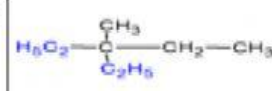
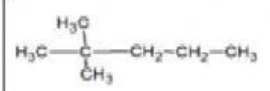
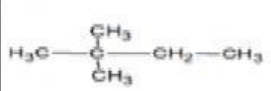
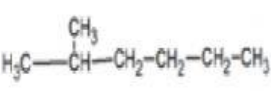
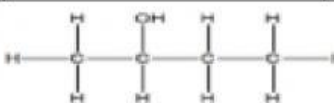
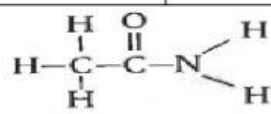


اسم الطالب : الشعبة : الباب (٥) : الهيدروكربونات و المشتقات العضوية

تجميعات التحصيلي في مادة الكيمياء ٣ للصف الثالث ثانوي

تدريب : اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

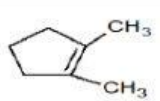
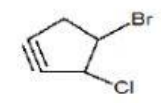
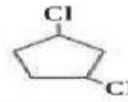
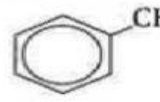
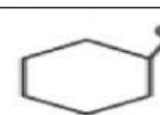
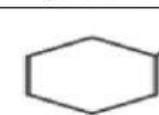
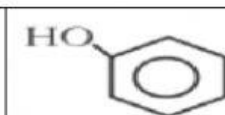
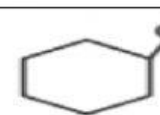
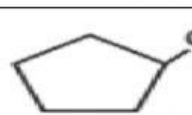
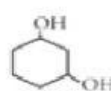
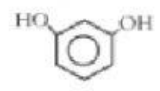
١	يسمى المركب $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHCH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$:	أ- ٤-ميثيل هكسان	ب- ٣-ميثيل هكسان	ج- ٣-ميثيل هبتان	د- ثنائي ميثيل بنتان
٢	الاسم النظامي للمركب $\text{CH}_3\text{CHCH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$:	أ- ٢-ميثيل -٣-بنتين	ب- ٤-ميثيل -٢-بنتين	ج- ٤-ميثيل -٢-بنتاين	د- ٤-ميثيل -٢-بنتان
٣	الاسم النظامي للمركب $\text{CH}_3\text{CHCH}_3\text{C}\equiv\text{CCH}_3$:	أ- ٢-ميثيل -٣-بنتين	ب- ٤-ميثيل -٢-بنتين	ج- ٤-ميثيل -٢-بنتاين	د- ٤-ميثيل -٢-بنتان
٤	الصيغة العامة للالكينات المفتوحة هي : (قاعدة الالكينات المفتوحة هي) : او (الالكينات الحلقية)	أ- $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$	ب- $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}$	ج- C_nH_{2n}	د- $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$
٥	يسمى التفاعل الذي يحول الكحول الى الكين :	أ- الحذف	ب- الاضافة	ج- الاستبدال	د- تكاثف
٦	أي التالي اعلى درجة غليان :	أ- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$	ب- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$	ج- $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$	د- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
٧	اسم المركب المجاور بطريقة IUPAC :	أ- بيوتانال	ب- ١-بيوتانول	ج- ٢-بيوتانول	د- ٢-بيوتانول
٨	اسم المركب التالي حسب أبوباك هو :	أ- ٣-كلورو بروبان	ب- ٢-كلورو بيوتان	ج- بيوتان -٣-كلورو	د- بروبان -٢-كلورو
٩	أي الآتي يصنف ضمن الحموض الكربوكسيلية :	أ- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$	ب- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	ج- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$	د- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$
١٠	اسم المركب CH_3OCH_3 الشائع :	أ- ثلاثي ميثيل اثير	ب- ايثيل ميثيل اثير	ج- ايثيل اثير	د- ثنائي ميثيل اثير
١١	أي العمليات التالية تتم في غياب الاكسجين و وجود عامل مساعد : (يستخدم للحصول على الجازولين)	أ- البلمرة	ب- التكسير الحراري	ج- التقطير التجزيئي	د- التبخر السطحي
١٢	الصيغة الجزيئية للايثان :	أ- CH_4	ب- C_2H_2	ج- C_2H_4	د- C_2H_6
١٣	أكسدة الكحول الاولي تنتج :	أ- كيتون	ب- الدهيد	ج- استر	د- الكين
١٤	يصنف المركب العضوي التالي CH_3OCH_3 من :	أ- الكيتونات	ب- الالدهيدات	ج- الاحماض الكربوكسيلية	د- الاثيرات
١٥	العنصر الأساسي في المركبات العضوية :	أ- الهيدروجين	ب- الاكسجين	ج- النيتروجين	د- الكربون
١٦	أي من الآتي الكان :	أ- C_2H_4	ب- C_2H_6	ج- C_2H_2	د- C_2H_5
١٧	أي الصيغ البنائية الآتية تمثل صيغة 2 - ميثيل بيوتان :	أ- $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$	ب- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	ج- $\text{CH}_3\text{CHCH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$	د- $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
١٨	الصيغة البنائية للمركب (٢،٢-ثنائي ميثيل بنتان) هي :	أ- $\text{C}_2\text{H}_5\text{C}(\text{CH}_3)(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{CH}_3$	ب- $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	ج- $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	د- $\text{CH}_3\text{CHCH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
١٩	الهيدروكربونات المشبعة تحتوي على روابط :	أ- أحادية فقط	ب- ثنائية	ج- لثلاثية	د- رباعية

