

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



الملف مذكرة إجابات أسئلة كتاب النشاط للوحدة السابعة (تطبيقات الكيمياء العضوية)

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج العمانية](#) ⇨ [الصف العاشر](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

<a href="#">الأهداف التعليمية للمنهج (وفق منهج كامبردج)</a>	1
<a href="#">دليل المعلم الجديد وفق منهج كامبردج</a>	2
<a href="#">كتاب الطالب الجديد وفق منهج كامبردج</a>	3
<a href="#">كتاب النشاط الجديد وفق منهج كامبردج</a>	4
<a href="#">الدروس المحذوفة للاختبار النهائي مع ملخصات شاملة</a>	5

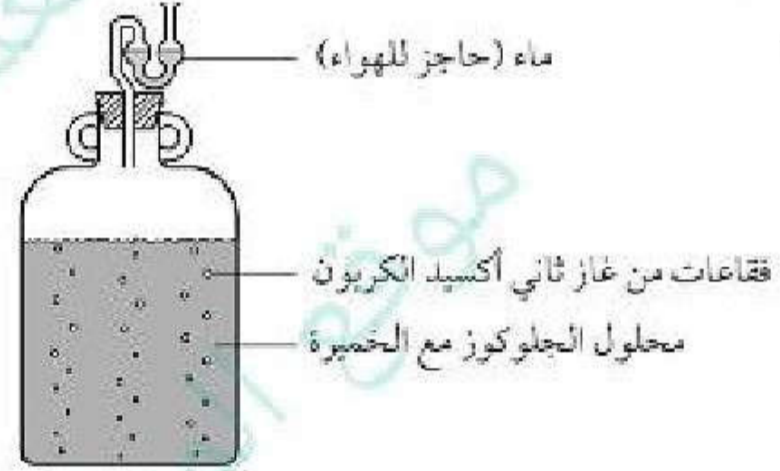
## إجابات تعارين كتاب النشاط

### تمرين ٧-١: تصنيع الإيثانول



الظروف: 300 °C، 60 atm مع حمض الفوسفوريك كعامل حفاز.

ب ١



٢. بسبب نفاد السكر (الجلوكوز)، وإنتاج الإيثانول بتركيز يؤدي إلى قتل الخميرة.

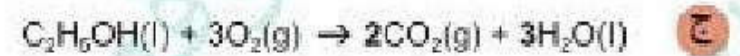
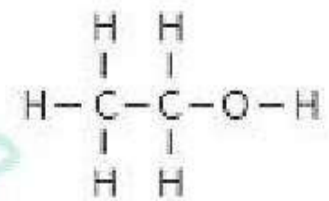
٣. يتكوّن الإيثانول نتيجة التنفّس اللاهوائي؛ فوجود الأكسجين يحدث تفاعلًا مختلفًا، حيث ينتج ثاني أكسيد الكربون وماء، ووجود الأكسجين قد يتأكسد الإيثانول.

ج ثاني أكسيد الكربون والماء.

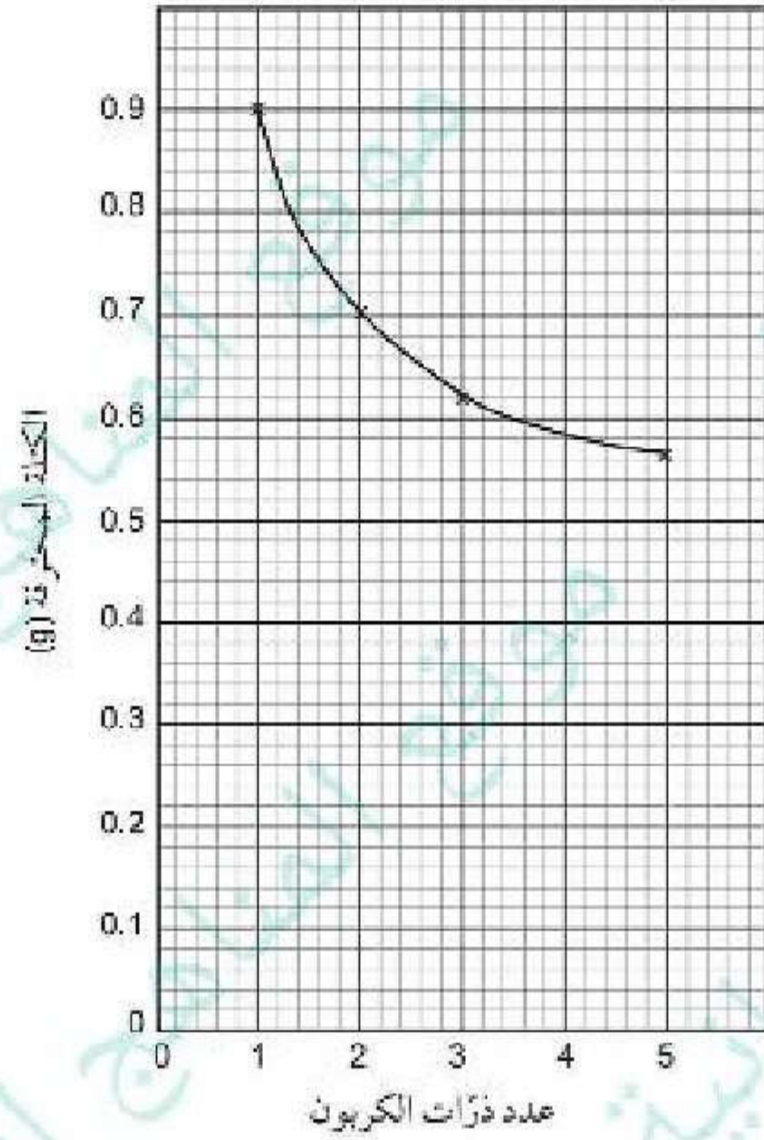
د لأنه يتم الحصول على المادة الخام؛ (الإيثين)، من التكسير الحراري للنفط وهو مورد غير متجدّد، في حين يمكن الحصول على الجلوكوز من قصب السكر أو الشندر السكري؛ وهي موارد متجدّدة.

