

فيديو الدرس

الهيدروكربونات



14:11

شراح الدرس

في هذا الشارح، سوف نتعلم كيف نحدد وتسفي الهيدروكربونات البسيطة، ونعملها باستخدام أنواع مختلفة من الضويع.

الكيمياء العضوية فرع من فروع الكيمياء التي تدرس مركبات الكربون. وأساسها هو الهيدروكربون. والهيدروكربون مركب يتكون بالكامل من ذرات كربون وهيدروجين مترابطة تسلسلياً. ومن أمثلة الهيدروكربونات البيوتان (C_4H_{10})، وهو الوقود المستخدم في القذازات، والأوكتان (C_8H_{18})، وهو مكون من مكونات البنزين، وأيضاً الفنتان ($C_{10}H_{22}$)، وهو مركب ملوث لمحرك القطة.

■ تعريف: الكيمياء العضوية

الكيمياء العضوية فرع من فروع الكيمياء التي تدرس بنية وخواص وتركيب وتفاعلات وتخليق المركبات التي تحتوي على الكربون.

■ تعريف: الهيدروكربون

الهيدروكربون جزئي يتكون من ذرات كربون وهيدروجين فقط.

■ مثال ١: فهم تعريف الهندرو كروبون

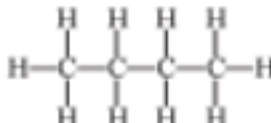
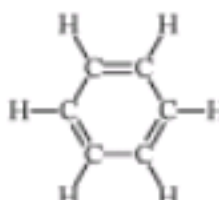
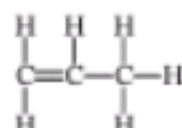
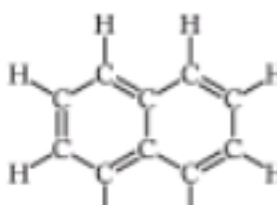
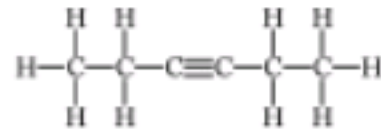
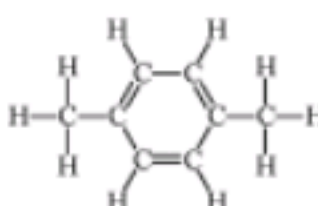
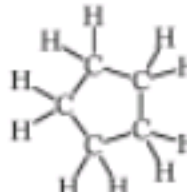
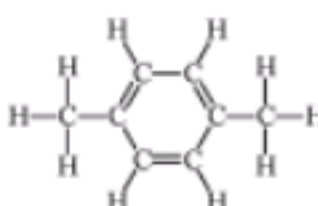
التوتان، C_9H_8 ، هو أحد الهيدروكربونات الموجودة في JP-8، والذي يُعد أحد أنواع وقود الطائرات. لماذا يُعد التوتان هيدروكربوناً؟

- أ. يمكن استخدامه في صورة وقود.
- ب. يحتوي على هيدروجين وكربون.
- ج. ضيق من النفط الخام.
- د. يحتوي على هيدروجين وكربون فقط.
- هـ. يحتوي على الهيدروجين والكربون بنسبة صحيحة.

وفقا للتعريف، فإن الهيدروكربون جزئي يتكون من ذرات كربون وهيدروجين فقط. ويتكون التوتان من 9 ذرات كربون و20 ذرة هيدروجين. ومن ثم، يمكن تصنيف التوتان على أنه هيدروكربون؛ لأنه يحتوي على ذرات الكربون وهيدروجين فقط. إذن الخيار الصحيح هو (د).

يمكن تصنيف الهيدروكربونات إلى الأليفاتية وأروماتية. تصف الهيدروكربونات الأروماتية فئة من المركبات الكربونية التي تنضج على الأقل بنية واحدة حلقية مسبوقة تحتوي على روابط أحادية وثلاثية بالتبادل. تتكون الهيدروكربونات الأليفاتية من ذرات كربون مترابطة في سلسلة مفتوحة برابطة أحادية أو ثنائية أو ثلاثية. كما تتضمن أيضًا هيدروكربونات حلقية قد تحتوي على روابط أحادية أو ثنائية.

يوضح الجدول الآتي أمثلة الهيدروكربونات الأليفاتية والأروماتية.

الهيدروكربونات الأليفاتية	الهيدروكربونات الأروماتية
الأكان 	
الأكين 	
الأكاين 	
الأكان الحلقي 	

عندما تكون جميع الروابط بين ذرات الكربون والهيدروجين روابط تساهمية أحادية، يكون الهيدروكربون مشبعًا؛ لأن المركب يحتوي، في هذه الحالة على أكبر عدد من ذرات الهيدروجين التي يمكن أن ترتبط بعدد ذرات الكربون الموجودة.

تأليف: الهادي كركرون المصنف

نستخدم بجوى ملفات تعريف الارتباط لتسهيل تفاعلنا معك. نستخدم ملفات تعريف الارتباط لتسهيل تفاعلنا معك. نستخدم ملفات تعريف الارتباط لتسهيل تفاعلنا معك.

افضل تحفه على مه

الأكالان هيدروكربون قسبي صلبه العائقه هي $C_{10}H_{16}$.

يوضح الجدول الآتي بعض الأمثلة على الأخطاء:

[illegible]

أوافق

$$) \cdot +$$
