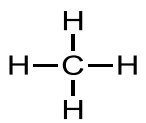
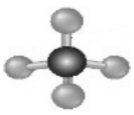
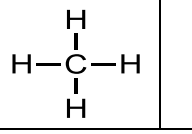
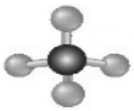
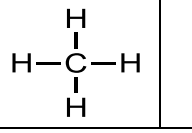
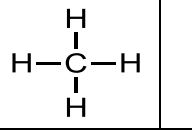
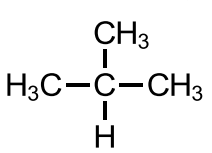
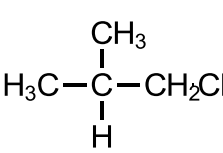
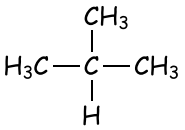
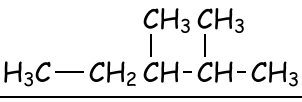
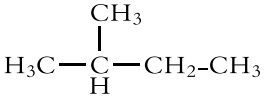
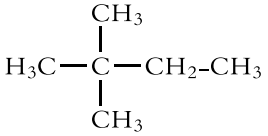
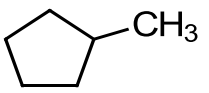
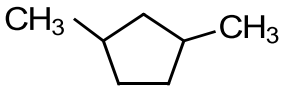
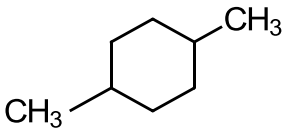
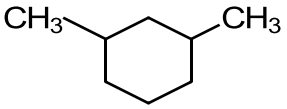
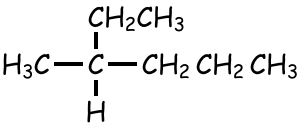
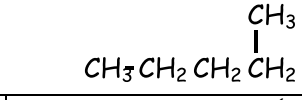
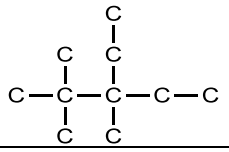
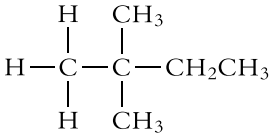
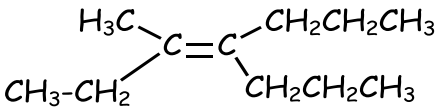
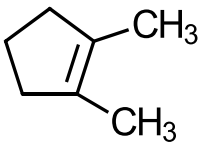
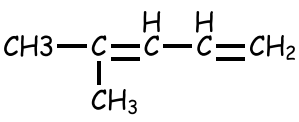
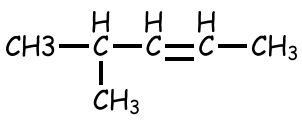
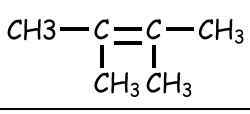
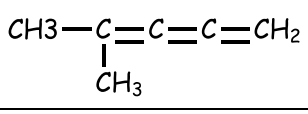
م	اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي:			
1	العلم الذي يهم بدراسة مركبات الكربون بشكل أساسي يسمى علم الكيمياء:			
	a) الفيزيائية	b) التحليلية	c) العضوية	d) غير العضوية
2	الكيمياء العضوية تهتم بدراسة المركبات التي تحتوي بشكل أساسي على عنصر:			
	a) الكبريت	b) النيتروجين	c) الكربون	d) السيليكون
3	أول من أطلق على المركبات العضوية هذا الاسم:			
	a) مندليف	b) فوهلر	c) لويس	d) برزيليوس
4	أول مركب عضوي تم تحضيره في المختبر:			
	a) اليوريا	b) الأنيلين	c) حمض البروبانويك	d) سيانات الأمونيوم
5	المركب غير العضوي الذي استخدم لتحضير المركب العضوي اليوريا هو:			
	a) سيانات الأمونيوم b) هيدروكسيد الأمونيوم		c) نترات الأمونيوم d) فوسفات الأمونيوم	
6	أول من قام بتحضير مركب عضوي في المختبر:			
	a) مندليف	b) فوهلر	c) لويس	d) بويل
7	أي مما يلي ليس من المركبات العضوية:			
	a) CH_4	b) CO_2	c) C_2H_6	d) C_2H_4
8	أحد المركبات التالية لا يعتبر من المركبات العضوية:			
	a) CH_3I	b) $NaHCO_3$	c) CH_3CH_2Cl	d) CH_3CN
9	أي مما يلي من المركبات العضوية:			
	a) كربونات الصوديوم b) كربيد الكالسيوم		c) الإيثان d) أول أكسيد الكربون	
10	يستطيع الكربون في المركبات العضوية تكوين عدد من الروابط التساهمية يساوي:			
	a) 1	b) 2	c) 3	d) 4
11	من أبسط المركبات العضوية التي تحتوي على كربون وهيدروجين فقط:			
	a) الهيدروجينيات	b) الكربوهيدرات	c) الهيدروكربونات	d) الألدهيدات
12	أي مركب من المركبات التالية لا ينتمي للمركبات الهيدروكربونية:			
	a) C_2H_4	b) $C_2H_4O_2$	c) C_6H_6	d) C_4H_{10}
13	عدد النماذج التي يستخدمها الكيميائيون في تمثيل الجزيئات:			
	a) 2	b) 3	c) 4	d) 5
14	النموذج الذي يعطي الصورة الواقعية للجزيء في حال التمكن من رؤيته حقيقة:			
	a) الصيغة الجزيئية	b) الصيغة البنائية	c) الكرة والعصا	d) الفراغي
15	لديك أربعة نماذج لجزيء الميثان أي منهما يمثل النموذج الفراغي:			
	a) CH_4	b) 	c) 	d) 

