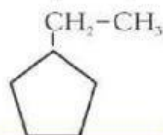
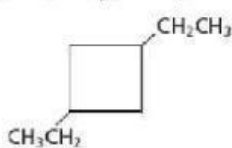
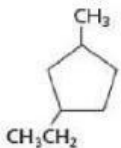


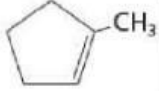
الفصل الثاني (الهيدروكربونات)		الفكرة العامة للفصل		تختلف الهيدروكربونات وهي مركبات عضوية باختلاف أنواع الروابط فيها				
تقويم الفصل (تدريبات على التحصيلي)		التاريخ		١٤ / / هـ				
اسئلة اختيار من متعدد/اختاري الإجابة الصحيحة:								
الكيمياء تدرس المركبات المكونة أساسا من عنصر الكربون وتسمى أيضا مركبات 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

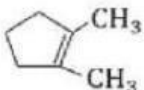
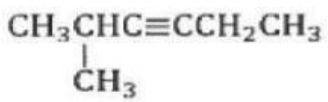
الصيغة الجزيئية التي تبين العدد الحقيقي من الذرات الداخلة في تكوين المركب:						
١٤-	a	الصيغة البنائية	b	الصيغة التجريبية	c	الصيغة الأولية
d الصيغة الجزيئية						
الصيغة التي تبين ترتيب الذرات المرتبطة معاً بالإضافة إلى عددها وعدد الروابط (التكافؤ):						
١٥-	a	الصيغة البنائية	b	الصيغة التجريبية	c	الصيغة 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	$>C = C <$	c	$-\overset{ }{\underset{ }{C}} - \overset{ }{\underset{ }{C}} -$
d $-C \equiv C -$						
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 الجزيئات						
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 -
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 -
a	2 - ميثيل بيوتان	b	2 - ميثيل بنتان	c	هكسان	d	2 - ميثيل هكسان
الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي:							٤٣ -
a	3 - ميثيل بيوتان	b	3 - ميثيل بنتان	c	2 - ميثيل بنتان	d	3 - ميثيل هكسان
الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي:							٤٤ -
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		b		c		d	
أي الصيغ البنائية التالية تمثل صيغة 2 - ميثيل بيوتان؟							٤٦ -
a	$\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$	b		c		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	

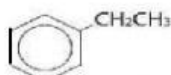
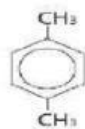
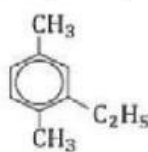
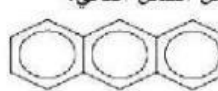
الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي:						٤٩ -	
							
a	2- إيثيل بنتان	b	1- إيثيل هبتان حلقي	c	1- إيثيل بنتان حلقي	d	2- إيثيل بنتان حلقي
الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي:						٥٠ -	
							
a	1-ميثيل هكسان حلقي	b	1-ميثيل بنتان	c	1-ميثيل بنتان حلقي	d	1-ميثيل هكسان
الاسم 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 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 وغليانها:								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	الكائينات	d		
تحتوي الألكائينات على روابط								٧٤-
a	أحادية	b	ثنائية	c	ثلاثية	d		
أبسط الألكائينات وأكثرها استخداماً....								٧٥-
a	البروبانين	b	البيوتانين	c	الاستلين	d		
الأسيتيلين اسم شائع المركب:								٧٦-
a	الإيثان	b	الإيثين	c	الميثانين	d		
الصيغة العامة للألكائينات:								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
A				B		D			
CH_3-CH_3				C_2H_4		$CH_3-CH=CH_2$			
$CH_3-CH_2-CH_2-CH_3$									
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	اشترك عدة مركبات في الصيغة الجزيئية والبنائية	c	اشترك عدة مركبات في الصيغة البنائية مع اختلاف التركيب الجزيئي	d	لا شيء مما ذكر		

