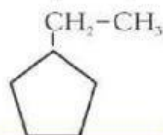
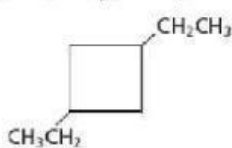
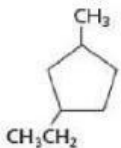


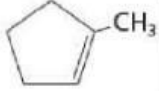
الفصل الثاني (الهيدروكربونات)		الفكرة العامة للفصل		تختلف الهيدروكربونات وهي مركبات عضوية باختلاف أنواع الروابط فيها				
تقويم الفصل (تدريبات على التحصيلي)		التاريخ		١٤ / / هـ				
اسئلة اختيار من متعدد/اختاري الإجابة الصحيحة:								
الكيمياء تدرس المركبات المكونة أساسا من عنصر الكربون وتسمى أيضا مركبات الكربون.								
١-	a	العامة	b	الحيوية	c	العضوية	d	غير العضوية
اول عالم قام بتحضير مركب عضوي هو العالم								
٢-	a	فيري	b	فولر	c	نيوتن	d	برنك
العنصر الذي يشكل أساس المركبات العضوية هو عنصر:								
٣-	a	الهيدروجين	b	الأكسجين	c	الكربون	d	الهالوجين
يستطيع الكربون في المركبات العضوية تكوين عدد من روابط تساهمية يساوي:								
٤-	a	1	b	2	c	3	d	4
أقصى عدد من ذرات الهيدروجين يرتبط بذرة كربون واحدة...								
٥-	a	1	b	2	c	3	d	4
من أسباب كثرة مركبات الكربون:								
٦-	a	قوة الرابطة C-C مهما زادت عدد ذرات الكربون	b	التكافؤ الرباعي للكربون وإمكانية ارتباطه برابطة أحادية أو ثنائية أو ثلاثية	c	ظاهرة التشكل	d	جميع ما سبق
من أبسط المركبات العضوية التي تحتوي على كربون وهيدروجين فقط:								
٧-	a	الهيدروجينيات	b	الكربوهيدرات	c	الهيدروكربونات	d	الألدهيدات
تحتوي الهيدروكربونات..... على فقط.								
٨-	a	الكربون	b	الهيدروجين، والأكسجين	c	الكربون، والهيدروجين	d	الكربون، والهيدروجين، والأكسجين
أحد المركبات التالية لا يصنف مركب عضوي...								
٩-	a	CO ₂	b	C ₂ H ₅ OH	c	C ₂ H ₆	d	CH ₃ NH ₂
أبسط جزي هيدروكربوني:								
١٠-	a	C ₂ H ₆	b	CH ₄	c	C ₃ H ₈	d	C ₄ H ₁₀
المكون الرئيس للغاز الطبيعي هو....								
١١-	a	الإيثان	b	الميثان	c	البروبان	d	البيوتان
أي مركب من المركبات التالية لا ينتمي للمركبات الهيدروكربونية:								
١٢-	a	C ₂ H ₄	b	C ₂ H ₄ O ₂	c	C ₆ H ₆	d	C ₄ H ₁₀
أي مما يلي من يصنف من المركبات العضوية:								
١٣-	a	كربونات الصوديوم	b	كربيد الصوديوم	c	الإيثان	d	أول أكسيد الكربون

