## هيكل كيمياء (1) - 12 متقدم - ف3

### 1 - يشكل الكربون العديد من المركبات للأسباب التالية ما عدا:

ب - يمكن عمل 4 روابط تساهمية

أ – لديه 4 الكترونات تكافؤ

د - یکون ترکیبات حلقیة سداسیة فقط

ج – يكون تركيبات مستقيمة ومتفرعة

#### 2 - أي العبارات التالية صحيحا؟

	الهيدروكربون المشبع	الهيدروكربون الغير مشبع
	يحتوي على روابط تساهمية(-) بين ذرات الكربون	يحتوي على روابط تساهمية (=) فقط بين ذرات الكربون
ب	دائماً الصيغة العامة: C <sub>n</sub> H <sub>2n+2</sub>	دائماً الصيغة العامة: C <sub>n</sub> H <sub>2n</sub>
ح	لا يزيل لون محلول البروم الأحمر المضاف إليه	يزيل لون محلول البروم الأحمر المضاف إليه
د	يتفاعل بالإضافة	يتفاعل بالاستبدال

# 3 - أي العبارات التالية صحيحاً عند فصل الهيدروكربونات في برج التجزئة؟

أعلى البرج أسفل البرج		
تنفصل المركبات الأقل كثافة	تنفصل المركبات الأعلى كثافة	1
تنفصل المركبات الأعلى في درجة الغليان	تنفصل المركبات الأعلى في درجة الغليان	ب
لا تحتاج غالبيتها للتكسير الحراري للاستفادة منها	تحتاج غالبيتها للتكسير الحراري للاستفادة منها	ج
الكتلة الجزيئية للمركبات الهيدروكربونية تحدد مدى ارتفاعها داخل البرج		7
فصل مكونات النفط تعتمد في الأساس على اختلاف المواد في درجة غليانها		ھـ
ـ معاً	۷, ۵	و

# 4 ـ كم عدد المجموعات الوظيفية في فيتامين C ؟

8 - 2

7 - 7

ب - 6

5 - 1

# 5 - تزداد درجة غليان المركبات التالية من أعلى لأسفل بسبب:

1-فلورو بنتان CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>F 1-كلورو بنتان CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>Cl 1-برومو بنتان CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>Br CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>I 1-أيودو بنتان

أ - نقص السالبية الكهربية لذرات الهالوجين ب - زيادة السالبية الكهربية لذرات الهالوجين ج – زيادة عدد الكترونات التكافؤ

د - زيادة عدد الكترونات ذرات الهالوجين التي تقع بعيدة عن النواة ، فتزداد القطبية المؤقتة

# 6 - أي مما يلي ليس من خصانص الأمينات؟

أ ــ من مشتقات الأمونيا وتحتوي على ذرة نيتروجين أو أكثر

ب - لها رائحة مقبولة وتستخدم في صناعة العطور

ج - الأنيلين صبغة غامقة اللون

د - هكسيل حلقي أمين و إيثيل أمين لإنتاج المبيدات الحشرية والبلاستيك والمطاط

# 7 - أي مما يلي أمين ثالثي ؟

 $CH_3-N-CH_3$   $CH_3$  -  $CH_3$ 

HN-CH<sub>3</sub> CH<sub>2</sub> CH<sub>3</sub> \_ [

 $m CH_3$   $m CH_2$   $m CH_3$   $m CH_3$   $m CH_3$   $m CH_3$   $m CH_3$   $m CH_3$   $m CH_2$   $m CH_2$   $m CH_2$   $m CH_2$   $m CH_2$   $m CH_3$   $m CH_3$  m

ب ) 2 - إيثيل-5 ، 7 - ثنائي ميثيل أوكتان

أ) 2، 4، 7 - ثلاثي ميثيل نونان

د ) 2 – إيثيل-5 ، 7 – ثنائي ميثيل أوكتان

ج) 3، 6، 8 - ثلاثي ميثيل نونان

# 9 - أي مما يلي يمثل الصيغة البنائية المختصرة لـ " 1 - إيثيل - 2 $\cdot$ 5 - ثنائي ميثيل - 4 - بروبيل هكسان حلقي "

#### 10 – أي مما يلي صحيح عند مقارنة خواص الماء والميثان ؟

الميثان CH4	الماء H <sub>2</sub> O	
جزيئات قطبية بينها روابط هيدروجينية	جزیئات غیر قطبیة بینها قوی تشتت لندن	j
جزيئات غير قطبية بينها قوى تشتت لندن	جزيئات قطبية بينها روابط هيدروجينية	ب
تجاذب ضعيف بين الجزيئات ودرجة غليان منخفضة	تجاذب قوي بين الجزيئات ودرجة غليان مرتفعة	ح
(ب، ج) معاً		٦

#### 11 - أي مما يلي صحيح عند مقارنة الإيثين والإيثاين ؟

$C_2H_2$	$ m C_2H_4$	
هرمون نباتي لنضج النبات ومسئول عن تساقط ورق الشجر	يحترق مع الأكسجين منتجا لهب حرارته 3000°C	ſ
مشبع	غیر مشبع	ب
ينتج من تفاعل كربيد الكالسيوم مع الماء	$\mathrm{C_2H_2}$ ينتج من هدرجة	ح
كثافة الكترونية أقل	كثافة الكترونية أعلى	7
كلاهما لا يزيل لون محلول البروم الأحمر		