-٩٦	a	المتشكلات البنائية	b	المتشكلات الهندسية	c	الكيرالية	d	المتشكلات الضوئية	مواد تتفق في الصيغة الجزيئية وتختلف في الصيغة البنائية، وبالتالي فهي تختلف في الخصائص الكيميائية والفيزيائية:
-٩٧	a	2	b	3	c	4	d	5	عدد المتشكلات البنائية التي يكونها هيدروكربون صيغته الجزيئية C_5H_{12}
-٩٨	a	المتشكلات البنائية	b	المتشكلات الوظيفية	c	المتشكلات الفراغية	d	المتشكلات الموضعية	تسمى المتشكلات التي ترتبط فيها الذرات بالترتيب نفسه ولكنها تختلف في ترتيبها الفراغي
-٩٩	a	المتشكلات البنائية	b	المتشكلات الهندسية	c	الكيرالية	d	المتشكلات الضوئية	متشكلات ناتجة عن اختلاف ترتيب المجموعات واتجاهها حول الرابطة الثنائية:
-١٠٠	a	المتشكلات البنائية	b	الكيرالية	c	الفراغية	d	المتشكلات الضوئية	الخاصية التي يوجد فيها الجزيء في صورتين إحداها تشبه صورة اليد اليمنى (D) والأخرى تشبه صورة اليد اليسرى (L) :
-١٠١	a	الهندسية	b	المتشكلات الفراغية	c	المتشكلات الضوئية	d	البنائية	المتشكلات التي تنتج عن ترتيبات واتجاهات فراغية لـ 4 مجموعات مختلفة حول ذرة الكربون نفسها:
-١٠٢	a	بنائية	b	موضعية	c	وظيفية	d	ضوئية	المتشكلات التي يكون كل منها صورة مرآة للآخر تسمى متشكلات....
-١٠٣	a	الخواص الفيزيائية	b	الخواص الكيميائية	c	الخواص الفيزيائية والكيميائية	d	الصيغة البنائية	المتشكلات الضوئية تكون متشابهة في:
-١٠٤	a	مستوى واحد	b	ثلاثة مستويات	c	مستويين	d	المستويات المحتملة جميعها	تتذبذب موجات الضوء المستقطب في:
-١٠٥	a	متشكلات بنائية	b	متشكلات هندسية	c	متشكلات ضوئية	d	لا يمثلان زوج من المتشكلات	بنتان و 2- ميثيل بيوتان يمثل زوجاً من المتشكلات فأي نوع من المتشكلات تنتمي إليه -
-١٠٦	a	خواص فيزيائية	b	خواص كيميائية	c	خواص كيميائية وفيزيائية	d	الصيغة البنائية	ما التشابه بين المتشكلات الضوئية في الرسم التالي؟ $\begin{array}{c} W \\ \\ Z-C-X \\ \\ Y \end{array} \quad \text{و} \quad \begin{array}{c} W \\ \\ Z-C-Y \\ \\ X \end{array}$
-١٠٧	a	المتشكلات البنائية	b	المتشكلات الهندسية	c	المتشكلات الضوئية	d	المتشكلات الضوئية	أي التالي يصف بدقة L- ألانين و D- ألانين أحدهما بالنسبة إلى الآخر؟
-١٠٨	a	C_6H_{14}	b	C_6H_{14}	c	C_6H_4	d	C_6H_6	ما الصيغة الجزيئية للبنزين؟
-١٠٩	a	فاراداي	b	كيكولي	c	مندليف	d	طلمن	العالم الذي اقترح الصيغة البنائية للبنزين:

أي الأشكال الآتية يعدّ أفضل تمثيل للصيغة البنائية للبنزين؟							
	a		b		c		d
تسمى المركبات العضوية التي تحتوي على حلقات البنزين المركبات....							
a	الأليفاتية	b	البرافينية	c	الاستلينية	d	الأروماتية
يمثل الشكل التالي: -							
							
a	ميثيل بنزين	b	ميثيل هكسان حلقي	c	إيثيل بنزين	d	بنزين
اسم المركب:							
							
a	إيثيل هكسان حلقي	b	إيثيل هكسين حلقي	c	إيثان بنزين	d	إيثيل بنزين
اسم المركب:							
							
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:							
							
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: -							
							
a	الأنثراسين	b	فينانثرين	c	نفتالين	d	بنزوبايرين
يعد البنزينمقارنةً بالالكينات والألكينات التي لها الحجم نفسه:							
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:							
a	ينتج سناجاً	b	له روائح مستساغة	c	يسبب مشكلات صحية	d	لا يمكن تحضيره
يستخدم في عمل الأصباغ، ويستخدم طاردة للعث:							
a	الأنثراسين	b	فينانثرين	c	نفتالين	d	بنزوبايرين
أول مادة أروماتية مسرطنة تم التعرف عليها هي:							
a	الأنثراسين	b	فينانثرين	c	نفتالين	d	بنزوبايرين

العلامة/ هند صلوحي ١٠