

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



ملخص شرح درس البوليميرات

موقع المناهج ← المناهج العمانية ← الصف العاشر ← كيمياء ← الفصل الثاني ← الملف

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

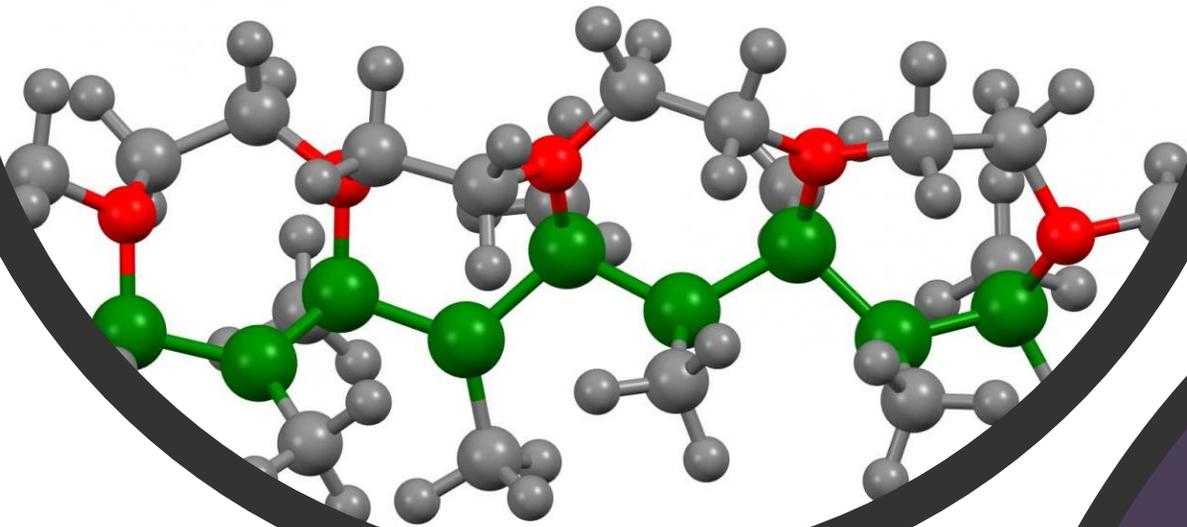
[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

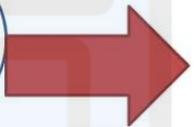
نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة ظفار	1
الامتحان الرسمي النهائي	2
نماذج أسئلة كامبريدج مترجمة للوحدة السابعة تطبيقات الكيمياء العضوية	3
أسئلة امتحانية نهائية	4
نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي لمحافظة مسقط	5

البوليمرات

بدور السعدي



مونومر
جزء واحد



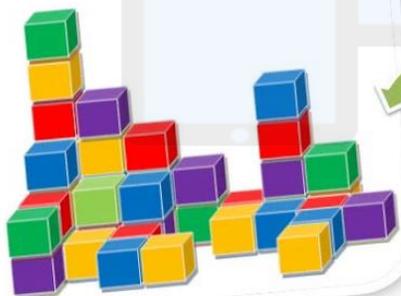
تم تحميل هذا الملف من
موقع البحث العماني

alManahj.com/om

بوليمر

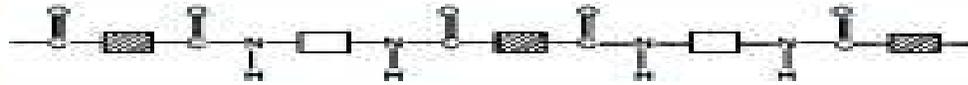
BOLYMer

متعدد الأجزاء



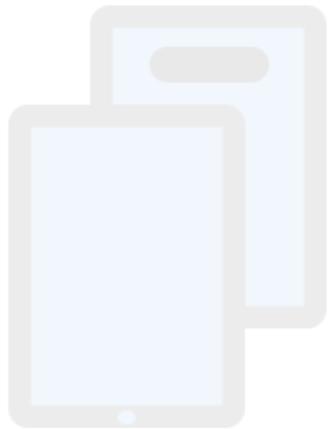
يجب على الطالب أن يتقن

المطلوب

<p>13 - 1 يُعرّف البوليمرات بأنها جزيئات طويلة السلسلة تتكوّن من جزيئات صغيرة تُسقى المونومرات.</p>	<ul style="list-style-type: none"> • يعرّف معنى مصطلح البوليمر.
<p>13 - 3 يصف تكوين مادة البولي إيثين كمثال على البلمرة بالإضافة لمونومر الإيثين.</p>	<ul style="list-style-type: none"> • يصف تكوين البولي إيثين من مونومراته. • يذكر اسم العملية التي تتكوّن البولي إيثين. • يعرّف معنى مصطلح البلمرة بالإضافة. • يصف عملية البلمرة بالإضافة بشكل عام.
<p>13 - 4 يستنتج تركيب البوليمر الناتج من عملية بلمرة الألكين والعكس.</p>	<ul style="list-style-type: none"> • يستنتج ويرسم تركيب بوليمر بالإضافة الناتج من مونومر (ألكين) معيّن. • يستنتج ويرسم تركيب المونومر (الألكين) من تركيب بوليمر إضافة معيّن. • يستخدم تمثيلات مناسبة لكتابة معادلة لتكوّن بوليمر من مونومر (ألكين) معيّن.
<p>13 - 6 يصف تكوين بوليمر بسيط بالتكثيف، مثل النايلون، ويتمّ تمثيل تركيب جزيء النايلون على النحو الآتي:</p> 	<ul style="list-style-type: none"> • يرسم المجموعتين الوظيفيتين اللّازمتين للبلمرة بالتكثيف. • يسقي الجزيء المفقود أثناء البلمرة بالتكثيف. • يرسم مخططاً لتوضيح كيفية تكوّن الرابطة أثناء البلمرة بالتكثيف لإنتاج النايلون.
<p>13 - 2 يفهم أنّ للبوليمرات المختلفة وحدات مونومر مختلفة و/أو مجموعات ربط مختلفة أيضاً.</p>	<ul style="list-style-type: none"> • يصف الفرق بين الترابط في بوليمر بالإضافة وبوليمر التكثيف. • يقارن بوليمرات مصنوعة من مونومرات مختلفة.
<p>13 - 5 يشرح الاختلافات بين البلمرة بالإضافة والبلمرة بالتكثيف.</p>	<ul style="list-style-type: none"> • يصف الفرق بين عملية البلمرة بالإضافة وعملية البلمرة بالتكثيف.



