

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



حل تدريبات تسمية المركبات وفق نظام IUPAC الأيوباك

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الإماراتية](#) ← [الصف الثاني عشر المتقدم](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثالث](#) ← [الملف](#)

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-04-27 18:57:38

إعداد: [Boryeik Kamal](#)

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر المتقدم



[اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف الثاني عشر المتقدم"](#)

روابط مواد الصف الثاني عشر المتقدم على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الثالث

[ملخص الدرس الأول من وحدة مشتقات المركبات الهيدروكربونية](#)

1

[التوزيع الزمني للخطة الفصلية للمقرر](#)

2

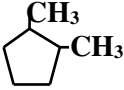
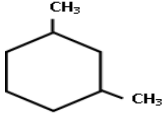
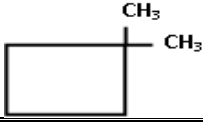

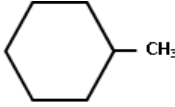
[ورقة عمل درس تفاعلات المركبات العضوية](#)

3

[حل أسئلة الامتحان النهائي](#)

4

أكمل الجدول التالي بتسمية المركبات حسب نظام الأيوباك IUPAC :

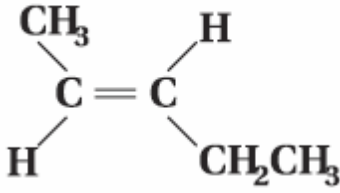
الصيغة البنائية	الاسم
$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \underset{\text{CH}_3}{\overset{\text{CH}_3}{\text{CH}}} - \underset{\text{CH}_3}{\overset{\text{CH}_3}{\text{CH}}} - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	3- إيثيل-2،4،5-ثلاثي ميثيل أوكتان
	1،2- ثنائي ميثيل بنتان حلقي
$\text{CH}_2 = \underset{\text{CH}_3}{\text{C}} - \underset{\text{CH}_3}{\text{C}} = \text{CH}_2$	2،3-ثنائي ميثيل-1-3-بيوتاديين
$\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_3$	2،3،5-ثلاثي ميثيل هكسان
$\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_2 - \text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{C} \equiv \text{CH}$	3-ميثيل-1-بنتاين
	1،3-ثنائي ميثيل هكسان حلقي
$\text{CH}_3 \diagdown \text{C} = \text{C} \diagup \text{H}$ $\text{H} \diagup \text{C} = \text{C} \diagdown \text{CH}_3$	ض-2-بيوتين
$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{CH}$	1-بنتاين
	1،1- ثنائي ميثيل بيوتان حلقي
	هكسين حلقي
	ميثيل هكسان حلقي
$\text{H} \diagdown \text{C} = \text{C} \diagup \text{H}$ $\text{CH}_3 \diagup \text{C} = \text{C} \diagdown \text{CH}_3$	م-2-بيوتين
$\text{CH}_2 = \text{CH} - \underset{\text{CH}_2 - \text{CH}_3}{\text{CH}} = \text{CH} - \underset{\text{CH}_2 - \text{CH}_3}{\text{C}} = \text{CH}_2$	2،4-ثنائي إيثيل-1،3،5-هكساتريين

تابع أكمل الجدول التالي بتسمية المركبات حسب نظام الأيوباك IUPAC :