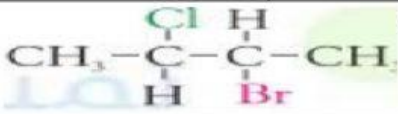
٢٠	عند أكسدة ٢- بروبانول ينتج :			
أ- ٢- بروبانون	ب- بروبانال	ج- بروبانونيك	د- ٢- بروبانال	
٢١	أي الصيغ التالية يصف على أساس انه كحول :			
أ- CH_3OCH_3	ب- CH_3COCH_3	ج- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	د- CH_3COOH	
٢٢	المركب الأول CH_3CHO والثاني $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$ متشابهان في :			
أ- الصيغة الاولى	ب- الكتلة المولية	ج- الصيغة الجزيئية	د- الخواص الكيميائية	
٢٣	ينتج عن أكسدة المركب CH_3CHO المركب الاتي :			
أ- CH_3COOH	ب- CH_3OCH_3	ج- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	د- CH_3COCH_3	
٢٤	يمكن تسمية المركب التالي $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{-O-CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$:			
أ- ثنائي ايثيل اثير	ب- بيوتيل ميثيل اثير	ج- ايثيل بيوتيل اثير	د- ايثيل بروبيل اثير	
٢٥	اسم المركب $\text{CH}_3\text{OC}_2\text{H}_5$:			
أ- بروبيل اثير	ب- بروبانون	ج- ايثيل ميثيل اثير	د- ايثيل ميثيل كيتون	
٢٦	المادة الأكثر ذائبية في الماء :			
أ- CH_3CHO	ب- CH_3OCH_3	ج- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	د- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$	
٢٧	الصيغة العامة للإثيرات هي :			
أ- ROH	ب- RCOOH	ج- ROR	د- RCOOR	
٢٨	الصيغة البنائية للمركب ٢،٢-ثنائي ميثيل بنتان هي :			
أ- 	ب- 	ج- 	د- 	
٢٩	نوع التهجين في الالكانات :			
أ- SP	ب- SP^2	ج- SP^3	د- SPD	
٣٠	يصنف المركب التالي الى مجموعة :			
				
أ- الكيتونات	ب- الكحولات	ج- الالدهيدات	د- الاحماض الكربوكسيلية	
٣١	مادة عضوية تنتج عن استبدال مجموعة OH في الحمض الكاربوكسيلي بذرة نيتروجين مرتبطة بذرات أخرى هي :			
أ- الامينات	ب- الانزيمات	ج- الاميدات	د- البروتينات	
٣٢	تستخدم الكلاب للعثور على رفات البشر عند الكوارث بسبب وجود (رائحة الكائنات الميتة و المتحللة تتسبب فيها)			
أ- الامينات	ب- الكحول	ج- الاسترات	د- الاحماض الكربوكسيلية	
٣٣	نوع المركب المجاور :			
				