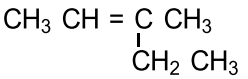
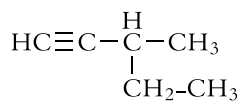
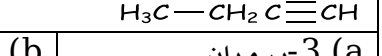
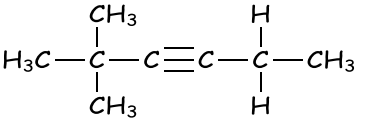
16	لديك أربعة نماذج لجزيء الميثان أي منهما يمثل الصيغة الجزيئية:			
	(a CH_4	(b 	(c	(d 
17	لديك أربعة نماذج لجزيء الميثان أي منهما يمثل الصيغة البنائية:			
	(a CH_4	(b 	(c	(d
18	لديك أربعة نماذج لجزيء الميثان أي منهما يمثل نموذج الكرة والعصا:			
	(a CH_4	(b 	(c	(d
19	المصدران الرئيسان للهيدروكربونات:			
	a) النفط والمعادن b) النفط والغاز الطبيعي		c) النفط والكربوهيدرات d) الغاز الطبيعي والمعادن	
20	عملية فصل مكونات النفط إلى مكونات أبسط منها من خلال تكثفها عند درجات حرارة مختلفة:			
	a) التقطير التجزيئي	b) الكروماتوجرافيا	c) الترشيح	d) البلورة
21	طريقة تحويل الجزيئات الكبيرة إلى جزيئات أصغر في غياب الأكسجين ووجود العامل الحفاز تسمى:			
	a) التقطير	b) التكسير الحراري	c) التنقيب	d) المتشكلات
22	العنصر الذي استخدم في التمييز بين الهيدروكربونات المشبعة وغير المشبعة عملياً:			
	a) الفلور	b) البروم	c) الصوديوم	d) نترات الفضة
23	أي من المركبات التالية لا يتفاعل مع البروم:			
	a) C_3H_6	b) C_2H_6	c) C_6H_{12}	d) C_3H_4
24	أبسط جزيء هيدروكربوني هو:			
	a) C_2H_6	b) CH_4	c) C_3H_8	d) C_4H_{10}
25	تحتوي الهيدروكربونات التي لا تتفاعل مع البروم على روابط:			
	a) أحادية	b) ثنائية	c) ثلاثية	d) ثنائية وثلاثية
26	أحد المركبات التالية لا يزيل لون ماء البروم هو:			
	a) الإيثين	b) الإيثاين	c) الإيثان	d) البروبين
27	يحتوي الهيدروكربون المشبع على:			
	a) روابط أحادية	b) روابط ثنائية	c) روابط ثلاثية	d) روابط رباعية
28	عدد ذرات الهيدروجين في جزيء أحد الألكانات يساوي 12 فإن عدد ذرات الكربون في هذا الجزيء يساوي:			
	a) 3	b) 6	c) 4	d) 5
29	المركب العضوي المشبع من بين المركبات التالية هو:			
	(a	(b	(c	(d

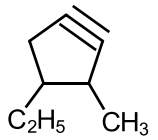
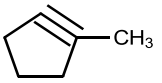
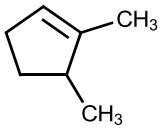
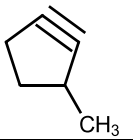
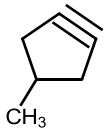
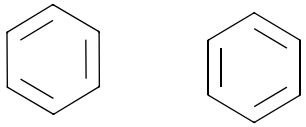
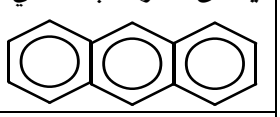
30	مركبات هيدروكربونية تحتوي على روابط أحادية بين الذرات تسمى:			
	a) الألكانات	b) الألكينات	c) الألكاينات	d) البنزين
31	تحتوي الألكانات على روابط _____بين ذرات الكربون.			
	a) أحادية	b) ثنائية	c) ثلاثية	d) رباعية
32	أي مما يلي يمثل الصيغة الجزيئية للهكسان:			
	a) C_2H_6	b) C_4H_{10}	c) C_6H_{12}	d) C_6H_{14}
33	أي مما يلي يمثل الصيغة الجزيئية للبروبان:			
	a) C_3H_6	b) C_3H_8	c) C_3H_3	d) C_3H_4
34	أي مما يلي يمثل الصيغة الجزيئية للبيوتان:			
	a) C_3H_6	b) C_3H_8	c) C_4H_{10}	d) C_4H_8
35	أي المركبات التالية أعلى في درجة الغليان:			
	a) C_2H_6	b) CH_4	c) C_3H_8	d) C_4H_{10}
36	الوحدة المتكررة في السلسلة الهيدروكربونية هي:			
	a) CH_3	b) CH_2	c) CH_4	d) C_2H_6
37	سلسلة المركبات التي يختلف بعضها عن بعض في عدد الوحدة المتكررة في الهيدروكربونات تسمى:			
	a) سلسلة اللانثانيدات b) سلسلة الأكتنيدات		c) سلسلة النشاط الكيميائي d) السلسلة المتماثلة	
38	الصيغة الجزيئية لألكان يحتوي على 13 ذرة كربون:			
	a) $C_{13}H_{13}$	b) $C_{13}H_{26}$	c) $C_{13}H_{28}$	d) $C_{13}H_{24}$
39	أي مما يلي يستخدم في كوقود في القداحات:			
	a) الميثان	b) الإيثان	c) البروبان	d) البيوتان
40	أي مما يلي يستخدم في تصنيع المطاط الصناعي:			
	a) الميثان	b) الإيثان	c) البروبان	d) البيوتان
41	أي مما يلي يستخدم في منتجات جل الحلاقة:			
	a) البيوتان	b) البروبان	c) الآيزوبروبان	d) الآيزوبيوتان
42	الاسم النظامي لمركب للآيزوبيوتان حسب الأيوباك:			
	a) ميثيل بيوتان	b) 2- ميثيل بروبان	c) بيوتان	d) إيثيل بيوتان
43	أي الصيغ الكيميائية التالية تمثل الآيزوبيوتان:			
	(a $CH_3CH_2CH_2CH_3$	(b 	(c 	(d
44	أي مركب من المركبات التالية لا ينتمي للألكانات:			
	a) C_6H_{12}	b) C_7H_{16}	c) $C_{10}H_{22}$	d) $C_{40}H_{82}$
45	أحد المركبات التالية ينتمي إلى عائلة الألكانات هو:			
	a) CH_4	b) C_2H_4	c) C_6H_6	d) C_3H_4
46	الصيغة العامة للألكانات ذات السلاسل المفتوحة هي:			
	a) C_nH_{2n}	b) C_nH_{2n+2}	c) C_nH_{2n-2}	d) C_nH_{2n-1}

