شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نشاط في درس تمثيل الجزيئات العضوية مع نموذج الإجابة

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر

روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

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

1	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي
2	إجابة الاختبارات النهائية الجديدة بمحافظة ظفار
3	اختبارات نهائية جديدة بمحافظة ظفار
4	نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي الجديد بمحافظة ظفار
5	امتحان تجريبي نهائي نموذج جديد بمحافظة ظفار

نشاط (٨-١) تمثيل الجزيئات العضوية

١- مركب هيدروكربوني الكتلة المولية له تساوي 42 g|mol ويتكون من 85.7% كربون

فاستنتج الآتي: علماً بأن الكتلة الذرية للعناصر هي: (C = 12 ، H = 1) (٦ درجات)

(الصيغة الأولية - الصيغة الجزيئية - الصيغة الموسعة - الصيغة الهيكلية)

٢- إذا علمت أن الصيغة الهيكلية لمركب (٢- بروبانول) هي كما بالشكل أسفل، فأجب:

أ- أكمل الجدول أسفل حسب المطلوب بداخله: (٤ درجات)

نوع الصيغة	الهيكلية	البنائية	الجزيئية
المفهوم أو المصطلح		هي صيغة تبين نوع الذرات وعددها وطريقة ارتباطها مع بعضها في الجزيء.	
صيغة البروبانول	ـــــــــ		

ب- الصيغة الأولية لمركب (٢- بروبانول) في الشكل السابق هي: (درجة)

(ظلل الدائرة المرسومة بجوار البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة)

CH_3O ○ CH_4O ○ C_3H_7O ○ C_3H_8O ○

عقول مبدعة – الصف الحادي عشر (كيمياء)

نشاط (٨-١) تمثيل الجزيئات العضوية

١- مركب هيدروكربوني الكتلة المولية له تساوي 42 g|mol ويتكون من 85.7% كربون

فاستنتج الآتي: علماً بأن الكتلة الذرية للعناصر هي: (C = 12 ، H = 1) (٦ درجات)

(الصيغة الأولية - الصيغة الجزيئية - الصيغة الموسعة - الصيغة الهيكلية)

تم تحميل هذا الملف من
موقع المنهج الفلسطيني
almanahj.com/ps

٢- إذا علمت أن الصيغة الهيكلية لمركب (٢- بروبانول) هي كما بالشكل أسفل، فأجب:

أ- أكمل الجدول أسفل حسب المطلوب بداخله: (٤ درجات)

نوع الصيغة	الهيكلية	البنائية	الجزيئية
المفهوم أو المصطلح		هي صيغة تبين نوع الذرات وعددها وطريقة ارتباطها مع بعضها في الجزيء.	
صيغة البروبانول	ـــــــــ		

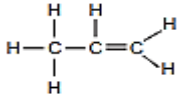
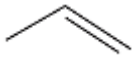
ب- الصيغة الأولية لمركب (٢- بروبانول) في الشكل السابق هي: (درجة)

(ظلل الدائرة المرسومة بجوار البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة)

CH_3O ○ CH_4O ○ C_3H_7O ○ C_3H_8O ○

عقول مبدعة ــ الصف الحادي عشر (كيمياء)

نموذج الاجابة لنشاط (٨-١)

<table>
<tr><th>رقم السؤال</th><th>رقم المفردة</th><th>الاجابة</th><th>الدرجة (معلومات أخرى)</th><th>رقم الهدف</th><th>مستوى التعلم</th></tr>
<tr><td>١</td><td>ــ</td><td>
<table>
<tr><th>عناصر المركب</th><th>كتلة العنصر</th><th>عدد مولات العنصر
كتلة العنصر ÷ كتلته المولية</th><th>التبسيط
بالقسمة على الأصغر</th><th>الصيغة الأولية</th></tr>
<tr><td>C</td><td>85.7 g</td><td>85.7÷12 = 7.15</td><td>7.1÷7.1= 1</td><td rowspan="2">CH_2</td></tr>
<tr><td>H</td><td>14.3 g</td><td>14.3 ÷ 1 = 14.3</td><td>14.3÷7.1= 2</td></tr>
</table>
بما أن كتلة الصيغة الأولية (CH_2) = 12 + 1×2 = 14 g ، كتلة الصيغة الجزيئية = (42 g)
إذاً: (N) عدد مرات احتواء الصيغة الجزيئية على الصيغة الأولية =
كتلة الصيغة الجزيئية ÷ كتلة الصيغة الأولية = 42 ÷ 14 = 3
إذاً الصيغة الجزيئية = الصيغة الأولية × N = (CH_2) × (3) = C_3H_6
- الصيغة الموسعة له:  - الصيغة الهيكلية له: 
</td><td>(٦ درجات)
- استنتاج الصيغة الأولية درجتان
- استنتاج الصيغة الجزيئية درجتان
- استنتاج الصيغة الموسعة درجة
- استنتاج الصيغة الهيكلية درجة</td><td rowspan="3">١-٨</td><td>تطبيق</td></tr>
<tr><td rowspan="2">٢</td><td>أ</td><td>- الصيغة الهيكلية هي: الصيغة التي تتم فيها إزالة رموز ذرات الكربون والهيدروجين جميعها، بالإضافة إلى إزالة الروابط بين ذرات الكربون والهيدوجين.
- الصيغة الجزيئية هي: الصيغة التي توضح العدد الفعلي لكل نوع من الذرات الموجودة في الجزيء.
- الصيغة البنائية للـ (٢- بروبانول) هي: $CH_3CH(OH)CH_3$
- الصيغة الجزيئية للـ (٢- بروبانول) هي : C_3H_8O</td><td>(٤ درجات)
- درجة واحدة
- درجة واحدة
- درجة واحدة
- درجة واحدة</td><td>معرفة</td></tr>
<tr><td>ب</td><td>C_3H_8O</td><td>- درجة واحدة</td><td>استدلال</td></tr>
</table>

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om