أ- حمض كاربوكسيلي	ب- أمين	ج- استر	د- أميد	
٣٤	أي المركبات العضوية الآتية تكون روابط هيدروجينية بين جزيئاتها :			
أ- $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$	ب- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$	ج- CH_3COCH_3	د- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$	
٣٥	عند إضافة الماء الى البروبين بمساعدة حمض الكبريتيك ينتج :			
أ- الدهيد	ب- كحول	ج- اثير	د- حمض كاربوكسيلي	
٣٦	يمكن فصل النفط الى مكوناته عن طريق عملية :			
أ- التبخر السطحي	ب- التكسير الحراري	ج- التقطير التجزيئي	د- البلمرة	

٣٧	اسم المركب التالي هو : 		
	أ- حمض الخل	ب- إيثانول	ج- أسيتون
	د- أسيتالدهيد		
٣٨	المركب الأكثر قابلية للذوبان في الماء هو :		
	أ- CH_3COCH_3	ب- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$	ج- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
	د- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$		
٣٩	أي المركبات العضوية الآتية لا تحتوي في تركيبها على مجموعة الكربونيل :		
	أ- الاسترات	ب- الأحماض الكربوكسيلية	ج- الكحولات
	د- الكيتونات		
٤٠	أقصى عدد يرتبط فيه الهيدروجين مع ذرة واحدة من الكربون : ($\text{H}=1$, $\text{C}=6$)		
	أ- ذرتين هيدروجين	ب- ٤ ذرات هيدروجين	ج- ذرة واحدة هيدروجين
	د- ست ذرات هيدروجين		
٤١	ما عدد الروابط التي يكونها عنصر الكربون مع غيره من الذرات :		
	أ- 1	ب- 2	ج- 3
	د- 4		
٤٢	جزيئات كبيرة تتكون من العديد من الوحدات البنائية المتكررة تعرف بـ :		
	أ- البوليمرات	ب- المونمرات	ج- التفاعلات الكيميائية
	د- المتشكلات		
٤٣	عدد روابط سيجما و روابط باي في جزيء الاستيلين هي $\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$:		
	أ- 3 سيجما و 2 باي	ب- 1 سيجما و 3 باي	ج- 2 سيجما و 3 باي
	د- 4 سيجما و 1 باي		
٤٤	أي من الآتي لا يعد من خواص البوليمرات :		
	أ- ذات استخدامات صناعية عديدة	ب- معظمها يذوب في الماء	ج- غير نشطة كيميائيا
	د- رديئة التوصيل للكهرباء		
٤٥	تفاعل الايثان مع الكلور (الهلجنة) هو تفاعل :		
	أ- اضافة	ب- استبدال	ج- هدرجة
	د- تفكك		
٤٦	المركب الذي لا يكون روابط هيدروجينية بين جزيئاته :		
	أ- CH_3OCH_3	ب- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	ج- CH_3COOH
	د- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$		
٤٧	تسمى ظاهرة وجود أكثر من صيغة بنائية لنفس الصيغة الجزيئية بظاهرة : (اثان أو أكثر من المركبات ، لها الصيغة الجزيئية نفسها الا انها تختلف في صيغها البنائية)		
	أ- التشكل	ب- النمذجة	ج- التشابه
	د- التأصل		
٤٨	أي من التالي حمض عضوي : (أي المركبات التالية حمض كربوكسيلي):		
	أ- CH_3CHO	ب- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	ج- CH_3CH_3
	د- CH_3COOH		
٤٩	أي الآتي يذوب أكثر في الماء :		
	أ- إيثر	ب- كحول	ج- أمين
	د- الدهيد		
٥٠	مركبان : الأول CH_3COOH ، والثاني $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$ متشابهان في :		
	أ- الصيغة الأولية	ب- الصيغة الجزيئية	ج- الكتلة المولية
	د- الخواص الكيميائية		
٥١	ما التشابه بين المتشكلات الضوئية في الرسم المجاور :		
			