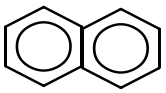
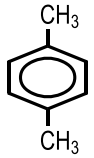
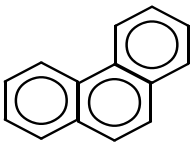
47	المركب الذي يعتبر من الألكانات هو:	A	B	C	D
		CH_3-CH_3	C_2H_4	$CH_3-CH=CH_2$	$CH_3-CH_2-CH_2-CH_3$
	a) C,D	b) A,D		c) A,B	d) A فقط
48	الصيغة العامة للألكانات ذات السلاسل الحلقية هي:				
	a) C_nH_{2n}	b) C_nH_{2n+2}		c) C_nH_{2n-2}	d) C_nH_{2n-1}
49	أي من الخصائص التالية ينطبق على جزيء الميثان:				
	a) غير قطبي ويكون روابط هيدروجينية			c) قطبي ويكون روابط هيدروجينية	
	b) غير قطبي ولا يكون روابط هيدروجينية			d) قطبي ولا يكون روابط هيدروجينية	
50	الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي: 				
	a) 2-إيثيل بيوتان	b) 2-ميثيل بيوتان		c) 2-ميثيل بروبان	d) 1-ميثيل بروبان
51	الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي: 				
	a) 4,3–ثنائي ميثيل بنتان			c) 3,2 –ثنائي إيثيل بنتان	
	b) 4,3–ثنائي ميثيل بيوتان			d) 3,2 –ثنائي ميثيل بنتان	
52	أي من الصيغ البنائية التالية تمثل صيغة 2-ميثيل بيوتان				
	a)	b)		c) 	d) 
53	الصيغة البنائية لمركب 3,1-ثنائي ميثيل هكسان حلقي هي:				
	a) 	b) 		c) 	d) 
54	أي مما يلي يعد الاسم الصحيح للمركب التالي: 				
	a) 3-ميثيل هكسان			c) 2-بروبيل بيوتان	
	b) 2-ميثيل بنتان			d) 1-إيثيل-1-ميثيل بيوتان	
55	الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي: 				
	a) بنتان	b) 1-ميثيل بيوتان		c) بيوتان	d) 1-إيثيل بيوتان

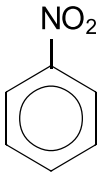
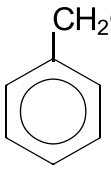
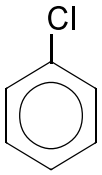
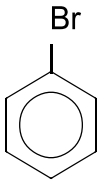
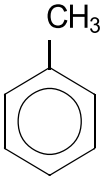
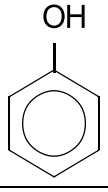
56	اسم المركب ذي الصيغة الهيكلية أدناه: 			
	a) 3,2,2-ثلاثي ميثيل-3-إيثيل بنتان		c) 2-بيوتيل-2-إيثيل بيوتان	
	b) 3-إيثيل-4,4,3-ثلاثي ميثيل بنتان		d) 3-إيثيل-3,2,2-ثلاثي ميثيل بنتان	
57	أي من الهيدروكربونات التالية يجب أن يكون ألكاناً:			
	a) C_2H_2	b) C_5H_{10}	c) C_7H_{12}	d) $C_{14}H_{30}$
58	يسمى المركب C_8H_{18}:			
	a) الأوكتين	b) الأوكتان	c) الأوكتاين	d) البروبان
59	تفحص الصيغة البنائية التالية ثم سمها: 			
	a) 2,2-ثنائي ميثيل بيوتان		c) 2-إيثيل-2-ميثيل بروبان	
	b) 1,1,1 ثلاثي ميثيل بروبان		d) 3,3 ثنائي ميثيل بيوتان	
60	فيما يتعلق بالألكانات الحلقية أي من العبارات التالية ليست صحيحة:			
	a) الصيغة الجزيئية العامة للألكانات الحلقية C_nH_{2n}			
	b) الألكانات الحلقية هيدروكربونات غير مشبعة			
	c) أهم تفاعل للألكانات الحلقية هو تفاعل الاحتراق			
	d) تتألف الهيدروكربونات الحلقية من كربون وهيدروجين			
61	المكون الرئيس للغاز الطبيعي:			
	a) الإيثان	b) الميثان	c) البروبان	d) البيوتان
62	أي من المركبات التالية يتفاعل مع البروم:			
	a) C_3H_6	b) C_2H_6	c) C_6H_{14}	d) C_2H_6
63	أي من المركبات التالية يتفاعل مع البروم:			
	a) C_3H_8	b) C_2H_6	c) C_6H_{14}	d) C_2H_2
64	تحتوي الهيدروكربونات التي تتفاعل مع البروم على روابط:			
	a) أحادية	b) ثنائية	c) ثلاثية	d) ثنائية وثلاثية
65	المركب العضوي غير المشبع من بين المركبات التالية هو:			
	a) $C_4H_8Cl_2$	b) $C_5H_{11}Cl$	c) $C_6H_{13}F$	d) $C_7H_{13}F$
66	تعد كل من الألكينات والألكاينات والهيدروكربونات الأروماتية مركبات:			
	a) غير مشبعة	b) مشبعة	c) متجانسة	d) قطبية
67	أي من المركبات التالية يعتبر هيدروكربون غير مشبع:			
	a) C_2H_6	b) C_3H_6	c) C_3H_8	d) C_4H_{10}
68	أبسط ألكين مما يلي هو:			
	a) CH_4	b) C_2H_6	c) C_2H_4	d) C_3H_6
69	الصيغة العامة للألكينات:			
	a) C_nH_{2n}	b) C_nH_{2n+2}	c) C_nH_{2n-2}	d) C_nH_{2n-1}

