

## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## اختبار قصير ثاني نموذج ثاني مع الإجابات

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف الحادي عشر](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 05:10:28 2024-04-16

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



## روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

## المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

[اختبار قصير ثاني نموذج أول مع الإجابات](#)

1

[اختبار قصير أول نموذج ثاني](#)

2

[نموذج اختبار قصير أول](#)

3

[اختبار قصير أول مع نموذج الإجابة](#)

4

[العنوان خرائط ذهنية في درس الهالوجينوالكانات وتفاعلاتها](#)

5

## اختبار قصير (2)

..... / التاريخ

..... / اسم الطالب

(1) م

1- استنتج : -الصيغة الجزيئية لألكين عدد ذراته =27

(2) ت

2- ارسم الصيغة الهيكلية للمركبين الآتيين.  
3,3-ثنائي برومو-2-ميثيل-2-بيوتانول.

4- بروبيل-2-هبتين.

(1) ت

3- بين التركيب البنائي للمتشاكلين الآتيين:  
بروبانوات الميثيل ( $C_2H_5COOCH_3$ ) - حمض البيوتانويك ( $C_3H_7COOH$ )

(1) م

4- وضح نوع التهجين في الهيدروكربون الآتي وعدد الروابط سيجما وباي به:

عدد الروابط باي	عدد الروابط سيجما	نوع التهجين	المركب
			$C_6H_{14}$

(1) م

5- أ- عرف التشاكل الهندسي.

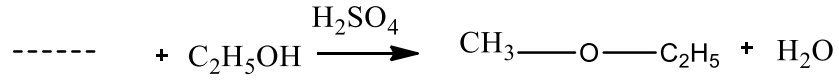
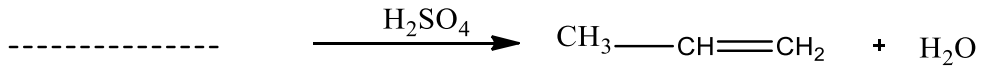
(1) ت

ب- ارسم المتشاكلين الهندسيين (Cis) و (trans) لـ 2,1- ثنائي إيثيل سيكلو بيوتان.

6- تتنوع التفاعلات الكيميائية الحادثة للمركبات العضوية كتحلل مائي وأكسدة واختزال واستبدال وحذف . (3) م-ت-س

أ-عرف تفاعلات الحذف.

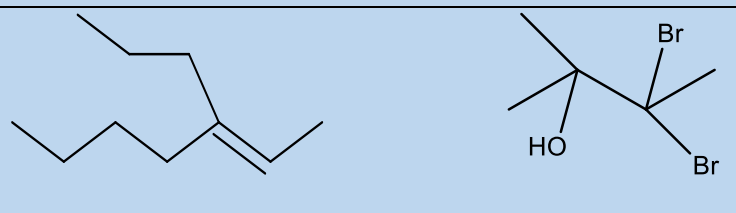
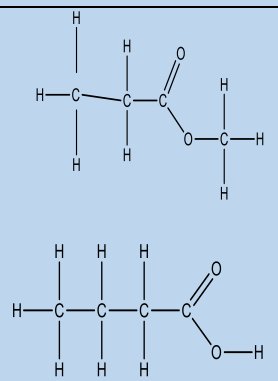
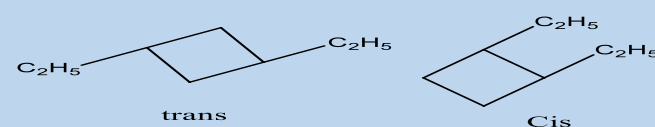
ب- استنتج المادة المتفاعلة أدناه:



(انتهت الأسئلة)

(مع أطيب الأمنيات بالنجاح والتوفيق)

## نموذج الإجابة

رمز الهدف	درجة هدف التقويم	المعرفة AO1	التطبيق والاستدلال AO2	الإجابة	الجزيئية	المفردة								
1-8		1		$n + 2n = 27$ $3n = 27$ $n = 9$ الصيغة الجزيئية ( $C_9H_{18}$ ).		1								
1-8	2					2								
6-8	1					3								
5-8		1		<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 25%;">عدد الروابط باي</th> <th style="width: 25%;">عدد الروابط سيجما</th> <th style="width: 25%;">نوع التهجين</th> <th style="width: 25%;">المركب</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td style="text-align: center;">ZERO</td> <td style="text-align: center;">19</td> <td style="text-align: center;">SP<sup>3</sup></td> <td style="text-align: center;">C<sub>6</sub>H<sub>14</sub></td> </tr> </tbody> </table>	عدد الروابط باي	عدد الروابط سيجما	نوع التهجين	المركب	ZERO	19	SP <sup>3</sup>	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub>		4
عدد الروابط باي	عدد الروابط سيجما	نوع التهجين	المركب											
ZERO	19	SP <sup>3</sup>	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub>											
7-8	1			 <p style="text-align: center;">trans                      Cis</p> <p>1 اختلاف الأشكال الهندسية للمركبات العضوية غير المشبعة أو الحلقية واتفاقها في الصيغة الجزيئية وترتيب الذرات.</p> <p>1 تفاعلات تتم فيه نزع أو إزالة جزيء صغير مثل H<sub>2</sub>O أو HX من جزيء أكبر لمادة متفاعلة.</p> <p style="text-align: center;"> <math>CH_3CH_2CH_2OH \xrightarrow{H_2SO_4} CH_3-CH=CH_2 + H_2O</math>  <math>CH_3OH + C_2H_5OH \xrightarrow{H_2SO_4} CH_3-O-C_2H_5 + H_2O</math> </p>	أ- ب- أ- ب-	5 6								
	6	4		المجموع 10										