

الاسم :

المدة : ساعة

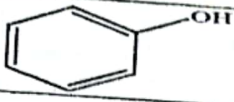
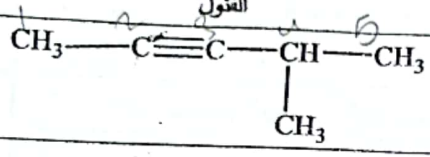
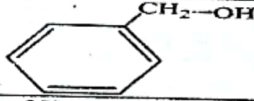
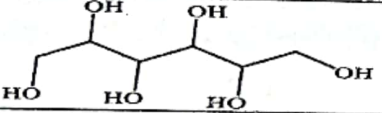
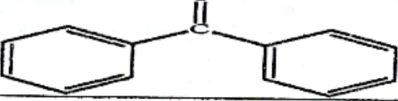
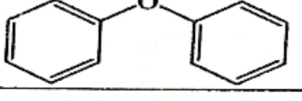
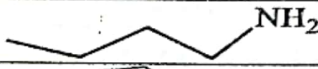
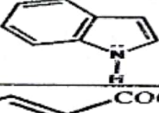
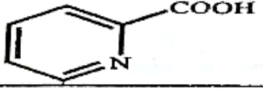
جامعة حمص كلية الهندسة الكيميائية و البترولية - قسم هندسة غزل ونسيج امتحان مقرر كيمياء العضوية

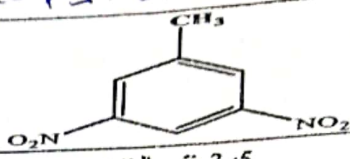
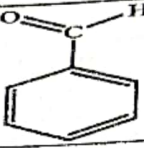
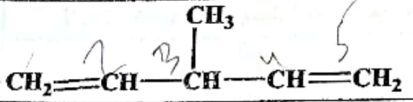
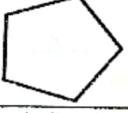
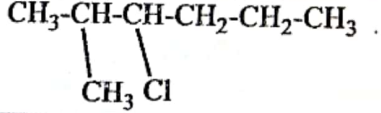
السنة الثانية - الفصل الدراسي الأول

النموذج A

المجموعة الأولى: اختر التسمية أو الصيغة الصحيحة الموافقة لكل من الصيغ و التسميات المرفقة:

1071-50

6س		س6
A	حلقي الهكسانول	
B	حمض البنزويك	
C	حلقي النفول	
D	النفول	
7س		س7
A	4- متيل البنتين-2	
B	2- متيل الهكسين-3	
C	5- متيل البنتين-1	
D	5- متيل البنتين-2	
8س		س8
A	البنزوفينون	
B		
C		
D		
9س		س9
A	إندول	
B		
C		
D		
10س	الأسيت ألدهيد	س10
A	H-CHO	
B	CH3-CH2-CH2-CHO	
C	CH3-CH2-CHO	
D	CH3-CHO	

1س		س1
A	3، 5 نثرو البنزن	
B	5، 3 - ثنائي نثرو الأكرالين	
C	3، 5 - ثنائي متيل التولون	
D	3، 5 - ثنائي نثرو التولون	
2س		س2
A	نفثا ألدهيد	
B	الأسيت ألدهيد	
C	المالميل ألدهيد	
D	بنزالدهيد	
3س		س3
A	1، 4 - بنتاين	
B	3- متيل البنتاين - 1، 4	
C	3- متيل 1، 5 بنتاين	
D	2، 5 - بنتاين	
4س		س4
A	حلقي البنتان	
B	حلقي الهكسان	
C	حلقي البروبان	
D	حلقي البنتن	
5س		س5
A	2- متيل 3-كلور البنتان	
B	2- متيل 3- كلور الهبتان	
C	3-كلور ، 2-متيل الهكسان	
D	3-كلور ، 2-متيل البنتان	