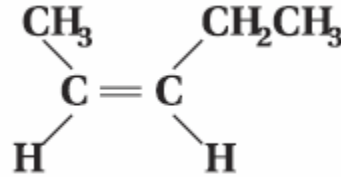
الصيغة البنائية	الاسم
$\text{Cl-CH}_2\text{-CHCl-CH}_2\text{-CH}_3$	1،2-ثنائي كلوروبوتان
$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$	ميثيل بنزين
$\begin{array}{c} \text{OH} \quad \text{OH} \\ \quad \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{array}$	1،2-إيثانديول
$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$	2،2-بيوتانديول
CH_3CH_3	إيثان
$\begin{array}{c} \text{OH} \quad \text{OH} \quad \text{OH} \\ \quad \quad \\ \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_2 \end{array}$	1،2،3-بروبان تريول
$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{array}$	1-بروبانول
$\begin{array}{c} \text{Cl} \quad \text{Br} \\ \quad \\ \text{Cl-C-CH}_2\text{-CH}_2\text{-C-Br} \\ \quad \\ \text{Cl} \quad \text{Br} \end{array}$	1،1،1،4،4،4-ثلاثي برومو-3،3،3-ثلاثي كلورو بيوتان
$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_3 \end{array}$	2-بيوتانول
$(\text{CH}_3)_2\text{CH-(CH}_2)_2\text{-CH(CH}_3\text{)-CH}_3$	2،5-ثنائي ميثيل هكسان
$\text{CH}_3 - \text{OH}$	ميثانول
$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{CH(CH}_3)_2$	2-ميثيل بنتان
$\text{CH}_3\text{-C(CH}_3)_3$	2،2-ثنائي ميثيل بروبان

أجب عن

1- ينتج عن تفاعل معين 80% ضد-2-بننتين و 20% مع-2-بننتين . ارسم تركيب هذين الإيزومرين الهندسيين وكون فرضية لتفسير لماذا تتشكل الإيزومرات بالنسب المذكورة ؟



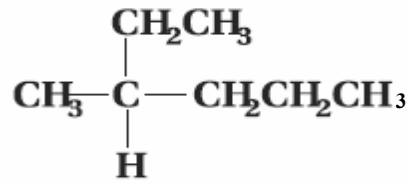
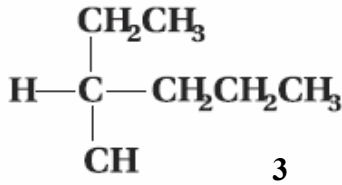
80% ضد-2-بننتين



20% مع-2-بننتين

" حيث نجد ضد-2-بننتين تركيبه يتيح تباعد مجموعتي الميثيل والإيثيل الكبيرتين بصورة أكبر من تركيب مع-2-بننتين "

2- كون نماذج :
بدءاً من ذرة كربون واحدة . ارسم أيزومرين ضوئيين مختلفين من ربط الذرات والمجموعات التالية مع ذرة الكربون
-CH₂CH₂CH₃ , -H , -CH₃ , -CH₂CH₃



3- لماذا تستفيد الكائنات الحية من تكوين مركز واحد لا تماثل في جزيء المادة ؟

تستفيد الكائنات الحية من تكوين مركز واحد لا تماثل في جزيء المادة لأن هذا التركيب يتلاءم مع الموقع النشط للأنزيم

4- صف الفرق بين أيزومرات (مع) cis وأيزومرات (ضد) trans من حيث الترتيب الهندسي ؟

تقع أكبر المجموعات في أيزومرات (مع) cis على ذرات الكربون في الرابطة الثانية على الجهة نفسها من الرابطة في حين تقع في أيزومرات (ضد) trans على الجهتين المعاكسة .

5- ما خصائص المادة عديمة التماثل المرآتي ؟

يكون لدى المادة عديمة التماثل (الكيرالية) المرآتي الشكل الأيمن والشكل الأيسر وتحتوي على ذرة كربون واحدة على الأقل مرتبطة بأربع مجموعات مختلفة ومن ثم فهي غير متماثلة

6- ما أوجه الاختلاف بين الضوء المستقطب والضوء العادي مثل ضوء الشمس ؟

الضوء المستقطب: هو الضوء الذي تسير موجاته في مستوى واحد على عكس الضوء العادي الذي تسير موجاته في اتجاهات مختلفة

7- كيف تؤثر الأيزومرات الضوئية على الضوء المستقطب ؟
ج- تسبب دوران الضوء المستقطب .

8) حدد غير المنسجم فيما يلي مع التبرير ؟

إيثيل بروبييل أمين ، إيثيل ثنائي ميثيل أمين ، ثنائي إيثيل أمين ، إيثيل ميثيل أمين

البديل : إيثيل ثنائي ميثيل أمين

التبرير : لأنه من الأمينات الثالثية والباقي من الأمينات الثانوية

((مع أطيب التمنيات لكم بالتوفيق والنجاح))