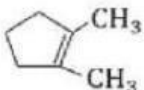
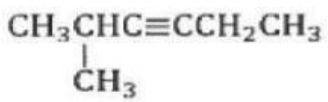
الصيغة الجزيئية التي تبين العدد الحقيقي من الذرات الداخلة في تكوين المركب:						
١٤-	a	الصيغة البنائية	b	الصيغة التجريبية	c	الصيغة الأولية
d						
الصيغة الجزيئية						
الصيغة التي تبين ترتيب الذرات المرتبطة معاً بالإضافة إلى عددها وعدد الروابط (التكافؤ):						
١٥-	a	الصيغة البنائية	b	الصيغة التجريبية	c	الصيغة الأولية
d						
الصيغة الجزيئية						
هو الذي يظهر الشكل الهندسي للجزيء:						
١٦-	a	الصيغة الجزيئية	b	نموذج الكرة والعصا	c	الصيغة البنائية
d						
النموذج الفراغي						
النموذج الذي يعطي صورة أكثر واقعية عن الكيفية التي يبدو فيها الجزيء لو أمكن رؤيته حقيقة...						
١٧-	a	نموذج الصيغة الجزيئية	b	نموذج الكرة والعصا	c	نموذج الصيغة البنائية
d						
النموذج الفراغي						
قديمًا عرفت الهيدروكربونات المشبعة بأنها هي التي:						
١٨-	a	لا تتفاعل مع الأكسجين	b	لا تتفاعل مع البرم	c	تتفاعل مع الأكسجين
d						
تتفاعل مع البروم						
يحتوي الهيدروكربون المشبع على:						
١٩-	a	روابط أحادية	b	روابط ثنائية	c	روابط ثلاثية
d						
روابط رباعية						
المركبات التي على رابطة ثنائية أو ثلاثية واحدة على الأقل:						
٢٠-	a	هيدروكربونات مشبعة	b	الألكانات	c	هيدروكربونات غير مشبعة
d						
الألكينات						
أي المركبات التالية يعد مشبعاً؟						
٢١-	a		b	$\text{>C}=\text{C}<$	c	$-\overset{\textstyle }{\underset{\textstyle }{\text{C}}}-\overset{\textstyle }{\underset{\textstyle }{\text{C}}}-$
d						
$-\text{C}\equiv\text{C}-$						
طريقة فيزيائية تستخدم لفصل مكونات النفط إلى مكونات أبسط من خلال تكثفها عند درجات حرارة مختلفة:						
٢٢-	a	التقطير التجزيئي	b	الكروماتوجرافيا	c	الترشيح
d						
البلورة						
يسمى غلي البترول لفصل مكوناته بعضها عن بعض:						
٢٣-	a	التكسير الحراري	b	الفرقة	c	التقطير التجزيئي
d						
الدوران الضوئي						
عملية تحطيم مركب ما بتأثير الحرارة فقط يدعى....						
٢٤-	a	الاتصال الحراري	b	التكسير الحراري	c	الاحتباس الحراري
d						
الإشعاع الحراري						
تحدث عملية التكسير الحراري عند غياب ووجود عامل مساعد.						
٢٥-	a	الأكسجين	b	النيتروجين	c	العامل
d						
الجزئيات						
التصنيف الأوكتان لوقود الطائرات....						
٢٦-	a	91	b	95	c	100
d						
110						
مركبات هيدروكربونية تحتوي على رابطة أحادية الذرات:						
٢٧-	a	الألكانات	b	الألكينات	c	الألكينات
d						
البنزين						
تحتوي الكانات على روابط بين ذرات الكربون:						
٢٨-	a	أحادية	b	ثنائية	c	ثلاثية
d						
رباعية						

الصيغة العامة للالكانات ذات السلاسل المفتوحة في:							-٢٩
C_nH_{2n-1}	d	C_nH_{2n-2}	c	C_nH_{2n+2}	b	C_nH_{2n}	a
أي مما يلي يمثل الصيغة الجزيئية للبروبان							-٣٠
C_3H_2	d	C_3H_3	c	C_3H_8	b	C_3H_6	a
أي مما يلي يمثل الصيغة الجزيئية للبيوتان:							-٣١
C_4H_8	d	C_4H_{10}	c	C_3H_8	b	C_3H_6	a
أي مما يلي يمثل الصيغة الجزيئية للهكسان :							-٣٢
C_6H_{12}	d	C_6H_{14}	c	C_4H_6	b	C_2H_6	a
الصيغة المكثفة للبروبان:							-٣٣
$CH_3CH_2CH_2CH_2CH_3$	d	$CH_3CH_2CH_2CH_3$	c	$CH_3CH_2CH_3$	b	CH_3CH_3	a
تسمى سلسلة المركبات التي يختلف بعضها عن بعض في عدد الوحدة المتكررة....							-٣٤
السلسلة الرئيسية	d	السلسلة المتماثلة	c	السلسلة المستقيمة	b	السلسلة المتفرعة	a
يطلق على أطول سلسلة كربونية متصلة عند تسمية الألكانات المتفرعة.....							-٣٥
السلسلة الرئيسية	d	السلسلة المتماثلة	c	السلسلة المستقيمة	b	السلسلة المتفرعة	a
في الألكان ذي السلاسل المتفرعة يسمى كل تفرع جانبي متصل بالسلسلة الرئيسية							-٣٦
مجموعة بديلة	d	مجموعة الأسيتلين	c	ألكانا حلقي	b	كربوداً غير متماثل	a
أي مما يلي تعريفاً مناسباً للمجموعة الوظيفية(البديلة):							-٣٧
عبارة عن ذرة أو مجموعة ذرات مترابطة كيميائياً وليس لها خواص مميزة	d	عبارة عن ذرة أو مجموعة ذرات غير مترابطة كيميائياً ولها خواص مميزة	c	عبارة عن ذرة أو مجموعة ذرات مترابطة كيميائياً ولها خواص مميزة	b	عبارة عن ذرة أو مجموعة ذرات غير مترابطة كيميائياً وليس لها خواص مميزة	a
أي مما يلي تعريفاً مناسباً للجذر (مجموعة الألكيل):							-٣٨
الكان منزوع منه ذرة أكسجين	d	الكان منزوع منه ذرة نيتروجين	c	الكان منزوع منه ذرة كربون	b	الكان منزوع منه ذرة هيدروجين	a
يصنف الألكان التالي $CH_3CH_2CH_2CH_3$ من الألكانات:							-٣٩
الحلقية	d	البديلة	c	المتفرعة	b	المستقيمة	a
الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي:							-٤٠
$\begin{array}{c} CH_3 \\ \\ H_3C - C - CH_3 \\ \\ H \end{array}$							
1-ميثيل بروبان	d	2-ميثيل بروبان	c	2-ميثيل بيوتان	b	2-إيثيل بيوتان	a

الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي:							٤١ -
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_3 \end{array}$							
a	4,3 - ثنائي ميثيل بنتان	b	4,3 - ثنائي ميثيل بيوتان	c	3,2 - ثنائي إيثيل بنتان	d	4,2 - ثنائي ميثيل بنتان
الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي:							٤٢ -
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3 \end{array}$							
a	2 - ميثيل بيوتان	b	2 - ميثيل بنتان	c	هكسان	d	2 - ميثيل هكسان
الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي:							٤٣ -
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHCH}_2\text{CH}_3 \end{array}$							
a	3 - ميثيل بيوتان	b	3 - ميثيل بنتان	c	2 - ميثيل بنتان	d	3 - ميثيل هكسان
الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي:							٤٤ -
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CHCH}_2\text{CH}_3 \end{array}$							
a	3,1 - ثنائي ميثيل بنتان	b	4,2 - ثنائي ميثيل بنتان	c	3,1 - ثنائي ميثيل هكسان	d	4,2 - ثنائي ميثيل هكسان
الصيغة البنائية للمركب 2,2 - ثنائي ميثيل بيوتان:							٤٥ -
a	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{C}_2\text{H}_5 - \text{C} - \text{CH}_2\text{CH}_3 \\ \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	b	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{C}_2\text{H}_5 - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	c	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_2\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	d	
أي الصيغ البنائية التالية تمثل صيغة 2 - ميثيل بيوتان؟							٤٦ -
a	$\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$	b	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CH}_3 \end{array}$	c	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CHCH}_3 \end{array}$	d	
الصيغة العامة للالكانات ذات السلاسل الحلقية هي:							٤٧ -
a	C_nH_{2n}	b	$\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$	c	$\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$	d	
يعدّ الهكسان الحلقي مثالاً على:							٤٨ -
a	ألكان غير متفرع	b	سلسلة رئيسية	c	مركب هيدروكربوني حلقي	d	
أي المركبات التالية ينطبق عليه الصيغة الجزيئية C_6H_{12} ؟							٤٩ -
a		b		c		d	

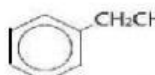
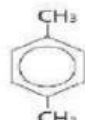
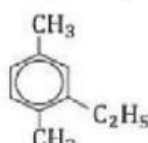
الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي:							٤٩-
							
a	-2 إيثيل بنتان	b	-1 إيثيل هبتان حلقي	c	-1 إيثيل بنتان حلقي	d	-2 إيثيل بنتان حلقي
الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي:							٥٠-
							
a	-1 ميثيل هكسان حلقي	b	-1 ميثيل بنتان	c	-1 ميثيل بنتان حلقي	d	-1 ميثيل هكسان
الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي:							٥١-
							
a	ميثيل بيوتان	b	-3,1 ثنائي ميثيل بيوتان حلقي	c	-2,1 ثنائي ميثيل بيوتان	d	-3,1 ثنائي إيثيل بيوتان حلقي
الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي:							٥٢-
							
