ثم كلورة
4) + برومة البنزين ثم سلفنة ثم كلورة

27)

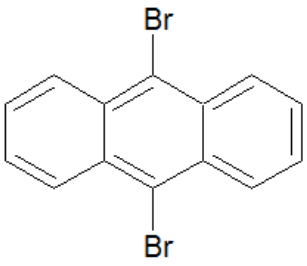


أسم هذا المركب هو

1) - 4-bromo-3-chloro-2-nitrobenzoic acid
2) - 4-bromo-1-chloro-5-nitrobenzoic acid
3) - 4-bromo-3-chloro-6-nitrobenzoic acid
4) + 4-bromo-3-chloro-5-nitrobenzoic acid

28) عند أختزال النفثالين ب هيدروجين وفي وجود نيكل عند درجة حرارة 150وضغط فإن الناتج يكون
1) + تيترالين
2) - هيدرازين
3) - بنزين
4) - فينول

29)



أسم هذا المركب هو

1) - 1,4-dibromoanthracene
2) + 9,10-dibromoanthracene
3) - 9,8-dibromoanthracene
4) - 9,7-dibromoanthracene

30) مسار تحضير 1-كلورو-3-ايودو بنزين من البنزين

1)	+	نيترة البنزين ثم كلورة ثم أختزال ثم دسترة ثم KI
2)	-	نيترة ثم دسترة ثم أختزال ثم كلورة KI
3)	-	نيترة ثم كلورة ثم أختزال ثم KI
4)	-	نيترة ثم كلورة ثم KI ثم دسترة ثم اختزال