- يوجد لدينا الكثير من البوليمرات الطبيعية (مثل البروتينات والكربوهيدرات والخشب) والبوليمرات الصناعية (المواد البلاستيكية)، فما المقصود بالبوليمرات ومم تتكون؟



تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العُمانية

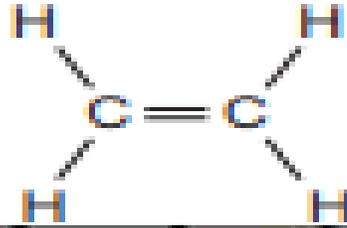
alManahj.com/om



٢-٧ البوليمرات

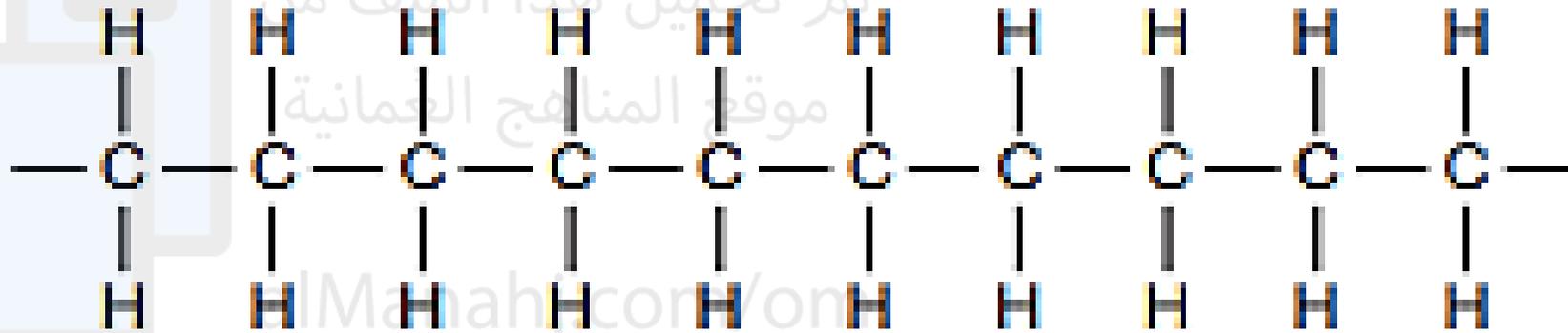
جزيء صغير له القدرة على الإرتباط بجزيئات أخرى على شكل وحدات متكررة لتكوين جزيء طويل السلسلة (بوليمر) .

المونومر:



جزيء طويل السلسلة مؤلف من وحدات صغيرة متكررة (مونومرات) .

البوليمر:

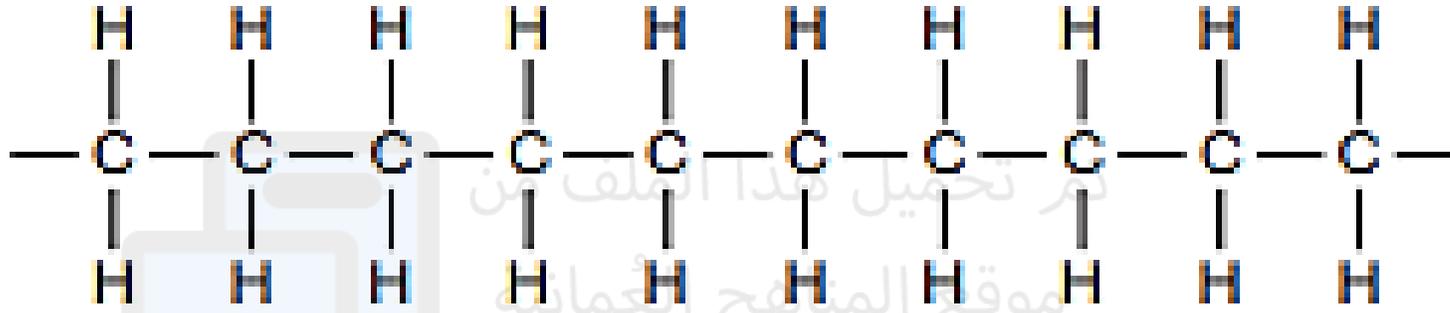


تفاعل عدد كبير من جزيئات صغيرة (مونومرات) معا لتكوين جزيء طويل السلسلة (بوليمر) .

البلمرة:

- ترتبط المونومرات معا بواسطة تفاعل البلمرة، وتتكرر هذه الوحدات بأعداد متفاوتة تتراوح بين مئة مرة وما يزيد عن مليون مرة.

- تعد البوليمرات جزيئات ضخمة بسبب كبر حجمها.



- أنواع البلمرة:

البلمرة بالإضافة

البلمرة بالتكثيف

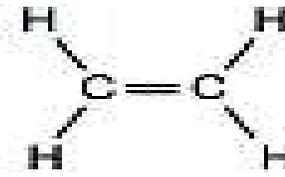
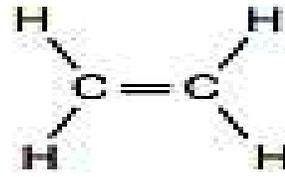
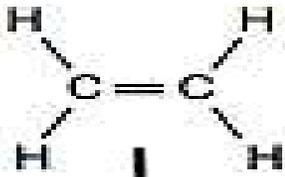
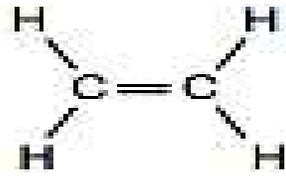
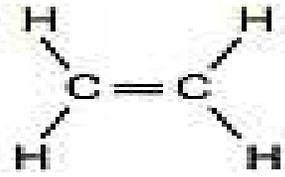
البلمرة Polymerisation: تفاعل عدد كبير من جزيئات صغيرة (مونومرات) معاً لتكوين جزيء ذي سلسلة طويلة (بوليمر).

البلمرة بالإضافة

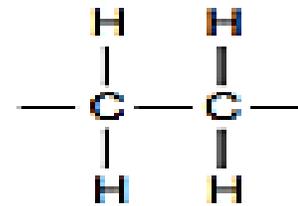
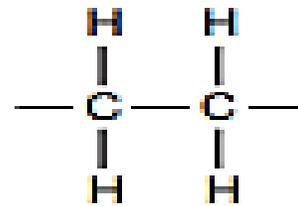
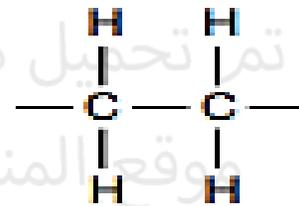
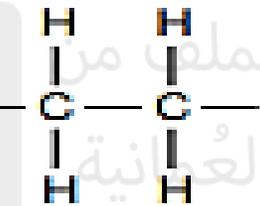
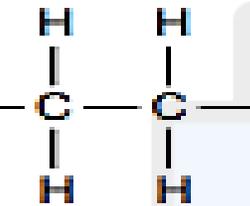
- في تفاعلات البلمرة بالإضافة تستخدم الالكينات لأنها تحتوي على رابطة ثنائية **C=C** حيث تتكسر الرابطة الثنائية وترتبط ذرات أخرى بذرتي الكربون.
- تم تصنيع أول بولي إيثين من قبل شركة امبريال للصناعات وسمي "الكثين" والاسم التجاري له بولييثين.
- البولي إيثين جزيء كبير مكون من ترابط جزيئات الإيثين مع بعضها عن طريق الإضافة.
- تتطلب تفاعلات الإضافة ضغطا مرتفعا ودرجة حرارة تعادل درجة حرارة الغرفة أو أعلى وعاملا حفازا.