بولي سكاريد	B
بولي فنيل كلورايد	C
بولي ستايرين	D
أي من المركبات الآتية لا يشكل روابط هالوجينية :	18 م
الحموض الكربوكسيلية	A
الأغوال	B
الإثيرات	C
الحموض الهالوجينية	D
ازدياد نمسبى المشق الهيدروفي في المركب العضوي يؤدي إلى :	19 م
ازدياد الاتحالية في الماء	A
نقصان الاتحالية في الماء	B
زيادة الزمر القطبية	C
ترداد القطبية	D
نمط تهجين ذرة الكربون التي تحتها خط : $C-CH_2-\underline{CH_2}Br-$	20 م
لا يمكن تحديد نمط تهجينها كونها غير مستقرة	A
SP^3	B
SP^2	C
sp	D
نتج أمستلينيدات المعادن من تفاعل المعادن مع :	21 م
الأغوال	A
هاليدات الألكيل	B
الألكانات	C
الألكينات	D
المركب الأثقل درجة غليان هو :	22 م
$CH_3-CH_2-CH_2-OH$	A
$CH_3-CO-CH_3$	B
$CH_3-O-CH_2-CH_3$	C
$CH_3-CH_2-CH_3$	D
المجموعة الثالثة: اختر الناتج الرئيسي في كل من التفاعلات الآتية	

المجموعة الثانية : اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :	
ليس من صفات الغرافيت	11 م
أقل قساوة من الألماس	A
ناقلية الكهربائية أكبر من الألماس	B
بنية مشه طرية	C
نمط تهجين ذرة الكربون SP^3	D
النوكليوفيل من بين اللقائى الآتية هو :	12 م
OH^-	A
Br^-	B
SO_3H	C
الإجابتان A, B	D
مركبات مفضلة لتفاعلات الديازة	13 م
نترو البنزن	A
ثيوبالبنزن	B
أمينو البنزن	C
ميثوكسي البنزن	D
ينتج من التداخل الجانبي بين المحطات (P)	14 م
روابط σ	A
روابط π	B
روابط π, σ	C
روابط مشتركة ثنائية	D
زمرة الهيدروكسيل	15 م
زمرة مانحة ومخلة للحلقة العطرية	A
توجه التفاعل نحو أورثو و بارا	B
زمرة ساحبة للإلكترونات	C
زمرة ساحبة و منشطة للحلقة	D
المكون الرئيسي في حبوب الكربون / الفحم /	16 م
فوليرين	A
أوكسيد الكربون	B
الماس	C
غرافيت	D
P.V.C هو	17 م
بولي إيثيلين	A

$\text{CHCl}_3 \xrightarrow{\text{HF}} \text{---}$	27س
CH_2ClF	A
CHClF_2	B
CHCl_2F	<u>C</u>
CH_2F_2	D
$\text{H}_3\text{C}-\text{C}(\text{H})=\text{C}(\text{CH}_3)_2 \xrightarrow[2 - (\text{CH}_3)_2\text{S}]{1 - \text{O}_3}$	28س
$\text{HS}-\text{C}(=\text{O})-\text{H} + \text{HO}-\text{C}(=\text{O})-\text{H}$	A
$\text{HS}-\text{C}(=\text{O})-\text{H}_3\text{C} + \text{HO}-\text{C}(=\text{O})-\text{H}_3\text{C}$	B
$\text{HO}-\text{C}(=\text{O})-\text{H} + \text{HO}-\text{C}(=\text{O})-\text{H}$	C
$\text{H}_3\text{C}-\text{C}(=\text{O})-\text{H} + \text{H}_3\text{C}-\text{C}(=\text{O})-\text{H}_3\text{C}$	<u>D</u>
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H} + \text{H-Br} \rightarrow$	29س
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{C}(\text{H})(\text{Br})-\text{C}(\text{H})(\text{Br})-\text{H}$	A
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{C}(\text{H})(\text{Br})=\text{C}(\text{H})-\text{H}$	<u>B</u>
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{C}(\text{Br})(\text{H})-\text{C}(\text{H})(\text{H})-\text{H}$	C
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{C}(\text{Br})(\text{H})=\text{C}(\text{H})-\text{H}$	<u>D</u>
$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} + \text{HNO}_3 \rightarrow$	30س

