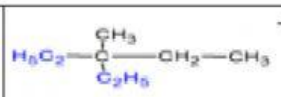
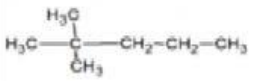
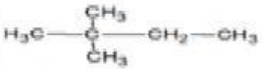
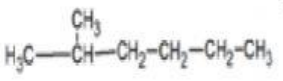
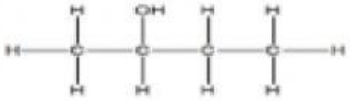
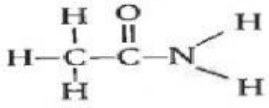
اسم الطالب :	الشعبة :	الباب (٥) :الهيدروكربونات و المشتقات العضوية

تجميعات التحصيلي في مادة الكيمياء ٣ للصف الثالث ثانوي

تدريب : اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

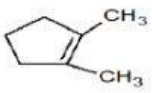
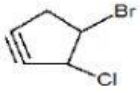
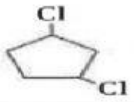
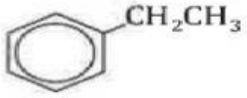
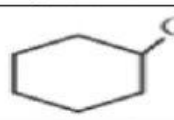
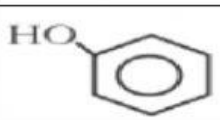
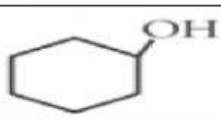
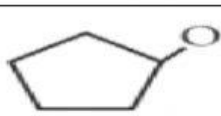
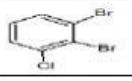
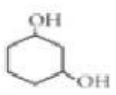
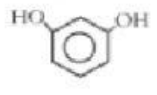
١	يسمى المركب $CH_3CH_2CHCH_3CH_2CH_2CH_3$:			
	أ- ٤-ميثيل هكسان	ب-٣-ميثيل هكسان	ج- ٣-ميثيل هبتان	د-ثنائي ميثيل بنتان
٢	الاسم النظامي للمركب $CH_3CHCH_3CH{=}CHCH_3$			
	أ- ٢-ميثيل -٣-بنتين	ب- ٤-ميثيل-٢-بنتين	ج- ٤-ميثيل-٢-بنتاين	د- ٤-ميثيل-٢-بنتان
٣	الاسم النظامي للمركب $CH_3CHCH_3C{\equiv}CCH_3$			
	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 (الالكانات الحلقية)			
	أ- C_nH_{2n+2}	ب- C_nH_{2n+1}	ج- C_nH_{2n}	د- C_nH_{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- CH_3CH_2COOH	ب- CH_3CH_2CHO	ج- CH_3COOCH_3	د- $CH_3CH_2CH_2OH$
٧	اسم المركب المجاور بطريقة IUPAC : $CH_3\underset{\displaystyle OH}{\underset{|}{C}}HCH_2CH_3$			
	أ- بيوتانال	ب- ١- بيوتانول	ج- ٢- بيوتانون	د- ٢- بيوتانول
٨	اسم المركب التالي حسب أيوباك هو : $CH_3\underset{\displaystyle Cl}{\underset{|}{C}}HCH_2CH_3$ (أسم المركب $CH_3CHClCH_2CH_3$)			
	أ- ٣- كلورو بروبان	ب- ٢- كلورو بيوتان	ج- بيوتان -٣- كلورو	د- بروبان -٢- كلورو
٩	أي الأتي يصنف ضمن الحموض الكربوكسيلية :			
	أ- CH_3CH_2COOH	ب- CH_3CH_2OH	ج- CH_3CH_2CHO	د- $CH_3CH_2COOCH_3$
١٠	اسم المركب CH_3OCH_3 الشائع :			
	أ- ثلاثي ميثيل ايثر	ب- ايثيل ميثيل ايثر	ج- ايثيل ايثر	د- ثنائي ميثيل ايثر
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- الايثرات
١٥	العنصر الأساسي في المركبات العضوية :			
	أ- الهيدروجين	ب- الاكسجين	ج- النيتروجين	د- الكربون
١٦	أي من الاتي الكان :			
	أ- C_2H_4	ب- C_2H_6	ج- C_2H_2	د- C_2H_5
١٧	أي الصيغ البنائية الاتية تمثل صيغة 2 – ميثيل بيوتان :			
	أ- $CH_3CH{=}CHCH_3$	ب- $CH_3CH_2CH_2CH_3$	ج- $CH_3CHCH_3CH_2CH_3$	د- $CH_3C(CH_3)_2CH_2CH_3$
١٨	الصيغة البنائية للمركب (٢،٢-ثنائي ميثيل بنتان) هي :			
	أ- $C_2H_5C(CH_3)(C_2H_5)CH_2CH_3$	ب- $CH_3C(CH_3)_2CH_2CH_2CH_3$	ج- $CH_3C(CH_3)_2CH_2CH_3$	د- $CH_3CHCH_3CH_2CH_2CH_2CH_3$
١٩	الهيدروكربونات المشبعة تحتوي على روابط :			
	أ- أحادية فقط	ب- ثنائية	ج- ثلاثية	د- رباعية