البلمرة بالإضافة :

عملية بلمرة تتضمن مونومرات تحتوى على رابطة ثنائية واحدة على الأقل بين ذرات الكربون وتحدث عن طريق تفاعلات إضافة .

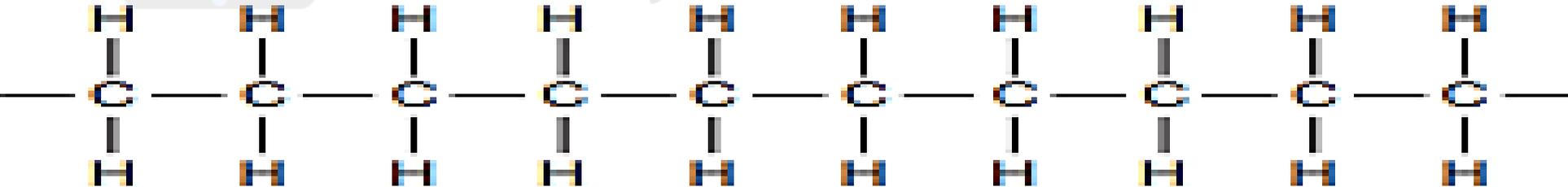


مونومر
الإيثين

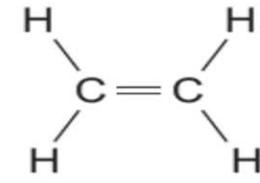
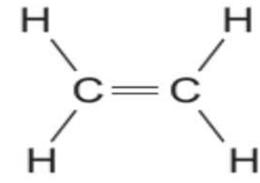
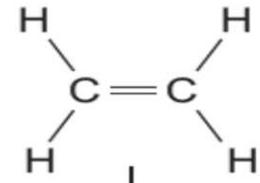
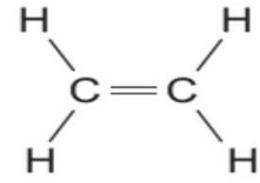
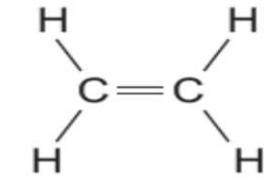


تتكسر الروابط
الثنائية مكونة
وحدات صغيرة
متشابهة

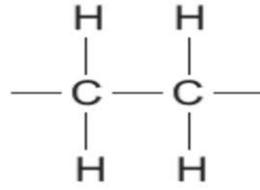
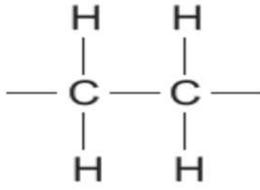
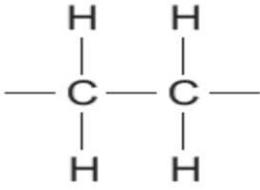
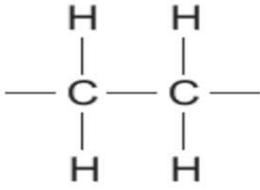
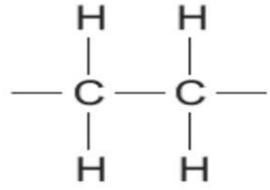
تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العمانية
alManahj.com/em