a	-1 ميثيل - 2 إيثيل بنتان حلقي	b	-1 إيثيل - 3 ميثيل بنتان حلقي	c	-3,1 إيثيل ميثيل بنتان	d	-3 إيثيل - 1 ميثيل بنتان حلقي
من صفات الألكان أنها مركبات:							٥٣-
a	أيونية	b	تساهمية قطبية	c	تساهمية غير قطبية	d	
أي مما يلي سبباً لعدم قطبية جزيئات الهيدروكربونات المشبعة:							٥٤-
a	لتقارب السالبة الكهربائية بين (C-H)	b	لتساوي السالبة الكهربائية بين (C-H)	c	لكبر الفرق في السالبة الكهربائية بين (C-H)	d	
الخاصية الرئيسة الألكانات هي:							٥٥-
a	روابطها قطبية	b	ضعف نشاطها الكيميائي	c	درجة انصهارها وغليانها مرتفعة	d	
الألكانات:							٥٦-
a	لا تذوب في الماء لأنها غير قطبية	b	لا تذوب في الماء لأنها قطبية	c	تذوب في الماء لأنها غير قطبية	d	

أي مما يلي يستخدم في تصنيع المطاط الصناعي:							-٥٧
a	الميثان	b	الايثان	c	البروبان	d	البيوتان
هيدروكربون يحتوي على الأقل على رابطة ثنائية واحدة....							-٥٨
a	الكان	b	الكين	c	الكاين	d	الكان حلقي
تحتوي الألكينات على روابط بين ذرات الكربون:							-٥٩
a	أحادية	b	ثنائية	c	ثلاثية	d	رباعية
أبسط الكين:							-٦٠
a	CH ₄	b	C ₂ H ₆	c	C ₂ H ₄	d	C ₃ H ₆
الصيغة العامة للألكينات							-٦١
a	C _n H _{2n}	b	C _n H _{2n+2}	c	C _n H _{2n-2}	d	C _n H _{2n-1}
أي التالي صيغته العامة C _n H _{2n} ؟							-٦٢
a	الإيثان	b	الإيثيلين	c	الإيثاين	d	الإيثيل
الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي: <chem>CH3CH2CH=CH2</chem>							-٦٣
a	1- بيوتان	b	1- بيوتين	c	1- بيوتائين	d	3- بيوتين
الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي: <chem>CH3CH=CHCH(CH3)CH3</chem>							-٦٤
a	2- ميثيل بنتين	b	2- ميثيل - 3- بنتين	c	2- ميثيل - 4- بنتين	d	4- ميثيل - 2- بنتين
المركب <chem>CH3CH=CHCH=CH2</chem> يسمى ...							-٦٥
a	3,1 - بنتين	b	3,1 - بيوتادايين	c	3,1 - بنتادايين	d	3,1 - بيوتين
أي المركبات التالية ينطبق عليه الصيغة الجزيئية C ₆ H ₁₀ ؟							-٦٦
a		b		c		d	
الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي: 							-٦٧
a	1- ميثيل - 1- بنتين حلقي	b	2- ميثيل - 2- بنتين حلقي	c	ميثيل بنتان حلقي	d	ميثيل بنتين

الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي:								٦٨-
a	1، 2-ثنائي ميثيل بنيتين حلقي	b	1، 2-ثنائي ميثيل بنتان	c	1، 2-ثنائي ميثيل هكسين حلقي	d		
الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي:								٦٩-
a	1-ميثيل بروبيل حلقي	b	1-ميثيل بيوتين حلقي	c	3-ميثيل 1-بيوتان حلقي	d		
المجموعة الفعالة في مركب الإيثين C_2H_4 هي الرابطة:								٧٠-
a	الثنائية	b	الأحادية	c	الثلاثية	d		
من خصائص الألكينات ذائبيتها قليلة في الماء وتكون درجة انصهارها وجليانها:								٧١-
a	مرتفعة	b	متوسطة	c	مساوية	d		
يستخدم في إنضاج الفاكهة....								٧٢-
a	الإيثان	b	الميثان	c	الإيثين	d		
يسمى الهيدروكربون الذي يحتوي على رابطة ثلاثية واحدة على الأقل....								٧٣-
a	الكانات	b	ألكينات	c	الكينات	d		
تحتوي الألكينات على روابط								٧٤-
a	أحادية	b	ثنائية	c	ثلاثية	d		
أبسط الألكينات وأكثرها استخداماً....								٧٥-
a	البروبان	b	البيوتان	c	الأسيلين	d		
الأسيتيلين اسم شائع للمركب:								٧٦-
a	الإيثان	b	الإيثين	c	الميثان	d		
الصيغة العامة للألكينات:								٧٧-
a	C_nH_{2n}	b	C_nH_{2n+2}	c	C_nH_{2n-2}	d		
كم عدد ذرات الهيدروجين في الكاين يحوي 5 ذرات كربون؟								٧٨-
a	1	b	5	c	8	d		
إذا صنف المركب C_3H_n بأنه ألكاين: فإن عدد ذرات الهيدروجين يساوي								٧٩-
a	8	b	6	c	4	d		
الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي:								٨٠-
a	5-ميثيل 3-هكساين	b	5-ميثيل 3-هكسين	c	2-ميثيل 3-هكساين	d		

