جامعة دمشق
كلية العلوم – قسم الكيمياء

سلم تصحيح امتحان مقرر : الكيمياء العضوية-3
السنة : الثالثة كيمياء تطبيقية

الفصل الثاني: 2025
المدة : ساعتان

(السؤال الأول): انقل الجدول التالي إلى ورقة الإجابة واكتب حرف الإجابة الصحيحة فقط / 30 درجة/

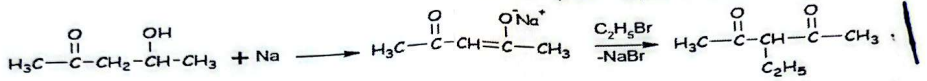
بكل اجابة درجة واحدة

رقم السؤال	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
الإجابة	أ	ب	ج	ء	أ	ب	ج	ء	ب	ج	ء	ج	ب	ج	أ
رقم السؤال	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
الإجابة	أ	ج	أ	ج	ب	أ	ج	أ	أ	ب	أ	ب	ب	أ	ب

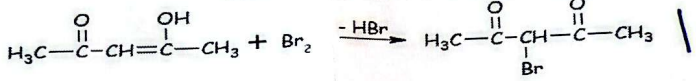
السؤال الثاني: 3 درجات

أ) التفاعلات التي تخص الشكل الإينولي:

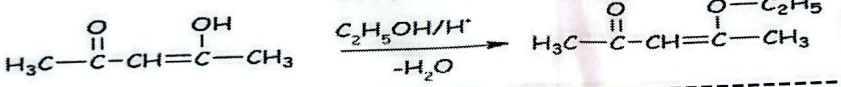
1- يمكن للشكل الإينولي لأسيتيل الأسيتون أن يتفاعل مباشرة مع Na مشكلاً ابنولات الصوديوم التي تتفاعل بدورها مع هالوجينات الألكيل لتعطينا أسيتيل الأسيتون أحادي التبادل:



2- يمكن للبروم أن يتفاعل مع الشكل الإينولي وبهذه الطريقة يمكن معايرة الشكل الإينولي لـ β – ثنائيات الكيتون (تفاعل ماير):
تفاعل ماير: هو تفاعل يخص الشكل الإينولي وذلك بمعايرته بمحلول البروم:



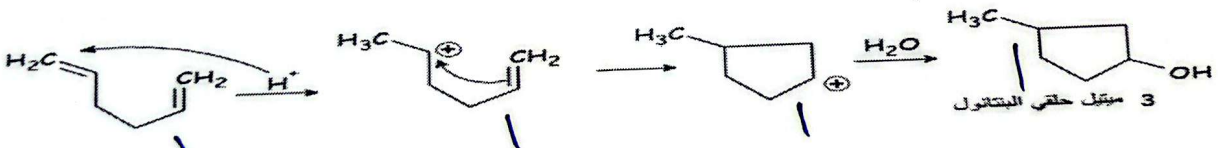
3- يتفاعل الشكل الإينولي مع الأحوال بوسط حمضي معطياً ايثرات الإينول:



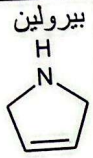
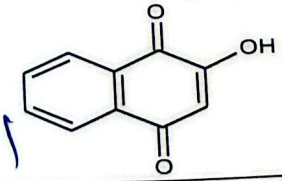
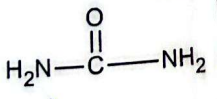
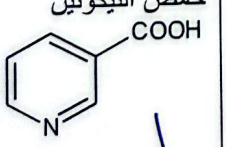
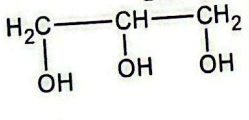
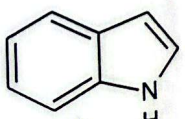
السؤال الثالث 5 درجات

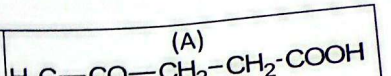
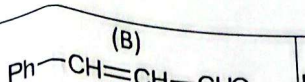
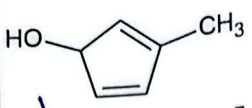
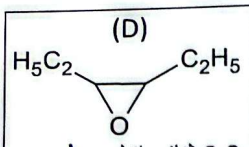
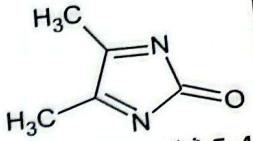
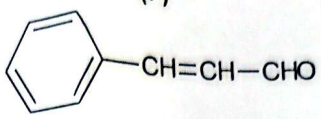
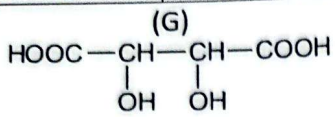
أ) بسبب كون الشرسبة الموافقة هي شرسبة ميزوميرية وفي هذه الحالة تتميز بثبات كبير وتميل هذه الشرسبة إلى التبرتن في طرق الجملة المترافقة معطية الديين المترافق.

ب:



السؤال الرابع : أ / 14 درجة / لكل صيغة درجة واحدة

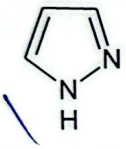
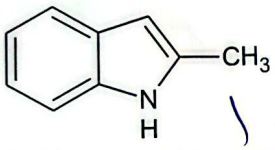
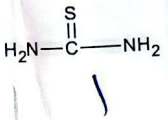
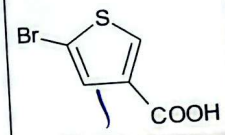
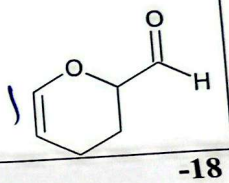
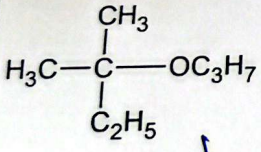
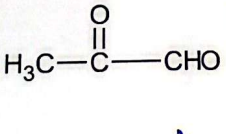
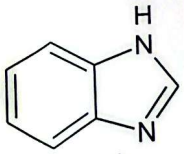
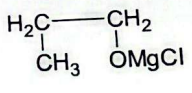
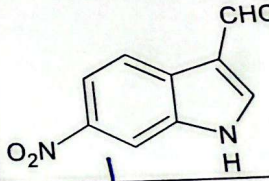
بيرولين 	اللاوسون 	اليوريا 	حمض النيكوتين 
الغليسيرين 	هيدروكينون	الاندول 	

(A)  حمض 4-أوكسو بنتانونيك أو حمض أسيتو أستيك	(B)  3-فنيل البروبن-آل أو سينام ألدهيد	(C)  5-هيدروكسي-3-متيل،1-3حلقي بنتاديين	(D)  3،2-ثنائي اتيل أوكسيران
(E)  5،4-ثنائي متيل ايميدازول -2-ون أو 5،4-ثنائي متيل ايميدازولون	(F)  -فنيل البروبن-آل أو سينام ألدهيد		(G)  حمض 3،2-ثنائي هيدروكسي البوتان ديونيك

السؤال الخامس : 8 درجات

A	B	C	D	E	F	G	H
H_2O+SO_2	OH/ -HBr	H_2O_2	BF_3	P_2O_5/Δ	OH- /H_2O/5hr	Pd/C/190C°	KMnO4

السؤال السادس : 15 درجات

-9 	-10 	-11 	-12 	-13 
-14 	-15 	-16 	-17 	-18 

انتهى سلم التصحيح