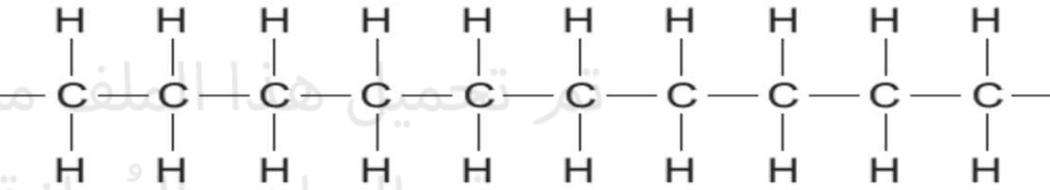
البوليمر:
البولي إيثين



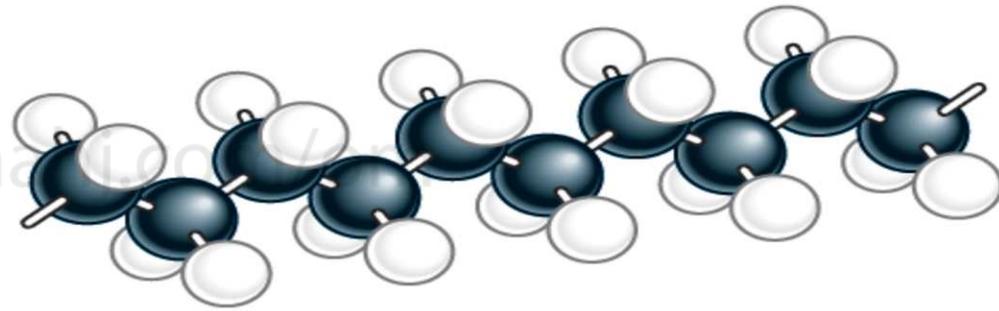
مونومر
الإيثين



تتكسر الروابط
الثنائية مكونة
وحدات صغيرة
متشابهة



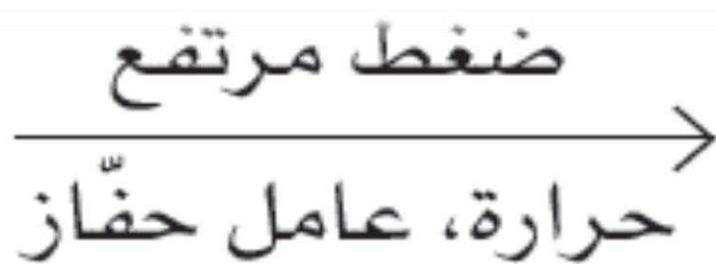
البوليمر:
البولي إيثين



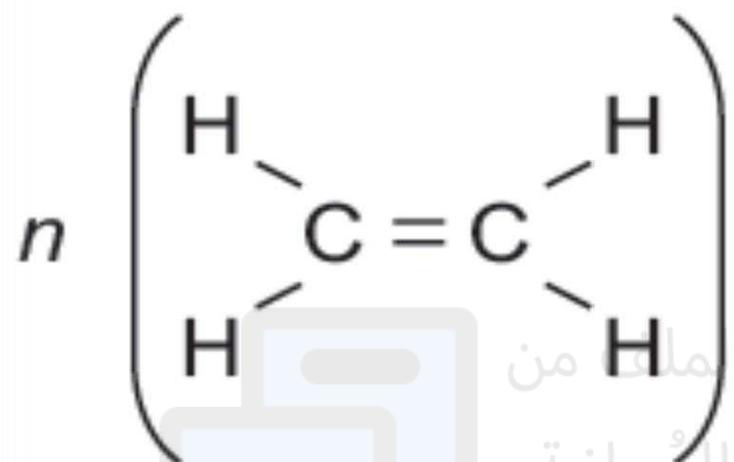
التركيب الفراغي
للبولي إيثين

الشكل ٧-٤ بلمرة الإيثين إلى بولي إيثين

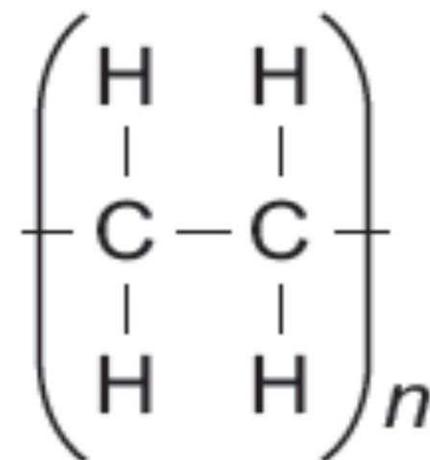
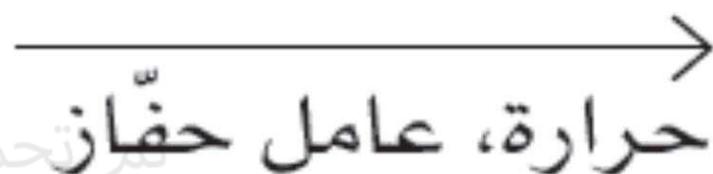
إيثين



بولي إيثين



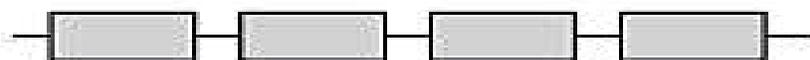
ضغط مرتفع



ملاحظة: هذا المخطط من موقع المناهج العمانية

تذكر

- عند رسم التركيب البنائي للبولي إيثين، والبوليمرات الأخرى، لا تنسَ وضع الحرف n خارج القوسين.
- يمكن تمثيل التركيب البنائي للبولي إيثين بشكل مخطّط على النحو الآتي:



n : تشير إلى عدد وحدات المونومر الداخلة في التركيب البنائي للبوليمر.



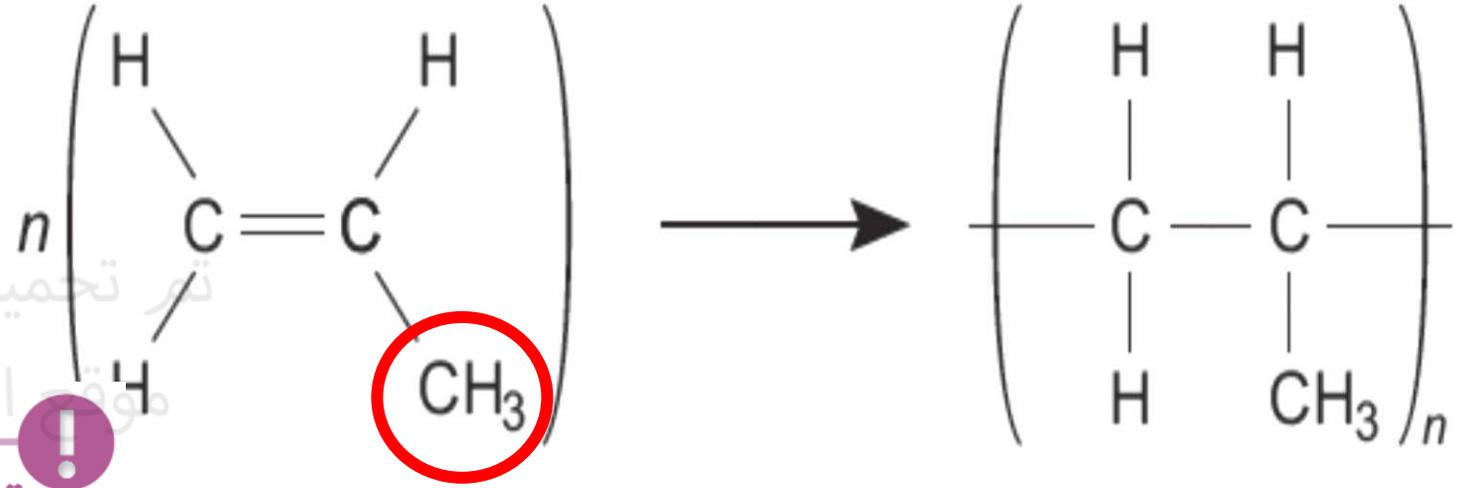
البولي إيثين مادة خاملة كيميائيا (لا تتفاعل مع الماء أو الأحماض أو القلويات)، وهي صلبة ومتينة ولا تتحلل ولا تتفكك بمرور الزمن وعازلة جيدة للكهرباء

البلاستيك Plastic: بوليمر صناعي يُستخدم لتصنيع مجموعة واسعة من المنتجات المختلفة.

أمثلة على البلمرة بالإضافة



بروبين \longrightarrow البولي بروبين



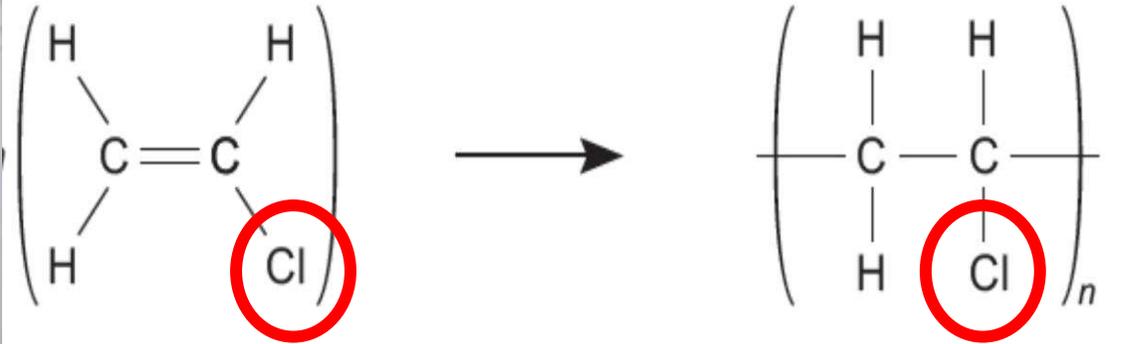
تذكر

لفهم مخطط التركيب البنائي للبولي بروبين، من المهم أن تدرك أن مجموعة CH_3 هنا هي مجموعة جانبية (فرعية)، ولن تكون جزءاً من السلسلة، فقد تكونت السلسلة من ذرات الكربون التي ترتبط معاً بالرابطة الثنائية $\text{C}=\text{C}$ الموجودة في المونومر.