٢٠	عند أكسدة ٢- بروبانول ينتج :			
	أ- ٢-بروبانون	ب- بروبانال	ج- بروبانويك	د- ٢- بروبانال
٢١	أي الصيغ التالية يصنف على أساس انه كحول :			
	أ- CH_3OCH_3	ب- CH_3COCH_3	ج- CH_3CH_2OH	د- CH_3COOH
٢٢	المركب الأول CH_3CHO والثاني C_3H_7COOH متشابهان في :			
	أ- الصيغة الاولية	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- CH_3CH_2OH	د- CH_3COCH_3
٢٤	يمكن تسمية المركب التالي $CH_3CH_2-O-CH_2CH_2CH_2CH_3$			
	أ- ثنائي ايثيل ايثر	ب- بيوتيل ميثيل ايثر	ج- ايثيل بيوتيل ايثر	د- ايثيل بروبيل ايثر
٢٥	اسم المركب $CH_3OC_2H_5$:			
	أ- بروبيل ايثر	ب- بروبانول	ج- ايثيل ميثيل ايثر	د- ايثيل ميثيل كيتون
٢٦	المادة الأكثر ذائبية في الماء :			
	أ- CH_3CHO	ب- CH_3OCH_3	ج- CH_3CH_2OH	د- CH_3CH_2Cl
٢٧	الصيغة العامة للايثرات 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 الميته و المتحلله 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 الاتية تكون روابط هيدروجينة بين جزيئاتها :			
	أ- $CH_3OCH_2CH_3$	ب- CH_3CH_2CHO	ج- CH_3COCH_3	د- CH_3CH_2COOH
٣٥	عند إضافة الماء الى البروبين بمساعدة حمض الكبريتيك ينتج :			
	أ- الدهيد	ب- كحول	ج- ايثر	د- حمض كابروكسيلي
٣٦	يمكن فصل النفط الى مكوناته عن طريق عملية :			
	أ- التبخر السطحي	ب- التكسير الحراري	ج- التقطير التجزيئي	د- البلمرة

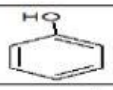
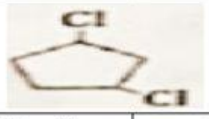
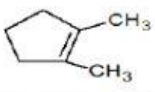
٣٧	اسم المركب التالي هو :			
	أ- حمض الخل	ب- ايثانول	ج- اسيتون	د- اسيتالدهيد
٣٨	المركب الأكثر قابلية للذوبان في الماء هو :			
	أ- CH_3COCH_3	ب- CH_3CH_2CHO	ج- $CH_3CH_2CH_2OH$	د- $CH_3CH_2OCH_3$
٣٩	أي المركبات العضوية الاتية لا تحتوي في تركيبها على مجموعة الكربونيل :			
	أ- الاسترات	ب- الاحماض الكربوكسيلية	ج- الكحولات	د- الكيتونات
٤٠	أقصى عدد يرتبط فيه الهيدروجين مع ذرة واحدة من الكربون : (H=1 , 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 H-C≡C-H :**			
	أ- 3 سجما و 2 باي	ب- 1 سجما و 3 باي	ج- 2 سجما و 3 باي	د- 4 سجما و 1 باي
٤٤	أي من الاتي 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- CH_3CH_2OH	ج- CH_3COOH	د- $CH_3CH_2NH_2$
٤٧	تسمى ظاهرة وجود أكثر من صيغة بنائية لنفس الصيغة الجزيئية بظاهرة : (اثنان 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- CH_3CH_2OH	ج- CH_3CH_3	د- CH_3COOH
٤٩	أي الاتي يذوب اكثر في الماء :			
	أ- ايثر	ب- كحول	ج- أمين	د- الدهيد
٥٠	مركبان : الأول CH_3COOH ، والثاني C_3H_7COOH متشابهان في :			
	أ-الصيغة الاولية	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-الاميدات	ج-الاسترات	د-الاحماض الكربوكسيلية
٥٤	نوع التفاعل العضوي للعملية الاتية : هاليد الكيل ← الكين			
	أ- الاضافة	ب- الحذف	ج- التكاثف	د- الهلجنة
٥٥	يدافع النمل عن نفسه بافراز حمض :			
	أ-الايثانويك	ب-الميثانويك	ج-البيوتانويك	د-البروبانويك