#### 12 - يسمى المركب التالي حسب نظام الأيوباك ب؟

$$\begin{array}{c} \mathsf{CH}_3 \\ \mathsf{CH}_2 \\ \mathsf{CH} = \mathsf{C} - \mathsf{CH} - \mathsf{CH} - \mathsf{C} = \mathsf{CH} \\ \mathsf{CH}_3 \end{array}$$

ب ) 4 - إيثيل-3- ميثيل -1، 5 - هكسداياين

أ ) 3- إيثيل-4-ميثيل-1، 5 - هكسداياين

د ) 4 - إيثيل-3- ميثيل -1، 5 - هكسدايين

ج ) 3- إيثيل-4-ميثيل-1، 5 - هكسدايين

#### 13 - أي الأسماء التالية غير صحيح للمركبات التالية ؟

#### 14 - أي الترقيمات التالية لذرات الكربون غير صحيح للمركبات التالية ؟

$$\begin{array}{c} \text{CI} \\ \text{5} \\ \text{6} \end{array} \begin{array}{c} \text{F} \\ \text{Br} \end{array} \qquad \begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{Br} \quad \text{CI} \\ \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \text{5} \quad \text{4} \quad \text{3} \quad \text{2} \quad \text{1} \end{array} \tag{$}$$

$$\begin{array}{c|cccc} CH_3 & Br & CI \\ & & & & \\ CH_3 - C_2 & CH - C - CH_3 \\ & Br & CH_3 \end{array} \quad (2)$$

15 – أي مما يلى لا ينطبق على المركبين التاليين ؟

СН <sub>3</sub> -О-СН <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -OH	
كلاهما أيزومران بنائيان		
درجة الغليان منخفضة	، درجة الغليان مرتفعة	ب
لا يوجد بين جزيئاته روابط هيدروجينية	بين جزيئاته روابط هيدروجينية	<u>ج</u>
أعلى تطاير	أقل تطاير	7
ذوبان مرتفع في الماء	- ذوبان منخفض في الماء	ھـ

#### 16 – أي المعادلات التالية تمثل تفاعل حذف ؟

$$CH_3OH + CH_3OH \rightarrow CH_3OCH_3 + H_2O$$
 (1

$$CH_4 + Cl_2 \rightarrow CH_3Cl + HCl$$
 (  $\hookrightarrow$ 

$$CH_3CH_2OH \rightarrow CH_2=CH_2 + H_2O$$
 (  $\varepsilon$ 

$$CH \equiv CH + H_2 \rightarrow CH_2 = CH_2 \qquad (3)$$

#### 17 – أي المعادلات التالية تمثل تفاعل إضافة ؟

$$CH_3OH + CH_3OH \rightarrow CH_3OCH_3 + H_2O$$
 (

$$CH_4 + Cl_2 \rightarrow CH_3Cl + HCl$$
 (  $\hookrightarrow$ 

$$CH_3CH_2OH \rightarrow CH_2=CH_2 + H_2O$$
 (  $\varepsilon$ 

$$CH = CH + H_2 \rightarrow CH_2 = CH_2 \qquad (2)$$

#### 18 - الصيغة البنائية المختصرة لـ: 1 ، 3 - ثنائي ميثيل بنتين حلقي هي:

# 19 - اسم المركب التالي حسب نظام IUPAC:

$$\begin{array}{ccc} \mathsf{CH}_3 \\ \mathsf{CH}_2 & \mathsf{CH}_3 \\ \mathsf{CH}_3\mathsf{-}\mathsf{CH}\mathsf{-}\mathsf{CH}_2\mathsf{-}\mathsf{CH}\mathsf{-}\mathsf{CH}\mathsf{-}\mathsf{C}\mathsf{-}\mathsf{CH}_3 \\ & \mathsf{CH}_3 \end{array}$$

ب ) 7 ، 7 ، 7 - ثلاثي ميثيل - 5 - أوكتين

اً) 2 ، 2 ، 6 - ثلاثي ميثيل - 3 - أوكتاين

د) 2،2،6- ثلاثي ميثيل - 3 - أوكتين

ج) 7 ، 7 ، 7 – ثلاثي ميثيل - 5 – أوكتين

#### : $C_6H_{12}$ أي مما يلى لا يمثل أيزومر بنائى للصيغة -20

$$CH_3$$
  $CH_3$   $CH_3$   $CH_3$ 

$$CH_3$$
  
 $CH_2$   
 $CH_3-C=CH-CH_3$ 

### 21 - أي مما يلي يمثل أيزومر هندسي:

# 22 - أي العبارات التالية غير صحيحة ؟

صناعة مبيدات حشرية	الأيوباك: هكسانول حلقي	OH	1
مانع تجمد في وقود الطائرات	الأيوباك:1 ،2 ، 3 - بروبانترايول	H <sub>2</sub> C—CH—CH <sub>2</sub> OH OH OH	ب
میثیل ایثر	ان الميثانول أكبر من درجة غليان ثنائي	درجة غلياً	ح
مادة مخدرة قديماً	الأيوباك: ثنائي إيثيل إيثر		د