	أ- خواص فيزيائية	ب- خواص كيميائية	ج- خواص فيزيائية و كيميائية
	د- الصيغة البنائية		
٥٢	الروابط بين ذرات الكربون في الالكانات :		
	أ- أيونية	ب- تناسقية	ج- ثنائية
	د- أحادية		
٥٣	أي المركبات التالية تستخدم مذيبات شائعة للمواد القطبية :		
	أ- الكيتونات	ب- الأميدات	ج- الاسترات
	د- الأحماض الكربوكسيلية		
٥٤	نوع التفاعل العضوي للعملية الآتية : هاليد الكيل ← الكين		
	أ- الإضافة	ب- الحذف	ج- التكاثف
	د- الهلجنة		
٥٥	يدافع النمل عن نفسه بافراز حمض :		
	أ- الأيثانويك	ب- الميثانويك	ج- البيوتانويك
	د- البروتانويك		

٥٦	أي مما يلي أعلى درجة غليان :			
	أ- حمض كربوكسيلي	ب- الاسترات	ج- الاثيرات	د- الكحول
٥٧	ما المجموعة الوظيفية الظاهرة في هذا المركب :			
	$\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_3$			
	أ-هيدروكسيل	ب-كاربونيل	ج-كاربوكسيل	د-اثير
٥٨	المجموعة الوظيفية المميزة للأحماض العضوية هي :			
	أ- COOH	ب- OH	ج- COOR	د- CON
٥٩	الصيغة العامة للإسترات هي :			
	أ- RCOH	ب- RCOOH	ج- RCOOR	د- RCHO
٦٠	يمكن تسمية المركب العضوي الاتي CH_3OCH_3 بـ :			
	أ- الاثير الايثيلي	ب- ميثيل ايثيل اثير	ج- ثنائي ميثيل اثير	د- ايثيل ميثيل اثير
٦١	المجموعة الوظيفية للمركب CH_3NH_2 :			
	أ- أميد	ب- أمين	ج- اثير	د- كحول
٦٢	الصيغة العامة لهاليدات الالكيل :			
	أ- R-X	ب- R-OH	ج- R-COOH	د- R-O-R
٦٣	الصيغة العامة في الكحول هي :			
	أ- R-OH	ب- ROOR	ج- R-NH_2	د- RCOOH
٦٤	الى أي المجموعات العضوية التالية ينتمي المركب التالي $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$:			
	أ-الاثيرات	ب-الكحولات	ج-الأحماض العضوية	د-الامينات الاولى
٦٥	المركب الناتج من إضافة الماء الى الايثيلين :			
	أ- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	ب- CH_3CH_3	ج- CH_3CHO	د- CH_3COOH
٦٦	الصيغة الكيميائية التالية تسمى $\text{CH}_3\text{CHCH}_3\text{CH}_3$:			
	أ- 2 -مethyl بوتان	ب- 2 -مethyl بروبان	ج- 3 -مethyl بوتان	د- 3 -مethyl بروبين
٦٧	المادة التي تستخدم في انتاج النمار :			
	أ- السايوكاينين	ب- الايثيلين	ج- الاكسجين	د- الجبريلينات
٦٨	اللكانات او الكينات او الالكينات :			
	أ- لا تذوب في الماء لانها غير قطبية	ب- لا تذوب في الماء لانها قطبية	ج- تذوب في الماء لانها غير قطبية	د- تذوب في الماء لانها قطبية
٦٩	البنزين يعتبر من المركبات :			
	أ- الالفاتية	ب- الاروماتية	ج- الكريدات	د- الكربونات
٧٠	المركب $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CONH}_2$:			
	أ- هكسان اميد	ب- بنتان اميد	ج- هكساين اميد	د- بنتاين اميد
٧١	ما اسم المركب التالي حسب قواعد نظام (IUPAC) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_2(\text{CH}_3)_2$:			
	أ- 2-ميثيل-3-هبتين	ب- 6-ميثيل-4-هبتين	ج- 3-ميثيل-4-هبتين	د- 6-ميثيل-3-هبتين
٧٢	أي المركبات التالية غير مشبع :			
	أ- CH_4	ب- C_2H_2	ج- C_2H_6	د- C_4H_{10}
٧٣	أي التالي يحتوي على روابط تساهمية ثلاثية :			
	أ- C_2H_4	ب- C_2H_2	ج- CH_4	د- C_3H_6
٧٤	الصيغة الجزيئية للايثانين هي : (الاسم التجاري هو الاستيلين)			
	أ- C_2H_2	ب- C_2H_4	ج- C_2H_5	د- C_2H_6
٧٥	الصيغة الجزيئية للبنزين هي :			
	أ- C_6H_{12}	ب- C_6H_{14}	ج- C_6H_4	د- C_6H_6