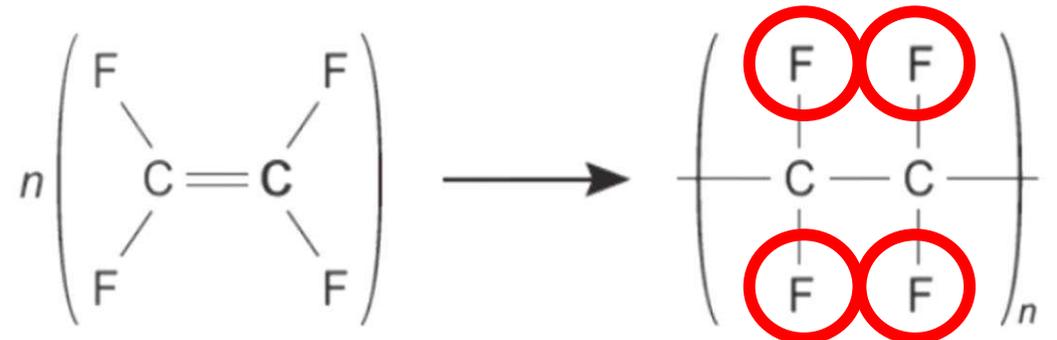
البولي كلورو إيثين (poly(chloroethene)) -

البولي كلورو إيثين \longrightarrow كلورو إيثين



البولي رباعي فلورو إيثين (poly(tetrafluoroethene))

البولي رباعي فلورو إيثين \longrightarrow رباعي فلورو إيثين



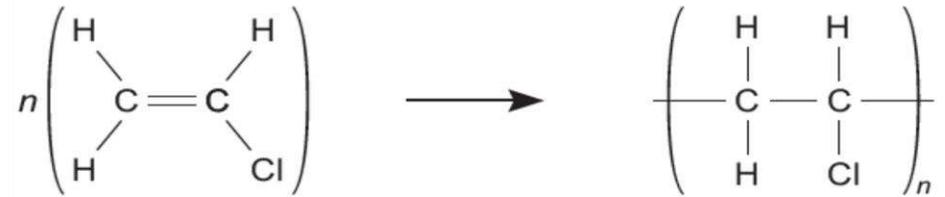
البولي رباعي فلورو إيثين (poly(tetrafluoroethene))

البولي رباعي فلورو إيثين → رباعي فلورو إيثين



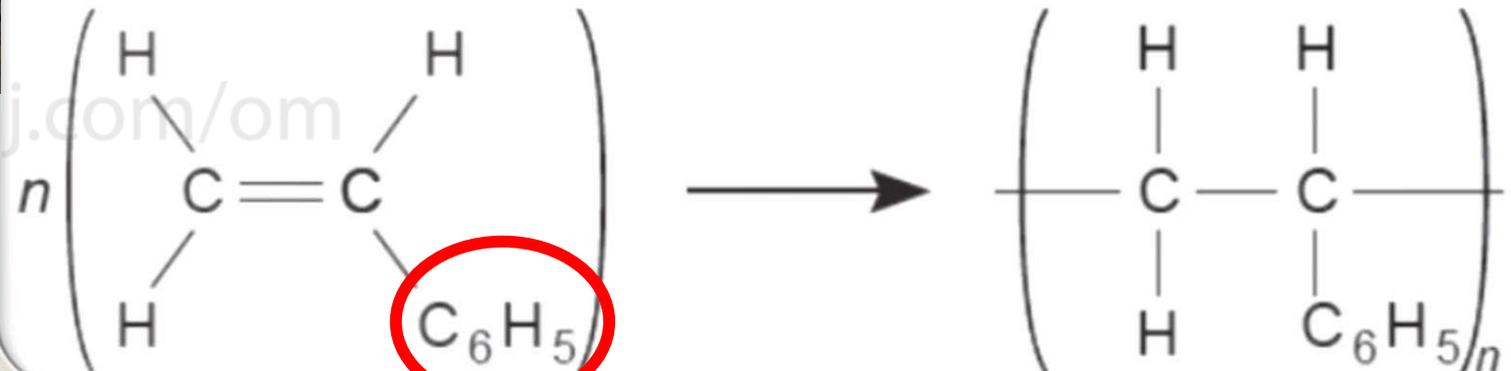
البولي كلورو إيثين (poly(chloroethene)) -

البولي كلورو إيثين → كلورو إيثين



البولي فينيل إيثين (poly(phenylethene))