### تمرين ٧-٢: الكحولات كوقود

أ تحتوي جميعها على المجموعة الوظيفية -OH.







٢. مع زيادة عدد ذرات الكربون، تنخفض كتلة الكحول المحترقة.

٣. 0.58 g

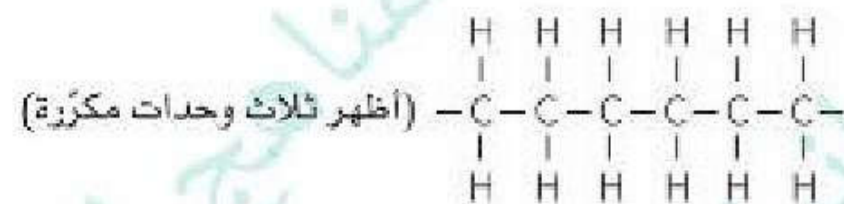
٤. تم اختيار القيمة نفسها بحيث يمكن إجراء مقارنة سهلة بين الكحولات المختلفة - لجعل التجارب مع الكحولات المختلفة قابلة للمقارنة بسهولة / مباشرة.

٥. 2.3 g من الإيثانول تعطي 2.7 g من الماء، إذن عند حرق 13.8 g من الإيثانول، ينتج x g من الماء

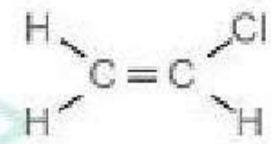
$$x = \frac{13.8}{2.3} \times 2.7 = 16.2 \text{ g}$$

### تمرين ٧-٣: البلمرة بالإضافة والبلمرة بالتكثيف

- ١
- البولي إيثين بوليمر؛ لأنه يتكوّن نتيجة لترايط عدد كبير من الجزيئات الصغيرة معًا، التي تسمى مونومرات.
  - الجزيئات الصغيرة التي تترايط معًا لتكوين البولي إيثين هي جزيئات الإيثين.
  - تكسر الجزيئات روابطها الثنائية لتشكيل روابط أحادية جديدة بعضها مع بعض لتكوين سلسلة واحدة طويلة.
  - يسمى هذا النوع من التفاعل البلمرة بالإضافة.



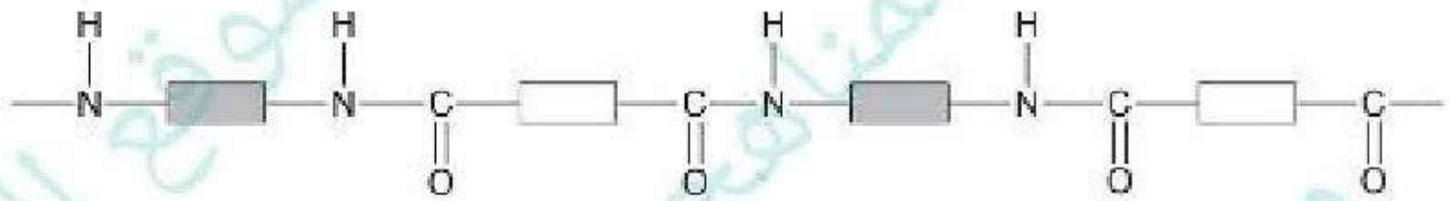
3



2. ستسبب أي أجسام مصنوعة من هذا البوليمر مشكلة في تجمع النفايات لأنها لن تتحلل، فهي ستتملأ مواقع طمر النفايات دون أن تتحلل مسببة بذلك مشكلة بيئية.

4

1. بلعرة بالتكثيف.



2.

3. النايلون.

4. ماء.