٧٦	اسم المركب الذي صيغته CH_3COOH هو :			
	أ- حمض الحل	ب- الاسيتون	ج- الايثانول	د- الاسيتالدهيد
٧٧	نوع التفاعل $\text{CH}_3\text{CH}_3 \rightarrow \text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2$: (ما التفاعل الذي يحول الكحول الى الكين)			
	أ- استبدال	ب- أكسدة	ج- حذف	د- اضافة
٧٨	يصنف المركب $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_3$:			
	أ- الكيتونات	ب- الالدهيدات	ج- الكحولات	د- الاحماض العضوية
٧٩	المجموعة الوظيفية في المركب CH_3COCH_3 :			
	أ- هيدروكسيل	ب- كربوكسيل	ج- هاليد	د- كربونيل
٨٠	مجموعة الكربونيل الوظيفية توجد في المجموعات العضوية التالية عدا :			
	أ- الاميدات	ب- الكيتونات	ج- الاسترات	د- الاثيرات
٨١	الى أي المجموعات العضوية التالية ينتمي المركب المجاور $\text{CH}_3-\text{O}-\text{C}_2\text{H}_5$:			
	أ- الكحولات	ب- الاحماض العضوية	ج- الاثيرات	د- الامينات الاولى
٨٢	يصنف المركب العضوي التالي CH_3COOH من :			
	أ- الالدهيدات	ب- الكحولات	ج- الاحماض الكربوكسيلية	د- الكيتونات
٨٣	المركب CH_3COCH_3 ينتمي الى مجموعة :			
	أ- الحمض الكاربوكسيلي	ب- الاسترات	ج- الالدهيدات	د- الكيتونات
٨٤	أي الخصائص التالية ليست من خصائص البولي ايثيلين :			
	أ- شمعي	ب- لا يذوب في الماء	ج- نشط كيميائيا	د- رديء التوصيل للكهرباء
٨٥	يستعمل لعمليات التخزين لسنوات طويلة :			
	أ- الفورمالدهيد	ب- الاسيتالدهيد	ج- السيتالدهيد	د- الساليسالدهيد
٨٦	المركب الذي له أعلى درجة غليان :			
	أ- ١- فلورو البنتان	ب- ١- كلورو البنتان	ج- ١- برومو البنتان	د- ١- أيودو البنتان
٨٧	عندما يتحول الايثيلين الى ايثانول يسمى تفاعل :			
	أ- كحول	ب- اضافة	ج- تأين	د- تفكك
٨٨	مانع تجمد الوقود في الطائرات :			
	أ- الجليسرول	ب- الاسترات	ج- الايثانول	د- الفورمالدهيد
٨٩	ذوبانية الالدهيدات في الماء أقل من ذوبانية :			
	أ- الكحولات	ب- البروتينات	ج- الاثيرات	د- الببتيدات
٩٠	المركب الأعلى درجة غليان :			
	أ- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$	ب- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$	ج- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$	د- CH_3Cl
٩١	يطلق على حمضي الاكساليك و الاديباتيك :			
	أ- احماض أمينية	ب- نيوكليوتيد	ج- ثنائي الحمض	د- فوق حمضي
٩٢	مجموعة الكربونيل : ذرة كربون مرتبطة بذرة :			
	أ- أكسجين برابطة ثنائية	ب- أكسجين برابطة أحادية	ج- نيتروجين برابطة ثنائية	د- نيتروجين برابطة أحادية
٩٣	يتكون الدهيد من :			
	أ- أكسدة كحول أولي	ب- أكسدة كحول ثانوي	ج- أكسدة كحول ثالثي	د- حذف
٩٤	صيغة الايزوبوتان :			
	أ- CH_3CH_3	ب- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$	ج- $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	د- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
٩٥	أي مما يلي لا ينطبق على الكحولات :			
	أ- تذوب في الماء	ب- تكون روابط هيدروجينية	ج- لا تذوب في الماء	د- درجة غليانها مرتفعة