البولي فينيل الإيثين → فينيل الإيثين

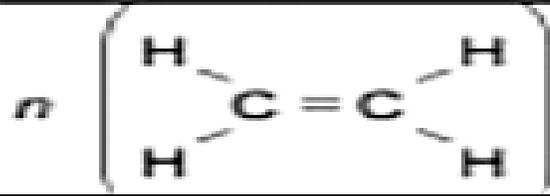


مونومر

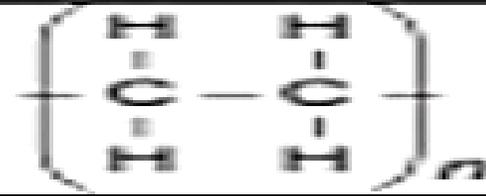


پولیمر

ایٹین

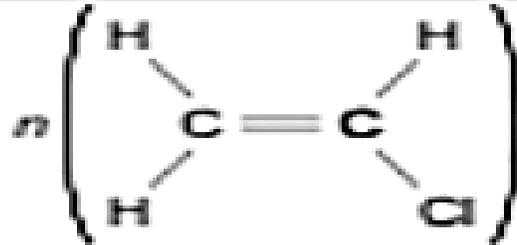


ضغط مرتفع
حرارة، عامل حفاز

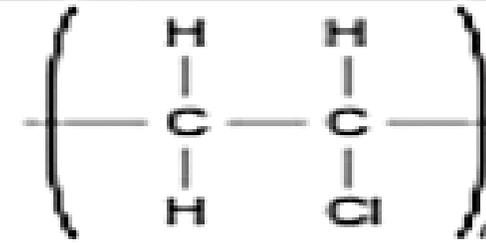


پولی
ایٹین

کلورو ایٹین

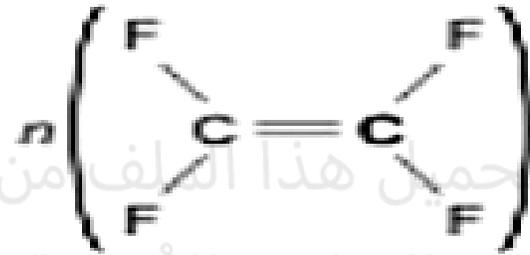


ضغط مرتفع
حرارة، عامل حفاز

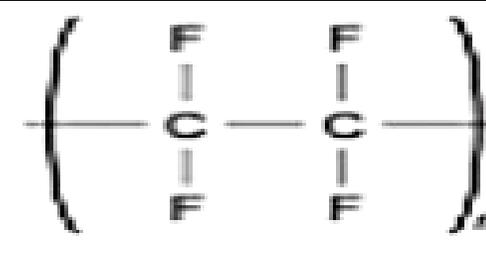


پولی
کلورو ایٹین

رباعي
فلورو ایٹین

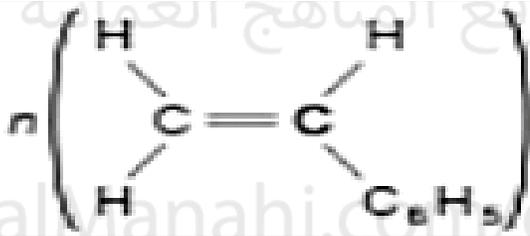


ضغط مرتفع
حرارة، عامل حفاز

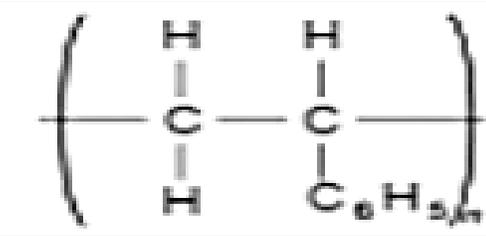


پولی
رباعي فلورو
ایٹین

فینیل ایٹین

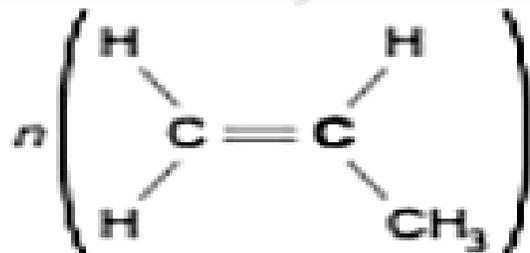


ضغط مرتفع
حرارة، عامل حفاز

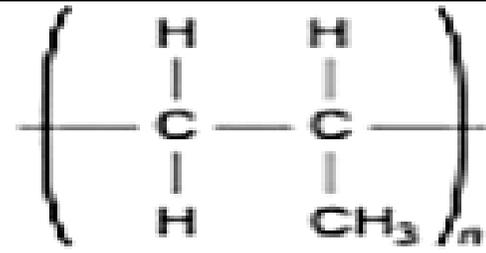


پولی
فینیل ایٹین

پروپین



ضغط مرتفع
حرارة، عامل حفاز



پولی
پروپین

خصائص واستخدامات بعض البوليمرات



بعض الاستخدامات	الخصائص	المونومر	البوليمر		
			صيغته البنائية	اسمه ورمزه التجاريان	اسمه العلمي
الأكياس البلاستيكية، الأكواب، الصحون، المجوّفة، القناني، العبوات، ومواد التغليف	صلد، ومتين	الإيثين $CH_2=CH_2$	$\left(\begin{array}{cc} H & H \\ & \\ -C & -C- \\ & \\ H & H \end{array} \right)_n$	البولي إيثيلين، (البوليثلين) PE	البولي إيثين
الصناديق، العلب، والحبال البلاستيكية	صلد، ومتين	البروبين $CH_3CH=CH_2$	$\left(\begin{array}{cc} H & H \\ & \\ -C & -C- \\ & \\ H & CH_3 \end{array} \right)_n$	البولي بروبيلين PP	البولي بروبين
مواد عازلة، الأنابيب ومرازيب المياه	قوي، وصلد ولكنه ليس مرناً كالبولي إيثين موصّل رديء للحرارة	الكلورو إيثين $CH_2=CHCl$	$\left(\begin{array}{cc} H & H \\ & \\ -C & -C- \\ & \\ H & Cl \end{array} \right)_n$	بولي كلوريد الفينيل، PVC	البولي كلورو إيثين
المقالي غير اللاصقة، الصنابير والمفاصل غير اللاصقة	سطح غير لاصق، مقاوم لدرجات الحرارة المرتفعة	رباعي فلورو الإيثين $CF_2=CF_2$	$\left(\begin{array}{cc} F & F \\ & \\ -C & -C- \\ & \\ F & F \end{array} \right)_n$	البولي رباعي فلورو إثيلين، (التفلون) PTFE	البولي رباعي فلورو إيثين
مواد عازلة غير ملوّنة ومواد تغليف (على شكل رغوة)	خفيف، موصّل رديء للحرارة	الفينيل إيثين (الستيرين) $CH_2=CH-C_6H_5$	$\left(\begin{array}{cc} H & H \\ & \\ -C & -C- \\ & \\ H & C_6H_5 \end{array} \right)_n$	البولي ستيرين PS	البولي فينيل إيثين

غير قابلة للتحلل بيولوجيًا Non-biodegradable: مادة لا تتفكك ولا تتحلل بشكل طبيعي في البيئة.

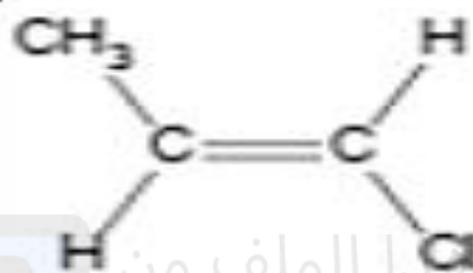
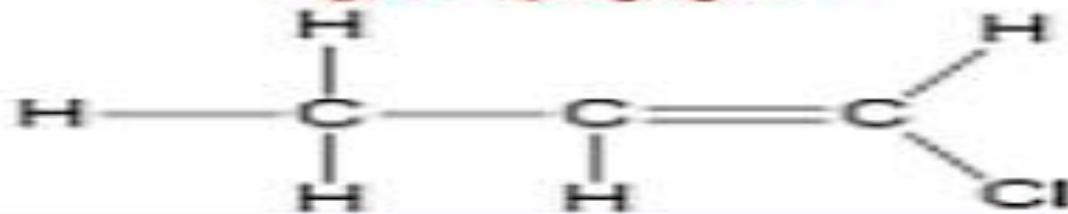
• لطريقة البلمرة بالإضافة بعض العيوب :

- غير قابلة للتحلل بيولوجيا (مادة لا تتفكك ولا تتحلل بشكل طبيعي في البيئة)
- معظم المواد البلاستيكية لا يتم التخلص منها بطريقة صحيحة (ترمى في المناطق الريفية والمحيطات وتبقى هناك لمئات السنين وقد تؤدي إلى نفوق الحيوانات أو اختناقها وقد تدخل إلى سلسلتنا الغذائية)

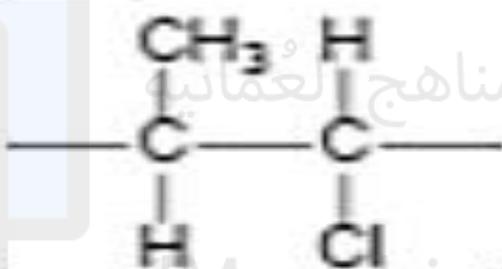


مثال (1) :

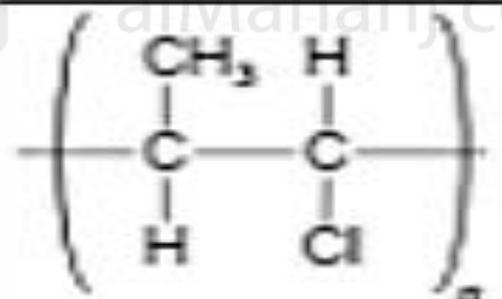
أكتب الصيغة البنائية للبوليمر الذي يتكون من
المونومر التالي :



(1) نعيد رسم الألكين بحيث تكون
جميع الروابط الموجودة حول
الرابطه (C=C) متجهة نحو الأعلى
والأسفل .