$\text{CH}_4 + 2\text{Cl}_2 \rightarrow$	23س
CH_2Cl_2	<u>A</u>
CHCl_3	B
CH_3Cl	C
CCl_4	D
$\text{C}_{10}\text{H}_8 + \text{H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow[\text{H}^+]{80^\circ\text{C}}$	24س
$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{SO}_3\text{H}$	A
$\text{C}_{10}\text{H}_6\text{SO}_3\text{H}$	<u>B</u>
$\text{C}_{10}\text{H}_5\text{SO}_3\text{H}_2$	C
$\text{C}_{10}\text{H}_4\text{SO}_3\text{H}_3$	D
$\text{H}_3\text{C}-\text{C}(\text{H}_2)-\text{HC}(\text{CH}_3)-\text{Br} \xrightarrow[\text{H-Br}]{\text{Zn}}$	25س
$\text{H}_3\text{C}-\text{C}(\text{H})(\text{Br})-\text{HC}(\text{CH}_3)-\text{Br}$	A
$\text{H}_3\text{C}-\text{C}(\text{H}_2)-\text{HC}(\text{CH}_3)-\text{H}$	<u>B</u>
$\text{H}_3\text{C}-\text{C}(\text{H})=\text{HC}(\text{CH}_3)_2$	C
لا يحدث تفاعل	D
$\text{H}_3\text{C}-\text{H}_2\text{C}-\text{CH}_2\text{OH} \xrightarrow[170^\circ\text{C}]{\text{H}_2\text{SO}_4}$	26س
$\text{H}_2\text{C}=\text{C}=\text{CH}_2$	A
$\text{H}_3\text{C}-\text{H}_2\text{C}-\text{CH}_3$	B
$\text{H}_3\text{C}-\text{HC}=\text{CH}_2$	<u>C</u>
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OH}$	D

نوع الأسئلة

السؤال 10 → 1
عدد أسئلة درجة واحدة

السؤال 11 → 40
عدد أسئلة درجتان

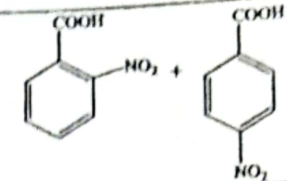
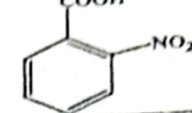
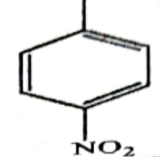
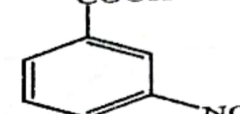
تقسيم الأسئلة إلى
أجزاء مختلفة

المجموع الأول: $10 = 1 \times 10$

المجموع الثاني: $24 = 12 \times 2$

المجموع الثالث: $8 \times 2 = 16$

المجموع الرابع: $10 \times 2 = 20$

	A
	B
	C
	D
المجموعة الرابعة : أجب ب ص أو خطأ اختر A للإجابة الصحيحة و B للإجابة الخاطئة $10 \times 2 = 20$	
31	تمتلك زمرة الكربونيل صفات قطبية
32	تنتج زمرة الأمين من إرجاع مركبات النترو
33	إن ذرة الكربون sp^2 أكثر كهروسلبية من الذرة sp
34	التفاعلات المفضلة للمركبات العطرية الاستبدال النوكليوفيلي
35	المركبات الحلقية أقل نشاط من المفتوحة
36	تعتبر الألكانات مركبات غير مشبعة كونها على روابط π
37	الإينولات مركبات غير مستقرة تخضع لتفاعل إعادة ترتيب
38	تصنع أصبغة الأزو انطلاقاً من أملاح الديازونيوم
39	ينتج من درجة الزيت النباتي مواد صلبة هي السمنة
40	يعتبر الفوران مركب عطري

ملاحظة : يمكن استخدام القسم المجاور كمسودة

انتهت الأسئلة ..

مع تمنياتنا بالتوفيق

مدرسة المقرر : د. غدير محمد رضوان الحسن

حمص 2025/2/19