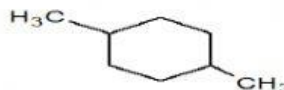
٩٦	الاسم النظامي (IUPAC) للمركب التالي هو : 			
أ- ٢,١-ثنائي ميثيل هكسين	ب- ٢,١-ثنائي ميثيل بنتين	ج- ٢,١-ثنائي ميثيل بنتين حلقي	د- ٢,١-ثنائي ميثيل بنتاين	
٩٧	ما الاسم النظامي للمركب : 			
أ- 4-برومو -5-كلورو بنتاين حلقي	ب- 4-برومو -3-كلورو بنتاين حلقي	ج- 3-كلورو -4-برومو بنتاين حلقي	د- 5-كلورو -4-برومو بنتاين حلقي	
٩٨	الاسم النظامي للمركب هو : 			
أ- ثنائي برومو هكسان حلقي	ب- برومو بنزين	ج- 3,1-ثنائي برومو بنزين	د- 3,1-ثنائي برومو هكسان حلقي	
٩٩	اسم المركب في الشكل المجاور : 			
أ- بنزالدهيد	ب- اسيتالدهيد	ج- فورمالدهيد	د- بنزيتون	
١٠٠	ما الاسم النظامي للمركب المجاور : 			
أ- ٣,١-ثنائي كلورو بنتان حلقي	ب- ٤,١-ثنائي كلورو بنتان حلقي	ج- ٤,١-ثنائي كلورو بيوتان حلقي	د- ٣,١-ثنائي كلورو بيوتان حلقي	
١٠١	اسم المركب في الشكل المجاور : 			
أ- البنزين	ب- الميثيل بنزين	ج- الايثيل بنزين	د- البروبيل بنزين	
١٠٢	المركب في الشكل المجاور : 			
أ- البنزين	ب- بروبيل بنزين	ج- ايثيل بنزين	د- التولوين	
١٠٣	أي المركبات التالية يسمى هكسانول حلقي : 			
أ- 	ب- 	ج- 	د- 	
١٠٤	اسم المركب المجاور حسب نظام الايوباك : 			
أ- ثنائي بروبيل تولوين	ب- ثنائي بيوتيل بنزين	ج- بروبيل تولوين	د- ثنائي بروبيل بنزين	
١٠٥	اسم المركب في الشكل المجاور : 			
أ- ٢,١-ثنائي برومو -٣-كلورو هكسين حلقي	ب- ١-كلورو -٣,٢-ثنائي برومو بنزين	ج- ٢,١-ثنائي برومو -٣-كلورو هكسان حلقي	د- ٢,١-ثنائي برومو -٣-كلورو بنزين	
١٠٦	الصيغة البنائية للجزيء ٤,١- ثنائي هيدروكسيل هكسان حلقي : 			
أ- 	ب- 	ج- 	د- 	
١٠٧	الشكل التالي كم ذرة هيدروجين يحوي : 			
أ- ٦	ب- صفر	ج- ١٢	د- ٥	