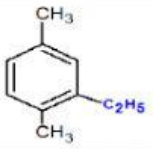
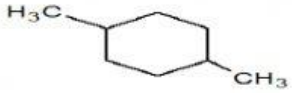
٥٦	أي مما يلي أعلى درجة غليان :			
	أ- حمض كربوكسيلي	ب- الاسترات	ج- الايثرات	د- الكحول
٥٧	ما المجموعة الوظيفية الظاهرة في هذا المركب :			
	أ-هيدروكسيل	ب-كاربونيل	ج-كاربوكسيل	د-ايثر
٥٨	المجموعة الوظيفية المميزة للاحماض العضوية هي :			
	أ- COOH	ب- OH	ج- COOR	د- CON
٥٩	الصيغة العامة للاسترات هي :			
	أ- RCOH	ب- RCOOH	ج- RCOOR	د- RCHO
٦٠	يمكن تسمية المركب العضوي الاتي CH_3OCH_3 بـ :			
	أ- الايثر الايثيلي	ب- ميثيل ايثيل ايثر	ج- ثنائي ميثيل ايثر	د- ايثيل ميثيل ايثر
٦١	المجموعة الوظيفية للمركب CH_3NH_2 :			
	أ- أميد	ب- أمين	ج- ايثر	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 $CH_3OCH_2CH_3$:			
	أ-الايثرات	ب-الكحولات	ج-الاحماض العضوية	د-الامينات الاولية
٦٥	المركب الناتج من إضافة الماء الى الايثيلين :			
	أ- CH_3CH_2OH	ب- CH_3CH_3	ج- CH_3CHO	د- CH_3COOH
٦٦	الصيغة الكيميائية التالية تسمى $CH_3CHCH_3CH_3$:			
	أ- 2 -ميثيل بيوتان	ب- 2 – ميثيل بروبان	ج- 3 – ميثيل بيوتان	د- 3 – ميثيل بروبين
٦٧	المادة التي تستخدم في انضاج الثمار :			
	أ- السايتوكاينين	ب- الايثيلين	ج- الاكسجين	د- الجبريلينات
٦٨	الالكانات او الكينات او الالكاينات ..... :			
	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- الكربيدات	د- الكربونات
٧٠	المركب $CH_3(CH_2)_3CONH_2$:			
	أ- هكسان اميد	ب- بنتان أميد	ج- هكساين اميد	د- بنتاين اميد
٧١	ما اسم المركب التالي حسب قواعد نظام (IUPAC) $CH_3CH_2CH_2CH=CHCH(CH_3)_2$			
	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 للايثاين 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 الخل	ب- الاسيتون	ج- الايثانول	د- الاسيتالدهيد
٧٧	نوع التفاعل $CH_3CH_3 \rightarrow CH_2{=}CH_2 + H_2$: (ما التفاعل الذي يحول الكحول الى الكين)			
	أ- استبدال	ب- اكسدده	ج- حذف	د- اضافة
٧٨	يصنف المركب $CH_3CH(OH)CH_2CH_3$:			
	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- الايثرات
٨١	الى أي المجموعات العضوية التالية ينتمي المركب المجاور : $CH_3{-}O{-}C_2H_5$			
	أ-الكحولات	ب-الاحماض العضوية	ج-الايثرات	د-الامينات الاولية
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- لايذوب في الماء	ج- نشط كيميائيا	د- رديء التوصيل للكهرباء
٨٥	يستعمل لعمليات التخزين لسنوات طويلة :			
	أ-الفورمالدهيد	ب-الاسيتالدهيد	ج-السيناماالدهيد	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-الايثرات	د-البيتيدات
٩٠	المركب الأعلى درجة غليان :			
	أ- CH_3CH_2COOH	ب- $CH_3CH_2OCH_3$	ج- $CH_3CH_2NH_2$	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 احادية
٩٣	**يتكون الدهيد من :**			
	أ- اكسدة كحول اولي	ب- اكسدة كحول ثانوي	ج- اكسدة كحول ثالثي	د- حذف
٩٤	صيغة الايزوبيوتان :			
	أ- CH_3CH_3	ب- $CH_3CH_2CH_3$	ج- $CH_3CH(CH_3)_2$	د- $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_3$
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- بنزكيتون
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- ٣،١- ثنائي بيوتيل بنزين	ج- ٣،١- بروبيل تولوين	د- ٣،١- 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- ايثيل بنتان	ب- ١- ايثيل هبتان حلقي	ج- ١- ايثيل بنتان حلقي	د- ٢-ايثيل بنتان حلقي
١١٠	ماذا ينتج عن اختزال الاسيتون :			
	أ-٢-بروبانون	ب-بروبانالدهيد	ج-٢-بروبانول	د-بروبانويك
١١١	أي الصيغ الكيميائية التالية للايثانول :			
	أ-CH_3CH_3	ب-CH_3CHO	ج-CH_3CH_2OH	د-$OHCH_3CO$
١١٢	"المركبات العضوية التي تحتوي على حلقات البنزين جزءا من بنائها " تسمى المركبات :			
	أ- الاليفاتية	ب- المشبعة	ج- الاروماتية	د- الالكينات
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: $CH_3CH_2OH \longrightarrow CH_2{=}CH_2 + H_2O$			
	أ- حذف	ب- تكاثف	ج- اضافة	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- C_2H_5OH	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-$CH_3{-}O{-}CH_3$	ب-$CH_3CH_2{-}OH$	ج-CH_3COOH	د- $CH_3CH_2{-}NH_2$
١١٩	أي الخيارات يعد وصفا صحيحا لوظيفة الاحماض النووية :			
	ا- تخزين المعلومات الوراثية و نقلها	ب- تخزين الطاقة وتوفير دعما تركيبيا	ج-تخزين الطاقة وتشكيل حواجز	د- نقل المواد وتسريع التفاعلات
١٢٠	الالكانات			
	أ- لاتذوب 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- C_2H_5OH	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 : $CH_3C{\equiv}CCH_2$:			
	أ- ٢-بيوتاين	ب- بنتان	ج- بيوتان	د- بيوتين