اسم المركب:							-٨١									
a	هكسان حلقي	b	هكسايين حلقي	c	هكسين حلقي	d	هكسيل حلقي									
الرابطة الثلاثية في الألكانات تشكل كثافة الكترونية أكبر من الرابطة الثنائية في الألكينات لذلك فهي في نشاطها..... من الألكينات:								-٨٢								
a	أعلى	b	منخفضة	c	أقل	d	مساوية									
عند تفاعل كربيد الكالسيوم مع الماء ينتج:								-٨٣								
a	الاسيتلين	b	الايثين	c	الايثان	d	البروبان									
يستعمل في لحام الفلزات نظراً لأن احتراقه ينتج لهباً ذا حرارة عالية...								-٨٤								
a	الإيثيلين C_2H_4	b	الاستلين C_2H_2	c	الايثان C_2H_6	d	البروبان C_3H_8									
..... مثال على الهيدروكربونات المشبعة:								-٨٥								
a	البروبان	b	البروبين	c	البروبين الحلقي	d	البروبان									
أي من المركبات الية يعتبر هيدروكربون غير مشبع:								-٨٦								
a	C_2H_6	b	C_3H_6	c	C_3H_8	d	C_4H_{10}									
من الأمثلة على الهيدروكربونات ناقصة الهيدروجين....								-٨٧								
a	الهكسين الحلقي	b	الهكسان	c	الهكسان الحلقي	d	البيوتان									
أي مركب من المركبات التالية لا ينتمي للألكانات:								-٨٨								
a	C_6H_{12}	b	C_7H_{16}	c	$C_{10}H_{22}$	d	$C_{40}H_{82}$									
المركب الذي صيغته C_3H_6 من عائلة الـ :								-٨٩								
a	ألكانات	b	ألكينات	c	ألكينات	d	ألكيل									
أحد الهيدروكربونات التالية ألكين ...								-٩٠								
a	CH_4	b	C_2H_4	c	C_2H_6	d	C_3H_8									
أحد الهيدروكربونات التالية يتميز بالرابطة الثلاثية:								-٩١								
a	C_2H_{12}	b	C_6H_{10}	c	C_4H_{10}	d	C_6H_{12}									
أكثر الهيدروكربونات نشاطاً ...								-٩٢								
a	الألكانات	b	الألكانات الحلقية	c	الألكينات	d	الألكينات									
أكثر المركبات نشاطاً كيميائياً هو:								-٩٣								
a	C_2H_6	b	C_2H_4	c	C_2H_2	d	C_3H_8									
أي من المركبات التالية يعتبر من الكانات:								-٩٤								
<table><tr><td>A</td><td>B</td><td>B</td><td>D</td></tr><tr><td>CH_3-CH_3</td><td>$CH_3-CH=CH_2$</td><td>C_2H_4</td><td>$CH_3-CH_2-CH_2-CH_3$</td></tr></table>								A	B	B	D	CH_3-CH_3	$CH_3-CH=CH_2$	C_2H_4	$CH_3-CH_2-CH_2-CH_3$	
A	B	B	D													
CH_3-CH_3	$CH_3-CH=CH_2$	C_2H_4	$CH_3-CH_2-CH_2-CH_3$													
a	C,D	b	A,D	c	A,B	d	A فقط									
أي مما يلي تعريفاً مناسباً للتشكل: -								-٩٥								
a	اشترك عدة مركبات في الصيغة الجزيئية مع اختلاف التركيب البنائي والخواص الفيزيائية والكيميائية	b	اتحاد عدة مركبات في الصيغة الجزيئية والبنائية	c	اشترك عدة مركبات في الصيغة البنائية مع اختلاف التركيب الجزيئي.	d	لا شيء مما ذكر									