١٠٨	ما أسم المركب حسب النظام الايوباك: 			
أ- ١-ميثيل هكسان حلقي	ب- ١-ميثيل بنتان	ج- ١-ميثيل بنتان حلقي	د- ١-ميثيل هكسان	
١٠٩	في الصيغة البنائية التالية ، ما اسم المركب حسب قواعد IUPAC : 			
أ- ٢-إيثيل بنتان	ب- ١-إيثيل هبتان حلقي	ج- ١-إيثيل بنتان حلقي	د- ٢-إيثيل بنتان حلقي	
١١٠	ماذا ينتج عن اختزال الاستيوتون :			
أ- ٢-بروبانول	ب- بروبانالدهيد	ج- ٢-بروبانول	د- بروبانونيك	
١١١	أي الصيغ الكيميائية التالية للإيثانول :			
أ- CH_3CH_3	ب- CH_3CHO	ج- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	د- OHCH_3CO	
١١٢	"المركبات العضوية التي تحتوي على حلقات البنزين جزءا من بنائها " تسمى المركبات :			
أ- الأليفاتية	ب- المشبعة	ج- الأروماتية	د- الألكينات	
١١٣	الاسم النظامي للمركب 			
أ- ٢-برومو-٣-كلورو بيوتان	ب- ٢-كلورو-٣-برومو بيوتان	ج- ١-كلورو-٢-برومو بيوتان	د- ١-برومو-٢-كلورو بيوتان	
١١٤	ما نوع التفاعل الكيميائي التالي: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \rightarrow \text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O}$			
أ- حذف	ب- تكافؤ	ج- إضافة	د- استبدال	
١١٥	ما نوع المركب التالي : 			
أ- ميثيل هكسين حلقي	ب- هكسان حلقي	ج- ميثيل بنزين	د- بنزين	
١١٦	أي المركبات العضوية التالية أعلى درجة غليان :			
أ- $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	ب- CH_3COCH_3	ج- CH_3OH	د- CH_3COOH	
١١٧	أي الاتي يحتوي على رابطة تساهمية ثلاثية :			
أ- C_2H_6	ب- C_2H_2	ج- CH_4	د- C_3H_6	
١١٨	المركب الذي لا يكون روابط هيدروجينية بين جزيئاته هو :			
أ- $\text{CH}_3-\text{O}-\text{CH}_3$	ب- $\text{CH}_3\text{CH}_2-\text{OH}$	ج- CH_3COOH	د- $\text{CH}_3\text{CH}_2-\text{NH}_2$	
١١٩	أي الخيارات يعد وصفا صحيحا لوظيفة الاحماض النووية :			
أ- تخزين المعلومات الوراثية و نقلها	ب- تخزين الطاقة وتوفير دعما تركيبيا	ج- تخزين الطاقة وتشكيل حواجز	د- نقل المواد وتسريع التفاعلات	
١٢٠	الالكانات			
أ- لا تذوب في الماء لانها غير قطبية	ب- لا تذوب في الماء لانها قطبية	ج- تذوب في الماء لانها قطبية	د- تذوب في الماء لانها غير قطبية	
١٢١	مجموعة الهيدروكسيل في الكحولات :			
أ- غير قطبية	ب- أيونية	ج- شديدة القطبية	د- متوسطة القطبية	
١٢٢	يتفاعل كلوريد الايثيل مع هيدروكسيد الصوديوم لينتج :			
أ- $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	ب- CH_3COCH_3	ج- CH_3OCH_3	د- CH_3COOH	
١٢٣	أكبر مصدر طاقة للجسم :			
أ- الكربوهيدرات	ب- الدهون	ج- البروتينات	د- الانزيمات	
١٢٤	ما اسم المركب التالي : $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CCH}_2$:			
أ- ٢-بيوتانين	ب- بنتان	ج- بيوتان	د- بيوتلين	

ماهي المجموعة الوظيفية للمركب التالي :