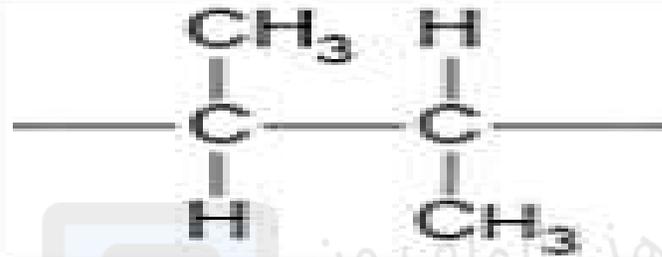
(2) إزالة الرابطة الثنائية وإستبدالها
برابطة أحادية بين ذرتي الكربون ، ثم
ترسم روابط أحادية على يسار ويمين
ذرتي الكربون الواقعتين في الوسط .



(3) إرسم قوسين حول الصيغة
البنائية بحيث يقطعان الرابطتين
الأحاديتين الخارجيتين ثم نضع حرف
(n) أسفل القوس الأيمن .

مثال (2) :

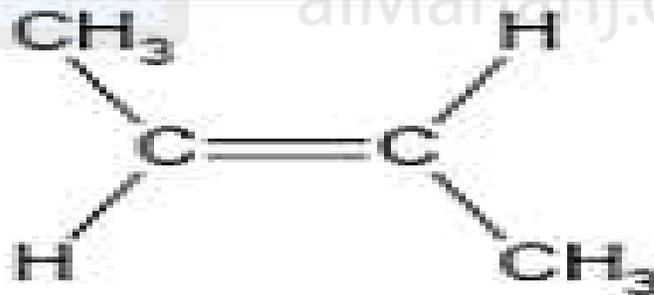
أكتب الصيغة البنائية للمونومر الذي تكون منه البوليمر التالي :



(1) إزالة القوسين والحرف (n) .



(2) إزالة الرابطتين الأحاديتين من يسار ويمين ذرتي الكربون اللتين تقعان في الوسط .



(3) يرسم رابطة ثنائية بين ذرتي الكربون اللتين تقعان في الوسط لتكوين رابطة ثنائية .

٧-٧ ما المقصود بالبلمرة بالإضافة؟ عملية بلمرة تتضمن مونومرات تحتوي على رابطة ثنائية واحدة على الأقل بين ذرات الكربون، وتحدث عن طريق تفاعلات إضافة

٨-٧ اكتب معادلة رمزية لتكوّن البولي إيثين من الإيثين.

٩-٧ ارسم الصيغة البنائية للوحدة المتكررة في البوليمرين الآتيين:

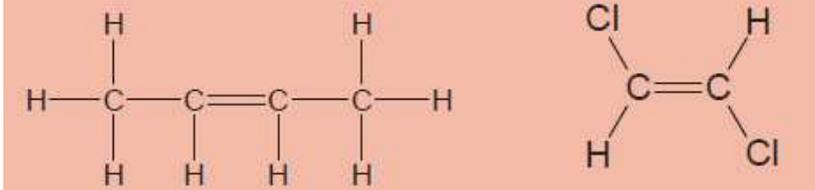
أ. البولي بروبين.

ب. البولي كلورو إيثين (PVC).

١٠-٧ ما المونومر المستخدم لإنتاج البوليمر PTFE، (المعروف أيضًا باسم البولي رباعي فلورو إيثين)؟

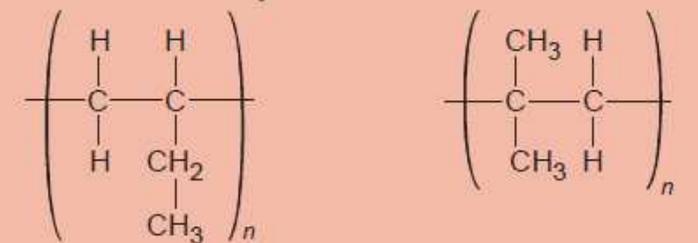
١١-٧ ارسم الصيغة البنائية لبوليمر الإضافة الذي يمكن أن يتكوّن من كل من المونومرين الآتيين:

أ. ب.



١٢-٧ ارسم الصيغة البنائية لكل من المونومرين اللذين يمكن أن يكونا بوليمري الإضافة الآتيين:

أ. ب.

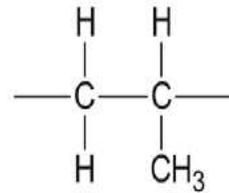


الإجابات

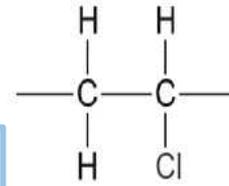


٨-٧

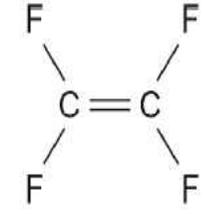
٩-٧ أ.



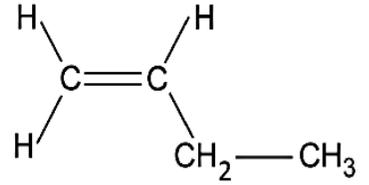
ب.



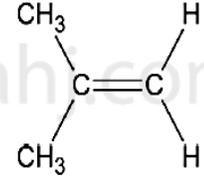
١٠-٧ رباعي الفلورو إيثين



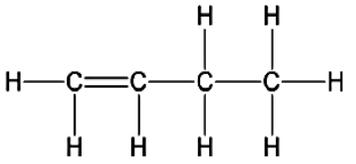
ب.



١٢-٧ أ.



نموذج حل آخر



الكتاب: ص ٦٤

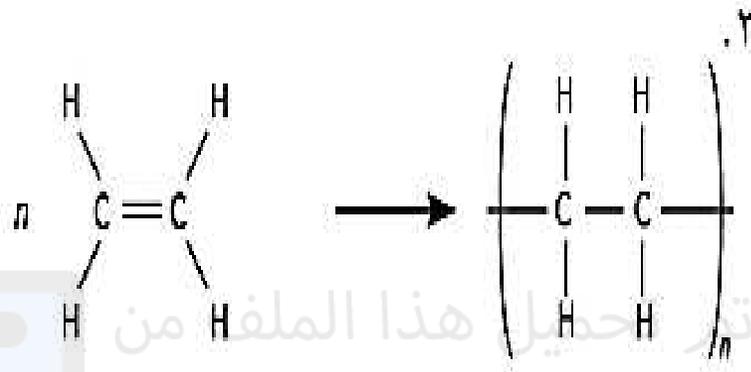
تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

alManah.com/om

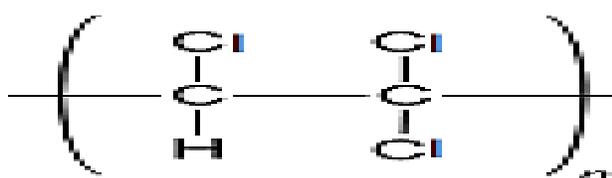
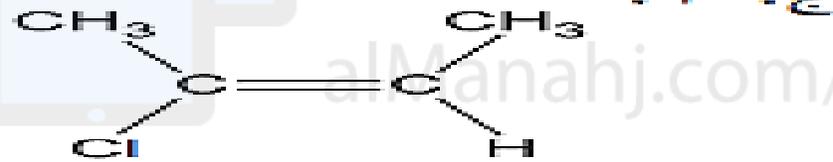
أ. جزيئات الإيثين التي ترتبط معاً لتكوين البولي إيثين تسمى مونومرات.