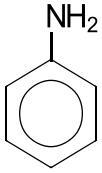
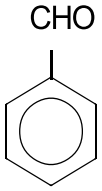
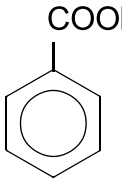
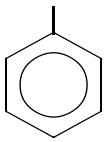
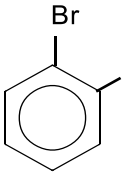
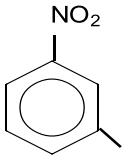
70	ما عدد ذرات الهيدروجين في جزيء ألكين يحتوي على X ذرات من الكربون:			
	a) $2X+2$	b) $\frac{1}{2}X$	c) $2X$	d) $2X-2$
71	إذا كان عدد ذرات الهيدروجين في جزيء أحد الألكينات الحلقية يساوي 6 فإن عدد ذرات الكربون في هذا الجزيء يساوي:			
	a) 4	b) 5	c) 6	d) 7
72	المركبات التالية لها الصيغة الجزيئية C_4H_8 عدا واحداً منها هو:			
	a) بيوتان حلقي	b) 1-بيوتين	c) 2-بيوتين	d) 2-بيوتاين
73	تحتوي الألكينات على روابط _____ بين ذرات الكربون.			
	a) أحادية	b) ثنائية	c) ثلاثية	d) رباعية
74	أي مما يلي يستخدم في إنضاج الفواكه:			
	a) الإيثان	b) الميثان	c) الإيثين	d) الإيثاين
75	الاسم النظامي للمركب التالي: $CH_3CH=CHCH=CH_2$			
	a) 4،2-بنتاداايين	b) 4،2-ثنائي بنتاداايين	c) 3،1-بنتاداايين	d) 3،1-ثنائي بنتاداايين
76	الألكينات والألكاينات لا تذوب في الماء لأنها مركبات:			
	a) قطبية	b) غير قطبية	c) غازية	d) أروماتية
77	ما اسم المركب المجاور حسب نظام IUPAC: 			
	a) 3,2-ثنائي إيثيل-2-هكسين		c) 2-إيثيل-3-بروبيل-2-بنتين	
	b) 3-ميثيل-4-بروبيل-3-هبتين		d) 4-إيثيل-5-ميثيل-4-هبتين	
78	ما اسم المركب المجاور حسب نظام IUPAC:			
	a) 2-ميثيل-3-هبتان		c) 2-ميثيل-3-هكسان	
	b) 2-ميثيل-3-هكسين		d) 2-ميثيل-3-هبتين	
79	الاسم العلمي للمركب التالي حسب نظام IUPAC : 			
	a) 1,5-ثنائي ميثيل بنتان حلقي		c) 1,2-ثنائي ميثيل بنتاين حلقي	
	b) 1,2-ثنائي إيثيل بنتين حلقي		d) 1,2-ثنائي ميثيل بنتين حلقي	
80	الصيغة البنائية للاسم النظامي (4-methyl-1,3-pentadienen) (4-ميثيل-1,3-بنتاداايين) هي:			
	a) 		c) 	
	b) 		d) 	

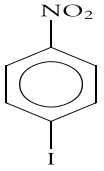
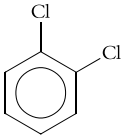
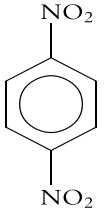
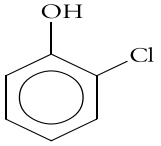
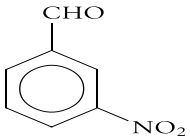
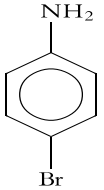
81	الاسم النظامي للمركب التالي: 			
	a) 3-إيثيل-2-بيوتين	b) 2-إيثيل-2-بيوتين	c) 2-ميثيل-2-بنتين	d) 3-ميثيل-2-بنتين
82	تحتوي الألكاينات على روابط _____ بين ذرات الكربون.			
	a) أحادية	b) ثنائية	c) ثلاثية	d) رباعية
83	أحد الهيدروكربونات التالية يتميز بالرابطة الثلاثية:			
	a) C_5H_{12}	b) C_6H_{10}	c) C_4H_{10}	d) C_6H_{12}
84	أحد الهيدروكربونات التالية يتميز بالرابطة الثلاثية:			
	a) C_2H_6	b) C_2H_2	c) CH_4	d) C_2H_4
85	عدد روابط سيجما وروابط باي الموجودة في جزيء الأسيتيلين H-C≡C-H			
	a) رابطة سيجما وثلاثة باي		c) اثنتان سيجما وثلاثة باي	
	b) ثلاثة سيجما واثنتان باي		d) رابطة باي وأربعة سيجما	
86	الأسيتيلين اسم شائع لمركب:			
	a) الإيثان	b) الإيثين	c) الميثاين	d) الإيثاين
87	الصيغة العامة للألكاينات:			
	a) C_nH_{2n}	b) C_nH_{2n+2}	c) C_nH_{2n-2}	d) C_nH_{2n-1}
88	أكثر المركبات نشاطاً كيميائياً هو:			
	a) C_2H_6	b) C_2H_4	c) C_2H_2	d) C_3H_8
89	أي المركبات التالية يستخدم في لحام الفلزات:			
	a) C_2H_6	b) C_2H_2	c) C_2H_4	d) C_3H_4
90	المركب العضوي الأعلى في درجة الغليان من بين المركبات المعطاة هو:			
	a) $CH_3(CH_2)_5C{\equiv}CCH_3$		c) $CH_3C{\equiv}CCH_2CH_3$	
	b) $CH_3CH_2CH_2C{\equiv}CCH_3$		d) $CH_3C{\equiv}CCH_3$	
91	الصيغة الكيميائية لكربيد الكالسيوم:			
	a) CaC	b) CaC_2	c) Ca_2C	d) Ca_4C_2
92	الاسم النظامي للمركب التالي: 			
	a) 3-إيثيل-1-بنتاين		c) 3-إيثيل-3-بنتاين	
	b) 3-ميثيل-1-بنتاين		d) 3-ميثيل-4-بنتاين	
93	الاسم النظامي حسب IUPAC للمركب التالي: 			
	a) 3-بروبان	b) 3-بيوتاين	c) بيوتاين	d) بيوتين
94	الاسم النظامي حسب IUPAC للمركب التالي: 			
	a) 2,2-ثنائي ميثيل-3-هكساين		c) 2,2-ميثيل-3-هكساديين	
	b) 5,5-ثنائي ميثيل-3-هكساين		d) 5,5-ميثيل-3-هكساديين	

