تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

الملف مذكرة إجابات أسئلة نهاية الوحدة 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

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

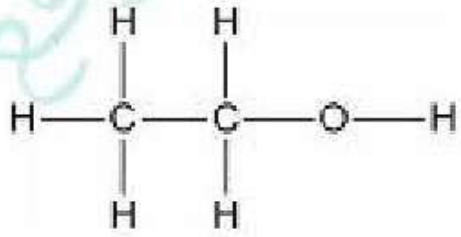
1	الأهداف التعليمية للمنهج (وفق منهج كامبردج)
2	دليل المعلم الجديد وفق منهج كامبردج
3	كتاب الطالب الجديد وفق منهج كامبردج
4	كتاب النشاط الجديد وفق منهج كامبردج
5	الدروس المحذوفة للاختبار النهائي مع ملخصات شاملة

إجابات أسئلة نهاية الوحدة

١ أ. OH

ب. C_2H_5OH

ج.



د. ١. $C_2H_5OH(l) + 3O_2(g) \longrightarrow 2CO_2(g) + 3H_2O(l)$

٢. وذلك للأسباب الآتية: يمكن الحصول عليه من مصدر مُتجدّد، تنتج منه كمّية أقلّ من ثاني أكسيد الكربون، يحترق مع قليل من السخام بشكل أكثر نظافة (أقلّ تلويثًا).

٣. تُستخدَم كمذيبات.

٢ أ. خميرة.

ب. ٣. 35 °C

ج. ثاني أكسيد الكربون، يتعكّر ماء الجير في أنبوبة التسخين عندما يتدفّق الغاز عبره.

د. $C_6H_{12}O_6(aq) \longrightarrow 2C_2H_5OH(aq) + 2CO_2(g)$

هـ. ٣. أسبوع واحد.

و. التقطير التجزيئي.

ز. ١. $C_2H_4(g) + H_2O(g) \rightleftharpoons C_2H_5OH(g)$

٢. 300 °C، 60 atm، حمض الفوسفوريك (عامل حفّاز).

٣. أسرع من التخمّر في إنتاج إيثانول أكثر نقاء.

٤. بسبب الظروف فإنّه يحتاج إلى درجة حرارة عالية وضغط مرتفع، كما يحتاج إلى حمض مركّز كعامل حفّاز، وكذلك مصدر الإيثين غير مُتجدّد (وقود أحفوري).

٣ أ. جُزيئات الإيثين التي ترتبط معًا لتكوين البولي إيثين تسمّى **مونومرات**.

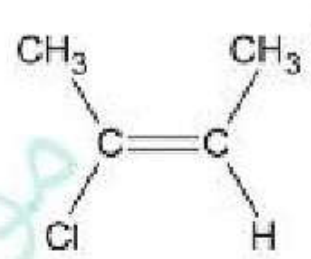
وجُزيئات البولي إيثين التي تكوّنت تسمّى **بوليمرات**.

ب. ١. تتكسر الروابط الثنائية في جُزيئات الإيثين، وتكوّن الجُزيئات روابط أحادية جديدة لتكوّن سلسلة.

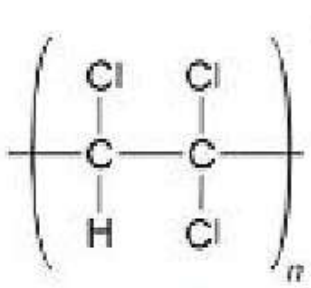
٢.

٣. أيٌّ استخدامَين من الآتي: أكياس بلاستيكية، أوعية، قناني، عبوات.

ج. ١.



٢.



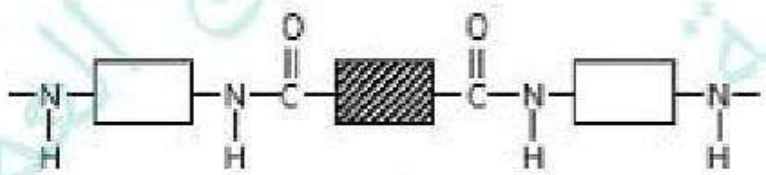
٤ أ. البلمرة بالتكثيف.

ب. خلال تفاعُل البلمرة بالتكثيف، تتكوّن جُزيئات صغيرة أثناء تكوّن البوليمر، في حين يتكوّن البوليمر خلال البلمرة بالإضافة فقط.

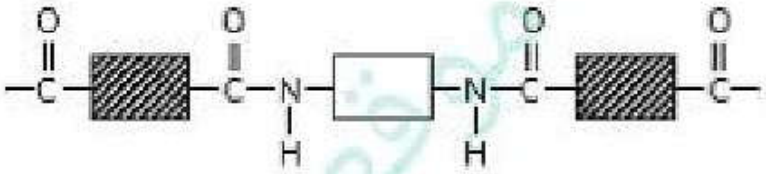
وخلال البلمرة بالتكثيف تتكوّن الرابطة -CONH- التي تصل بين المونومرات، أمّا في البلمرة بالإضافة فتتفكّك الرابطة الثنائية، مكوّنة روابط أحادية C-C بين ذرّات الكربون فقط.

ج. ١. الماء.

٢.



أو



د. النايلون مركّب تساهمي، ولا يوصّل الكهرباء.