١٢٥	أ- اثير	ب- اميد	ج- امين	د- هيدروكسيل
١٢٦	تصنف البروتينات ضمن :			
	أ- الاحماض	ب- القواعد	ج- المتردده	د- المتعادل
١٢٧	تفاعلات تكوين الاسترات :			
	أ- تكاثف	ب- استبدال	ج- اضافة	د- حذف
١٢٨	أي الاتي هرمون نباتي غازي يؤثر في نضج الثمار : "مزارع يحتاج الى تسريع نضج الثمار ماذا يستخدم"			
	أ- الايثيلين	ب- الجبرلين	ج- الاكسين	د- الاكوتسين
١٢٩	لتسريع خلية إنسانية ماذا نستخدم :			
	أ- الانزيمات	ب- طاقة تنشيط	ج- الجلوكوز	د- الانسولين
١٣٠	بروتين يزيد من سرعة التفاعلات الكيميائية :			
	أ- الكولاجين	ب- الانسولين	ج- الهيموجلوبين	د- الانزيم
١٣١	أي المواد التالية تحتوي على روابط سحما فقط :			
	أ- CH_4	ب- C_2H_4	ج- C_2H_2	د- C_6H_6
١٣٢	الرابطه بين ذرة الكربون و ذرة الهيدروجين في الايثين C_2H_4 :			
	أ- سحما تداخل رأسي	ب- سحما تداخل جانبي	ج- باي تداخل رأسي	د- باي تداخل جانبي
١٣٣	تصنف البروتينات انها :			
	أ- أحماض	ب- قواعد	ج- معادلة	د- متردده
١٣٤	لماذا الالكان CH_4 لا يذوب في الماء :			
	أ- قطبي	ب- غير قطبي	ج- تساهمي	د- ايوني
١٣٥	الفاعل الذي ينتج عن التكاثف :			
	أ- كيتون	ب- كحول	ج- استر	د- امين
١٣٦	يسمى هذا التفاعل هاليد الكيل ← الكين :			
	أ- استبدال	ب- حذف	ج- اضافة	د- تكاثف
١٣٧	المركب التالي يسمى :			
	أ- هيدروكسي هكسان حلقي	ب- فينول	ج- ميثيل بنزين	د- تولوين
١٣٨	تشارك الالدهيدات و الكيتونات في مجموعة :			
	أ- الهيدروكسيل	ب- الكربونيل	ج- الكربوكسيل	د- هاليد
١٣٩	اجرى شخص تفاعلات كيميائية على خلية انسان و لكن كانت التفاعلات بطيئة، كيف يمكن التسريع من التفاعلات الكيميائية؟			
	أ- اضافة انزيم	ب-زيادة درجة الحرارة الى $50^{\circ}C$	ج- زيادة طاقة التنشيط	د- إضافة حمض
١٤٠	الاسم النظامي للمركب التالي :			
	أ- ٣،١-ثنائي كلورو بنتان حلقي	ب- ٤،١-ثنائي كلورو بنتان حلقي	ج- ٤،١-ثنائي كلورو بيوتان حلقي	د- ٣،١-ثنائي كلورو بيوتان حلقي
١٤١	رابطة تتكون من اتحاد مجموعة كربوكسيل من حمض اميني مع مجموعة امين من حمض اميني اخر هي :			
	أ- الببتيد	ب- الايونية	ج- التساهمية	د- الهيدروجينية
١٤٢	الاسم النظامي للمركب التالي :			
	أ- ٣،٢-ثنائي ميثيل بنتان	ب- ٢،١-ثنائي ميثيل بنتين حلقي	ج- ٢،١-ثنائي ميثيل هكسين حلقي	د- ٣،٢-ثنائي ميثيل هبتان حلقي
١٤٣	ينتج من تفاعل الايثانول مع حمض الاستيك :			
	أ- كيتون	ب- الدهيد	ج- استر	د- اثير

١٤٤	ما اسم المركب التالي :		
أ-١،٤ - ثنائي ميثيل -٥ - إيثيل بنزين	ب-٢ - إيثيل -١،٤ - ثنائي ميثيل بنزين	ج-١ - إيثيل -٥،٢ - ثنائي ميثيل بنزين	د-١،٤ - ثنائي ميثيل -٥ - ميثيل هكسان
١٤٥	فصل النفط الى مكونات ايسط بتكثيفها عند درجات حرارة مختلفة :		
أ-البخار السطحي	ب-التقطير التجزيئي	ج-البلزمة	د-التكسير الحراري
١٤٦	أي الاتي يمثل مركب هيدروكربوني غير مشبع يحتوي على رابطة ثنائية :		
أ-٢ - كلورو بروبان	ب-٢ - كلورو بروباين	ج-٢ - كلورو بروبين	د-٢ - كلورو بروبيل
١٤٧	أي من التالي يمثل حمض عضوي :		
أ-CH ₃ OH	ب-CH ₃ NH ₂	ج-CH ₃ COOH	د-CH ₃ OOCH ₃
١٤٨	الاسم النظامي (IUPAC) للمركب التالي هو :		
			
أ-١،٤ - ثنائي ميثيل بنزين	ب-١،٤ - ثنائي ميثيل بنتان حلقي	ج-١،٤ - ثنائي ميثيل هكسان حلقي	د-١،٤ - ثنائي ميثيل هكسان