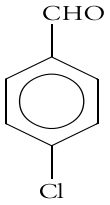
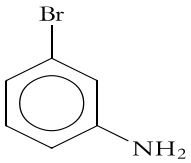
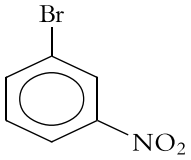
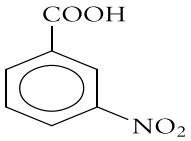
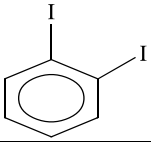
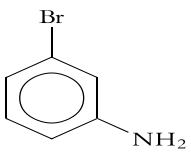
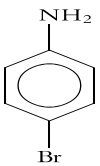
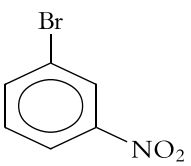
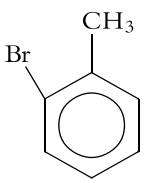
95	الاسم النظامي حسب IUPAC للمركب التالي: 			
	a) 4-إيثيل-5-ميثيل بنتاين حلقي		c) 4-إيثيل-5-ميثيل بنتين حلقي	
	b) 3-ميثيل-4-إيثيل بنتاين حلقي		d) 3-ميثيل-4-إيثيل بنتين حلقي	
96	أي من الصيغ الكيميائية التالية غير صحيحة:			
	(a 	(b 	(c 	(d 
97	الصيغة الجزيئية للبنزين هي:			
	a) C_6H_{12}	b) C_6H_{14}	c) C_6H_4	d) C_6H_6
98	العالم الذي اقترح الصيغة البنائية للبنزين هو:			
	a) فوهلر	b) كيكولي	c) مندليف	d) فاراداي
99	النفثالين يعتبر من المركبات الهيدروكربونية:			
	a) الأليفاتية المشبعة		c) الأروماتية	
	b) الأليفاتية غير المشبعة		d) الكحولات	
100	العالم الذي عزل لأول مرة البنزين عن الهيدروكربونات:			
	a) فوهلر	b) كيكولي	c) مندليف	d) فاراداي
101	العالم الذي فسر من خلال نظرية المجالات المهجنة عدم تمركز أزواج الإلكترونات في البنزين:			
	a) فوهلر	b) كيكولي	c) باولينج	d) فاراداي
102	تسمى الأشكال التالية للبنزين: 			
	a) المتشكلات	b) المتكتلات	c) الرنين	d) التآصل
103	تسمى المركبات التي تكون جزءاً من بنائها حلقات البنزين:			
	a) الأليفاتية	b) المشبعة	c) الأروماتية	d) الكربوكسيلية
104	تم الحصول على المركبات الأليفاتية من:			
	a) الكربوهيدرات	b) الليبيدات(الدهون)	c) البروتينات	d) الأحماض النووية
105	الاسم النظامي للتولوين:			
	a) ميثيل بنزين		c) ميثيل هكسان حلقي	
	b) إيثيل بنزين		d) 4,1-ثنائي ميثيل بنزين	
106	يسمى المركب التالي: 			
	a) الفينانثرين	b) بارا-زايلين	c) نفثالين	d) انثراسين

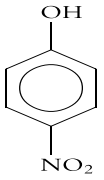
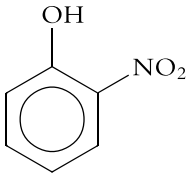
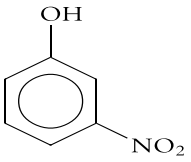
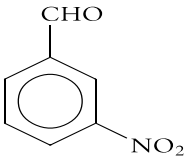
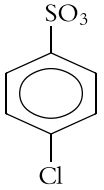
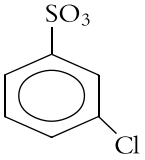
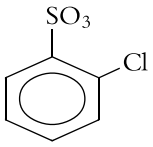
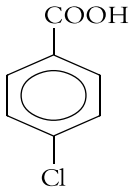
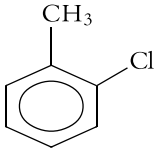
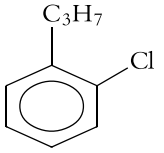
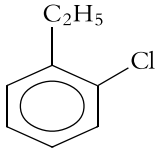
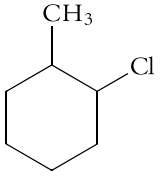
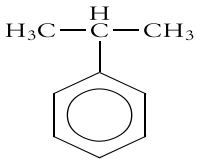
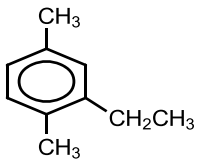
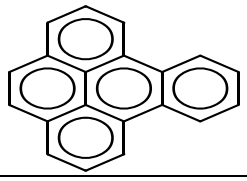
107	أي من المركبات التالية يستخدم في إنتاج الأصباغ والدهان:			
	a) الفينانثرين	b) بارا-زايلين	c) بنزوبايرين	d) انثراسين
108	يسمى المركب التالي: 			
	a) نفثالين	b) انثراسين	c) الفينانثرين	d) بنزوبايرين
109	النفثالين يعتبر من المركبات الهيدروكربونية:			
	a) الأليفاتية المشبعة		c) الأروماتية	
	b) الأليفاتية غير المشبعة		d) الألكينات	
110	أي من المركبات التالية يستخدم في عمل الأصباغ وطارداً للعث:			
	a) نفثالين	b) انثراسين	c) الفينانثرين	d) بنزوبايرين
111	الاسم الشائع لمركب 3,1-ثنائي ميثيل بنزين:			
	a) التولوين	b) ميتا-زايلين	c) أورثو-زايلين	d) بارا-زايلين
112	الاسم الشائع لمركب 4,1-ثنائي ميثيل بنزين:			
	a) التولوين	b) ميتا-زايلين	c) أورثو-زايلين	d) بارا-زايلين
113	يسمى المركب التالي: 			
	a) 1,3-ثنائي أيثيل بنزين		c) 4,1-ثنائي ميثيل بنزين	
	b) 4,1-ثنائي ميثيل هكسان حلقي		d) التولوين	
114	الاسم الشائع لمركب 2,1-ثنائي ميثيل بنزين:			
	a) التولوين	b) ميتا-زايلين	c) أورثو-زايلين	d) بارا-زايلين
115	أي المركبات التالية يستخدم في عمل ألياف البوليستر والأنسجة:			
	a) الزايلين	b) انثراسين	c) الفينانثرين	d) بنزوبايرين
116	يسمى المركب التالي: 			
	a) الزايلين	b) انثراسين	c) الفينانثرين	d) بنزوبايرين
117	أي المركبات التالية يوجد بكثرة في الجو نتيجة للاحتراق غير الكامل للهيدروكربونات:			
	a) الزايلين	b) انثراسين	c) الفينانثرين	d) بنزوبايرين
118	الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي:			
	a) ميثيل بنزين		c) ميثيل بنتان حلقي	
	b) ميثيل هكسان حلقي		d) ميثيل بنتان	
119	الاسم الشائع لميثيل بنزين:			
	a) التولوين	b) الأسيتيلين	c) الهيدرازين	d) بارا-زايلين