مواد تتفق في الصيغة الجزيئية وتختلف في الصيغة البنائية، وبالتالي فهي تختلف في الخصائص الكيميائية والفيزيائية:						
٩٦-	a	المتشكلات البنائية	b	المتشكلات الهندسية	c	الكيرالية
	d	المتشكلات الضوئية				
٩٧-	a	2	b	3	c	4
	d	5				
٩٨-	a	المتشكلات البنائية	b	المتشكلات الوظيفية	c	المتشكلات الفراغية
	d	المتشكلات الموضعية				
٩٩-	a	المتشكلات البنائية	b	المتشكلات الهندسية	c	الكيرالية
	d	المتشكلات الضوئية				
١٠٠-	a	المتشكلات البنائية	b	الكيرالية	c	الفراغية
	d	المتشكلات الضوئية				
١٠١-	a	الهندسية	b	المتشكلات الفراغية	c	المتشكلات الضوئية
	d	البنائية				
١٠٢-	a	بنائية	b	موضعية	c	وظيفية
	d	ضوئية				
١٠٣-	a	الخواص الفيزيائية	b	الخواص الكيميائية	c	الخواص الفيزيائية والكيميائية
	d	الصيغة البنائية				
١٠٤-	a	مستوى واحد	b	ثلاثة مستويات	c	مستويين
	d	المستويات المحتملة جميعها				
١٠٥-	a	متشكلات بنائية	b	متشكلات هندسية	c	متشكلات ضوئية
	d	لا يمثلان زوج من المتشكلات				
١٠٦-	a	خواص فيزيائية	b	خواص كيميائية	c	خواص كيميائية وفيزيائية
	d	الصيغة البنائية				
١٠٧-	a	المتشكلات البنائية	b	المتشكلات الهندسية	c	المتشكلات الضوئية
	d	المتشكلات الضوئية				
١٠٨-	a	C ₆ H ₁₄	b	C ₆ H ₁₄	c	C ₆ H ₄
	d	C ₆ H ₆				
١٠٩-	a	فاراداي	b	كيكولي	c	مندليف
	d	طمنسن				

أي الأشكال الآتية يعدّ أفضل تمثيل للصيغة البنائية للبنزين؟								
١١٠-	a		b		c		d	
تسمى المركبات العضوية التي تحتوي على حلقات البنزين المركبات....								
١١١-	a	الأليفاتية	b	البرافينية	c	الاستيلينية	d	الأروماتية
يمثل الشكل التالي: -								
١١٢-								
a	ميثيل بنزين	b	ميثيل هكسان حلقي	c	إيثيل بنزين	d	بنزين	
اسم المركب:								
١١٣-								
a	إيثيل هكسان حلقي	b	إيثيل هكسين حلقي	c	إيثان بنزين	d	إيثيل بنزين	
اسم المركب:								
١١٤-								
a	2,1 - ثنائي ميثيل هكساين حلقي	b	4,1 - ثنائي ميثيل هكسان حلقي	c	4,1 - ثنائي ميثيل بنزين	d	2,1 - ثنائي ميثيل بنزين	
الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي:								
١١٥-								
a	1- إيثيل 6.3 - ثنائي ميثيل بنزين	b	4.1 - ثنائي ميثيل - 6- إيثيل بنزين	c	2- إيثيل - ثنائي ميثيل بنزين	d	2- إيثيل 4.1 - ثنائي ميثيل بنزين	
يمثل الشكل التالي: -								
١١٦-								
a	الأنثراسين	b	فينانثرين	c	نفتالين	d	بنزوبايرين	
يعد البنزينمقارنةً بالالكينات والألكينات التي لها الحجم نفسه:								
١١٧-	a	أقل نشاطاً	b	أكثر نشاطاً قليلاً	c	لديه النشاط نفسه تقريباً	d	أكثر نشاطاً كثيراً
يجب الحدّ من استخدام المركّبات الأروماتية؛ لأن الكثير منها:								
١١٨-	a	ينتج سناجاً	b	له روائح مستساغة	c	يسبب مشكلات صحية	d	لا يمكن تحضيره
يستخدم في عمل الأصباغ، ويستخدم طاردة للعث:								
١١٩-	a	الأنثراسين	b	فينانثرين	c	نفتالين	d	بنزوبايرين
أول مادة أروماتية مسرطنة تم التعرف عليها هي:								
١٢٠-	a	الأنثراسين	b	فينانثرين	c	نفتالين	d	بنزوبايرين

العلامة/ هند صلوحي ١٠