١٢٥	ماهي المجموعة الوظيفية للمركب التالي :			
	أ- ايثر	ب- اميد	ج- امين	د- هيدروكسيل
١٢٦	تصنف البروتينات ضمن :			
	أ- الاحماض	ب- القواعد	ج- المتردده	د- المتعادله
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- الاكسوتسين
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 سجما فقط :			
	أ- CH_4	ب- C_2H_4	ج- C_2H_2	د- C_6H_6
١٣٢	الرابطة بين ذرة الكربون و ذرة الهيدروجين في الايثين C_2H_4 :			
	أ- سيجما تداخل رأسي	ب- سيجما تداخل جانبي	ج- باي تداخل رأسي	د- باي تداخل جانبي
١٣٣	**تصنف البروتينات انها :**			
	أ- أحماض	ب- قواعد	ج- متعادلة	د- متردده
١٣٤	لماذا الالكان CH_4 لا يذوب في الماء :			
	أ- قطبي	ب- غير قطبي	ج- تساهمي	د- ايوني
١٣٥	التفاعل 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- مثيل بنزين	د- تولوين
١٣٨	تشترك 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 50c	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- الببتيدية	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- ايثر

١٤٤	ما اسم المركب التالي : 			
	أ-١،٤- ثنائي ميثيل -٥- ايثيل بنزين	ب- ٢-ايثيل-١،٤- ثنائي ميثيل بنزين	ج- ١-ايثيل-٢،٥-ثنائي ميثيل بنزين	د- ١،٤-ثنائي ميثيل -٥- ميثيل هكسان
١٤٥	فصل النفط الى مكونات ابسط بتكثيفها عند درجات حرارة مختلفة :			
	أ-التبخر السطحي	ب-التقطير التجزيئي	ج-البلمرة	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_3OH	ب-CH_3NH_2	ج-CH_3COOH	د-CH_3OOCH_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

اعداد : أ/ حسين الهاجري