120	أي مما يلي يمثل الصيغة الكيميائية لميثيل بنزين:			
	a) $C_6H_6C_2H_5$	b) $C_6H_{11}CH_3$	c) $C_6H_5CH_3$	d) $C_6H_5C_2H_5$
121	الاسم النظامي للمركب التالي: 			
	a) نيترو هكسان حلقي	b) نيترو بنزين	c) نيتريد البنزين	d) نيتريد هسكان حلقي
122	الاسم النظامي للمركب التالي: 			
	a) ميثيل هكسان حلقي	b) إيثيل هكسان حلقي	c) ميثيل بنزين	d) إيثيل بنزين
123	الاسم النظامي للمركب التالي: 			
	a) كلورو بنزين b) كلوريد البنزيل		c) كلوريد هكسان حلقي d) كلورو هكسان حلقي	
124	الاسم النظامي للمركب التالي: 			
	a) برومو هكسان حلقي b) بروميد البنزيل		c) بروميد هكسان حلقي d) برومو بنزين	
125	الاسم الشائع للمركب التالي: 			
	a) الفينول	b) التولوين	c) الأنيلين	d) الزايلين
126	الاسم الشائع للمركب التالي: 			
	a) الفينول	b) التولوين	c) الأنيلين	d) الزايلين

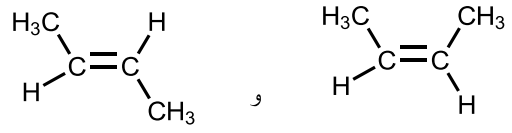
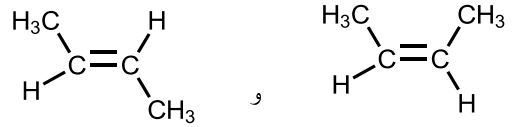
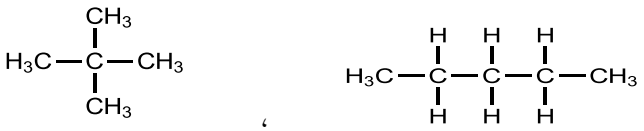
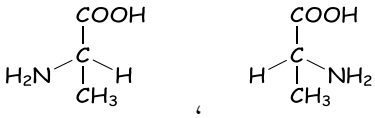
127	الاسم الشائع للمركب التالي:  			
	a) الفينول	b) التولوين	c) الأنيلين	d) بنزالدهيد
128	الاسم الشائع للمركب التالي:  			
	a) الفينول	b) التولوين	c) الأنيلين	d) بنزالدهيد
129	الاسم الشائع للمركب التالي:  			
	a) الفينول	b) التولوين	c) حمض البنزويك	d) بنزالدهيد
130	الاسم الشائع للمركب التالي:  			
	a) الفينول b) حمض بنزين سلفونيك		c) حمض البنزويك d) بنزالدهيد	
131	الاسم النظامي للمركب التالي:  			
	a) 2-برومو-1- كلورو بنزين b) 1-برومو-2- كلورو بنزين		c) 2-برومو-1- كلورو هكسان حلقي d) 1-برومو-2- كلورو هكسان حلقي	
132	الاسم النظامي للمركب التالي:  			
	a) 1-كلورو-5- نيترو بنزين b) 1-كلورو-3-نيترو بنزين		c) 1-كلورو-3- نيترو هكسان حلقي d) 1-كلورو-5- نيترو هكسان حلقي	

133	الاسم النظامي للمركب التالي:  	
	a) 1-يودو-4- نيترو بنزين	c) 1-يودو-4- نيترو هكسان حلقي
	b) 1-يوديد-4-نيتريد بنزين	d) 1-يوديد-4- نيتريد هكسان حلقي
134	الاسم النظامي للمركب التالي:  	
	a) 1,2-ثنائي كلورو هكسان حلقي	c) 1,2-ثنائي كلورو بنزين
	b) 1,6-ثنائي كلورو هكسان حلقي	d) 1,6-ثنائي كلورو بنزين
135	الاسم النظامي للمركب التالي:  	
	a) 1,4-ثنائي نيترو هكسان حلقي	c) 1,4-ثنائي نيتريد بنزين
	b) 1,4-ثنائي نيتريد هكسان حلقي	d) 1,4-ثنائي نيترو بنزين
136	الاسم النظامي للمركب التالي:  	
	a) 2-كلورو هكسانول حلقي	c) 2-كلورو فينول
	b) 2-كلوريد هكسانول حلقي	d) 2-هيدروكسي كلورو فينول
137	الاسم النظامي للمركب التالي:  	
	a) 3-نيترو بنزالدهيد	c) 3-نيترو بنزين
	b) 3-نيترو هكسانول حلقي	d) 3-نيترو حمض البنزويك
138	الاسم النظامي للمركب التالي:  	
	a) 1- برومو أنيلين	c) 1- برومو بنزين أمين
	b) 4- برومو أنيلين	d) 4- برومو هكسان أمين حلقي

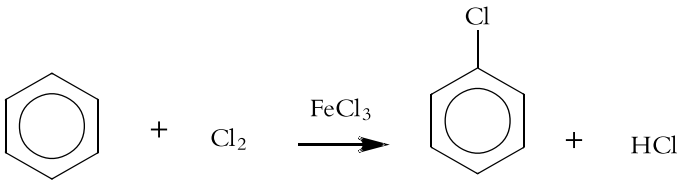
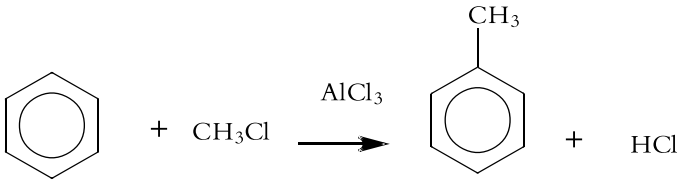
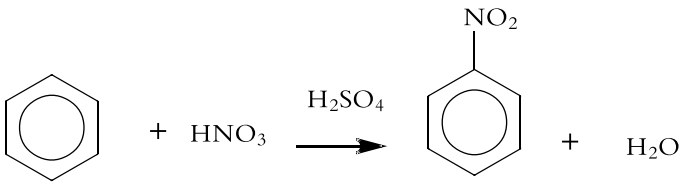
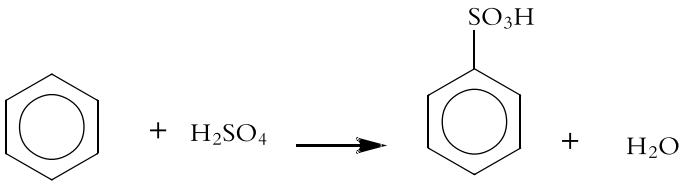
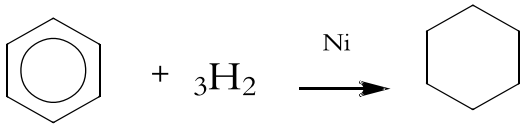
139	الاسم النظامي للمركب التالي: 	
	a) 1-كلورو بنزالدهيد	c) 1-كلورو حمض البنزويك
	b) 4-كلورو بنزالدهيد	d) 4-كلورو حمض البنزويك
140	الاسم النظامي للمركب التالي: 	
	a) 3-برومو هكسان حلقي	c) 3-برومو أنيلين
	b) 3- بروميد هكسان حلقي	d) 1-برومو أنيلين
141	الاسم النظامي للمركب التالي: 	
	a) 1-برومو-3-نيترو بنزين	c) 1- برومو-3-نيتريد هسكان حلقي
	b) 1- برومو-3-نيترو هسكان حلقي	d) 1- بروميد-3-نيترو هسكان حلقي
142	الاسم النظامي للمركب التالي: 	
	a) 3-نيترو البنزالدهيد	c) 3-نيترو الفينول
	b) 3-نيترو حمض بنزين السلفونيك	d) 3-نيترو حمض البنزويك
143	الاسم النظامي للمركب التالي: 	
	a) 1,2-ثنائي يودو بنزين	c) 1,2-ثنائي يودو هكسانول حلقي
	b) 1,2 -ثنائي يودو هكسان حلقي	d) 1,2-ثنائي يودو هكسانال حلقي
144	الصيغة البنائية للمركب 2-برومو تولوين	
	a) 	b) 
	c) 	d) 

145	الصيغة البنائية للمركب ميتا-نيتروفينول			
	(a 	(b 	(c 	(d 
146	الصيغة البنائية للمركب حمض بارا كلورو بنزين سلفونيك			
	(a 	(b 	(c 	(d 
147	الصيغة البنائية للمركب 1-كلورو-2-إيثيل بنزين			
	(a 	(b 	(c 	(d 
148	اسم المركب التالي: 			
	a) 2-بروبان هكسان حلقي		c) 2-بروبيل هكسان حلقي	
	b) 2-فينيل بروبان		d) 2-فينول بروبيل	
149	الاسم النظامي حسب الأيوباك (IUPAC) للمركب التالي: 			
	a) 3-إيثيل-4,1-ثنائي ميثيل بنزين		c) 3-إيثيل-4,1-ثنائي ميثيل هكسان حلقي	
	b) 2-إيثيل-4,1-ثنائي ميثيل بنزين		d) 2-إيثيل-4,1-ثنائي ميثيل هكسان حلقي	
150	يسمى المركب التالي: 			
	a) الزايلين	b) انثراسين	c) الفينانثرين	d) بنزوبايرين
151	أول مادة أروماتية مسرطنة تم التعرف عليها وتوجد في الرماد ودخان السجائر وعوادم السيارات:			
	a) التولوين	b) بنزوبايرين	c) الفينانثرين	d) انثراسين

152	الشكل الهندسي لجزيء الميثان:			
	a) خطي		c) رباعي الأوجه منتظم	
	b) مثلث مستو		d) مثلث هرمي	
153	المستويات المهجنة في جزيء الميثان:			
	a) sp^3	b) sp^2	c) sp	d) sp^3d
154	الشكل الهندسي لجزيء الإيثان:			
	a) خطي		c) رباعي الأوجه منتظم	
	b) مثلث مستو		d) مثلث هرمي	
155	المستويات المهجنة في جزيء الإيثان:			
	a) sp^3	b) sp^2	c) sp	d) sp^3d
156	الشكل الهندسي لجزيء الإيثين:			
	a) خطي		c) رباعي الأوجه منتظم	
	b) مثلث مستو		d) مثلث هرمي	
157	المستويات المهجنة في جزيء الإيثين:			
	a) sp^3	b) sp^2	c) sp	d) sp^3d
158	الشكل الهندسي لجزيء الإيثاين:			
	a) خطي		c) رباعي الأوجه منتظم	
	b) مثلث مستو		d) مثلث هرمي	
159	المستويات المهجنة في جزيء الإيثاين:			
	a) sp^3	b) sp^2	c) sp	d) sp^3d
160	الروابط في مركب الإيثين من النوع باي يدل على الترابط في مجالين:			
	a) s-s	b) p-p	c) sp-sp	d) sp^3-sp^3
161	الروابط في مركب الاسيتيلين (الإيثاين) من النوع باي يدل على الترابط في مجالين:			
	a) s-s	b) p-p	c) sp-sp	d) sp^3-sp^3
162	المستويات المهجنة في البنزين:			
	a) sp	b) sp^2	c) sp^3	d) sp^3d
163	مركبات لها الصيغة الجزيئية نفسها ولكن تختلف في صيغها البنائية تسمى:			
	a) المتكتلات	b) النظائر	c) المتشكلات	d) المعاملات
164	المتشكلات التي تختلف في الترتيب الذي ترتبط به الذرات معاً يسمى:			
	a) متشكل ضوئي	b) متشكل بنائي	c) متشكل هندسي	d) متشكل فراغي
165	القانون الذي يحسب عدد المتشكلات البنائية:			
	a) $3^{n-4}+1$	b) $3^{n-4}-1$	c) $2^{n-4}+1$	d) $2^{n-4}-1$
166	عدد المتشكلات البنائية لمركب صيغته الجزيئية C_5H_{12}:			
	a) 5	b) 3	c) 12	d) 7
167	عدد المتشكلات البنائية لمركب صيغته الجزيئية C_7H_{16}:			
	a) 7	b) 16	c) 9	d) 8
168	المتشكلات التي ترتبط فيها الذرات بالترتيب نفسه ولكنها تختلف في ترتيبها الفراغي تسمى:			
	a) متشكل ضوئي	b) متشكل بنائي	c) متشكل إشعاعي	d) متشكل فراغي

169	المتشكلات الناتجة عن اختلاف ترتيب المجموعات واتجاهها حول الرابطة الثنائية تسمى:			
	a) البنائية	b) الهندسية	c) الضوئية	d) الإشعاعية
170	يعد المركبان التاليين من المتشكلات: 			
	a) البنائية	b) الهندسية	c) الضوئية	d) الإشعاعية
171	أي المركبات العضوية التالية متشكلاً لمركب 2-هكسين:			
	a) 2-ميثيل-2-بيوتين		c) هكسين حلقي	
	b) ميثيل بنتان حلقي		d) بنتين	
172	أي الخواص التالية صحيحة حول المركبين التاليين:  (a) (b)			
	a) درجة غليان المركب(a) والمركب(b) متساوية b) درجة انصهار المركب(a) والمركب(b) متساوية c) درجة غليان المركب(a) أقل من المركب(b) d) درجة انصهار المركب(a) أقل من المركب(b)			
173	العالم الذي ساهم في اكتشاف المتشكلات الضوئية:			
	a) كيكولي	b) باستور	c) فوهلر	d) فاراداي
174	يختلف المركبان (A) و (B) عن بعضهما في:  المركب(A) ، المركب(B)			
	a) الكتلة المولية		c) الصيغة الأولية	
	b) درجة الغليان		d) الصيغة الجزيئية	
175	يعد المركبان التاليين من المتشكلات:  ،			
	a) البنائية	b) الهندسية	c) الضوئية	d) الفراغية
176	خاصية للمركب الذي يحتوي على ذرة كربون غير متماثلة:			
	a) الكاتيون	b) الكهروسالبية	c) الكيرالية	d) التآصل
177	ذرة الكربون التي ترتبط بأربع ذرات أو مجموعات مختلفة تسمى:			
	a) متماثلة	b) غير متماثلة	c) متجانسة	d) غير متجانسة
178	متشكلات فراغية ناتجة عن الترتيبات المختلفة للمجموعات الأربع المختلفة والتي تعتمد على الكيرالية:			
	a) متشكل ضوئي		c) متشكل هندسي	
	b) متشكل بنائي		d) متشكل فراغي	

179	ألكان منزوع منه ذرة هيدروجين واحدة يسمى:			
	a) ألكين	b) ألكاين	c) ألكيل	d) هيدروكربونيل
180	أي مما يلي يمثل الصيغة العامة للألكيل:			
	a) C_nH_{2n}	b) C_nH_{2n+2}	c) C_nH_{2n-2}	d) C_nH_{2n+1}
181	الرمز العام للألكيل:			
	a) n	b) R	c) T	d) P
182	يسمى شق الألكيل $-CH_3$:			
	a) إيثيل	b) بروبيل	c) ميثان	d) ميثيل
183	يسمى شق الألكيل CH_3CHCH_3 :			
	a) آيزوبروبيل	b) بروبيل	c) بيوتيل	d) آيزوبيوتيل
184	تفاعلات تحل فيها ذرة أو مجموعة ذرية محل ذرة أو مجموعة ذرية أخرى متصلة بذرة الكربون تسمى:			
	a) الاستبدال	b) الحذف	c) الإضافة	d) التكثف
185	يسمى التفاعل التالي $CH_4 + Cl_2 \rightarrow CH_3Cl + HCl$ تفاعل:			
	a) التكثف	b) الحذف	c) الإضافة	d) الاستبدال
186	تفاعلات يتم فيها نزع ذرتين أو ذرة ومجموعة ذرية أو مجموعتين ذرتين من ذرتي كربون متجاورتين لتكوين مركبات غير مشبعة:			
	a) الاستبدال	b) الحذف	c) الإضافة	d) التكثف
187	يسمى التفاعل التالي $CH_3\text{-}CH_2Cl \rightarrow CH_2{=}CH_2 + HCl$ تفاعل:			
	a) الاستبدال	b) الإضافة	c) الحذف	d) التكثف
188	تفاعلات يتم فيها إضافة ذرات أو مجموعات ذرية إلى ذرتي كربون متجاورتين ترتبطان برابطة تساهمية ثنائية أو ثلاثية (غير مشبعة):			
	a) الاستبدال	b) الإضافة	c) الحذف	d) التكثف
189	يسمى التفاعل التالي $CH_2{=}CH_2 + HCl \rightarrow CH_3\text{-}CH_2Cl$ تفاعل:			
	a) الاستبدال	b) الإضافة	c) الحذف	d) التكثف
190	عند تفاعل كربيد الكالسيوم مع الماء ينتج:			
	a) الأسيتيلين	b) الإيثين	c) الإيثان	d) البروبان
191	نواتج تفاعل مركب الهكسان مع غاز الأكسجين هي:			
	a) H_2O ، CO_2 ، طاقة		c) H_2O ، CO ، طاقة	
	b) H_2 ، CO_2 ، طاقة		d) H_2O ، H_2CO_3 ، طاقة	
192	عند تحضير غاز الميثان في المختبر يجمع بإزاحة الماء إلى الأسفل بسبب:			
	a) ذوبانه في الماء		c) قطبية الميثان	
	b) شحيح الذوبان في الماء		d) نشاط الميثان	
193	أي مما يلي ليس من خواص الميثان:			
	a) مشبع		c) تتفاعل بالإضافة	
	b) لا يتأثر بالأحماض والقواعد		d) تتفاعل بالاستبدال	
194	يسمى التفاعل التالي $CH_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O + Heat$ تفاعل:			
	a) الاستبدال	b) احتراق	c) الحذف	d) التكثف

195	نوع التفاعل التالي: 			
	a) الاستبدال	b) الإضافة	c) الحذف	d) التكثف
196	نوع التفاعل التالي: 			
	a) الاستبدال	b) الإضافة	c) الحذف	d) التكثف
197	نوع التفاعل التالي: 			
	a) الاستبدال	b) الإضافة	c) الحذف	d) التكثف
198	نوع التفاعل التالي: 			
	a) الاستبدال	b) الإضافة	c) الحذف	d) التكثف
199	نوع التفاعل التالي: 			
	a) الاستبدال	b) الإضافة	c) الحذف	d) التكثف
200	أحد المركبات التالية يتفاعل بالإحلال فقط هو:			
	a) C_6H_6	b) C_4H_{10}	c) C_2H_4	d) C_3H_6
201	يتفاعل كلوريد الهيدروجين مع غاز الإيثين:			
	a) بالإضافة	b) بالإحلال	c) بالانتزاع والإضافة	d) بالانتزاع
202	أحد التفاعلات التالية لا يعتبر من تفاعلات الإحلال هو:			
	a) الهلجنة	b) النترتة	c) السلفنة	d) البلمرة
203	ما المركب الناتج من هدرجة البنزين عند 200°C:			
	a) ألكيل بنزين	b) الجامكسان	c) هاليد الأريل	d) الهكسان الحلقي