وجزيئات البولي إيثين التي تكوّنت تسمى بوليمرات.

ب. ١. تنكسر الروابط الثنائية في جزيئات الإيثين، وتكوّن الجزيئات روابط أحادية جديدة لتكوّن سلسلة.



٢. أي استخدامين من الآتي: أكياس بلاستيكية، أوعية، قناني، عبوات.



الاجابات

انسخ الجملتين الآتيتين المتعلقةتين بهذا التفاعل، ثم أكملهما باستخدام كلمات من القائمة أدناه:

عوامل حفازة البوليمرات المونومرات

جزيئات الإيثين التي ترتبط معاً لتكوين البولي إيثين تسمى

وجزيئات البولي إيثين التي تكوّنت تسمى

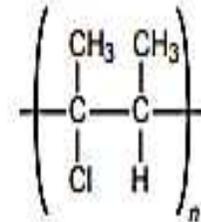
ب. ١. باختصار، صِف ما يحدث عندما تتفاعل جزيئات الإيثين لتكوين البولي إيثين.

٢. اكتب معادلة كيميائية، باستخدام الصيغ البنائية، لتوضيح تكوّن البولي إيثين من الإيثين.

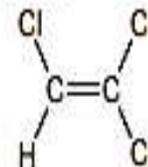
٣. اذكر استخدامين للبولي إيثين.

ج. تم تصنيع الكثير من الجزيئات الكبيرة الأخرى منذ اكتشاف البولي إيثين.

١. ارسم الصيغة البنائية للمونومر الذي سوف يتكوّن البوليمر الآتي:



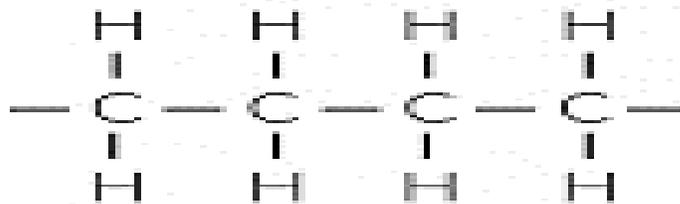
٢. ارسم الصيغة البنائية للبوليمر الذي يتكوّن من المونومر الآتي:



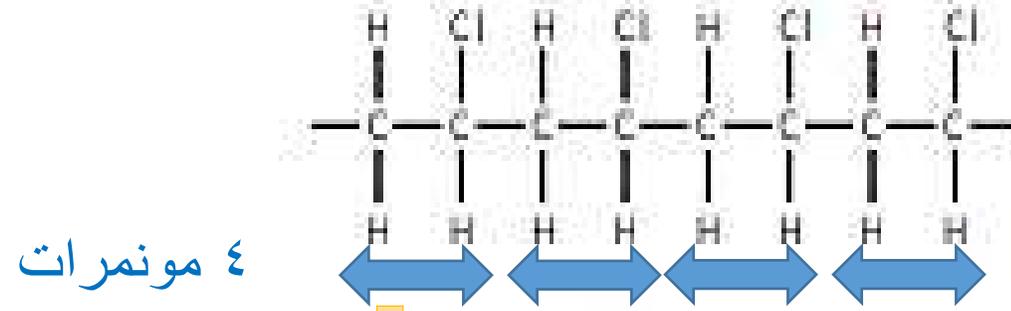
تمرين ٣-٧ البلمرة بالإضافة والتكثيف

سيدريك هذا التمرين على رسم مخططات لتمثيل البولييمرات، ويطور فهمك عبر الاستعانة بهذه المخططات في معالجة البيانات.

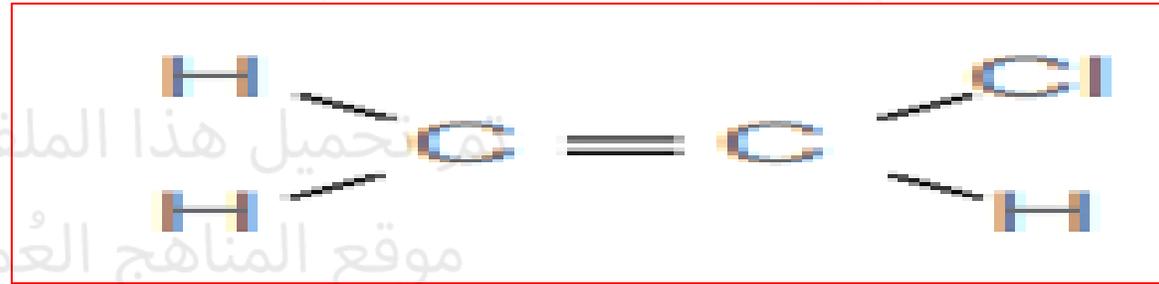
- أ) يُعدّ البولي إيثين مادة بلاستيكية أساسية لصناعة مجموعة كبيرة ومتنوعة من الحاويات، أكمل هذه الجمل عن البولي إيثين بشطب الكلمات غير المناسبة.
- يُعدّ البولي إيثين مونومر / بوليمر. لأنه يتكوّن نتيجة لترايط عدد كبير من الجزيئات الصغيرة معاً، والتي تسمّى مونومرات / بولييمرات. مونومرات.
 - الجزيئات الصغيرة التي تترايط معاً لتكوين البولي إيثين هي جزيئات الإيثان / الإيثين. الإيثين.
 - تكسر الجزيئات روابطها الثنائية / الأحادية. لتشكل روابط ثنائية / أحادية. أحادية جديدة بعضها مع بعض لتكوين سلسلة واحدة طويلة.
 - يسمّى هذا النوع من التفاعل البلمرة بالإضافة / بالتكثيف بالإضافة.
- ب) ارسم التركيب البنائي للبولي إيثين مبيناً، على الأقل، وحدتين مكررتين.



ج يوضِّح المُخطَّط أدناه التركيب البنائي للبوليمر الناتج من البلمرة بالإضافة.



١. ارسم التركيب البنائي للمونمر الذي تكوّن منه هذا البوليمر.



٢. البوليمر أعلاه غير قابل للتحلّل الحيوي؛ حيث إنه لا يتفكك بسهولة في الطبيعة.

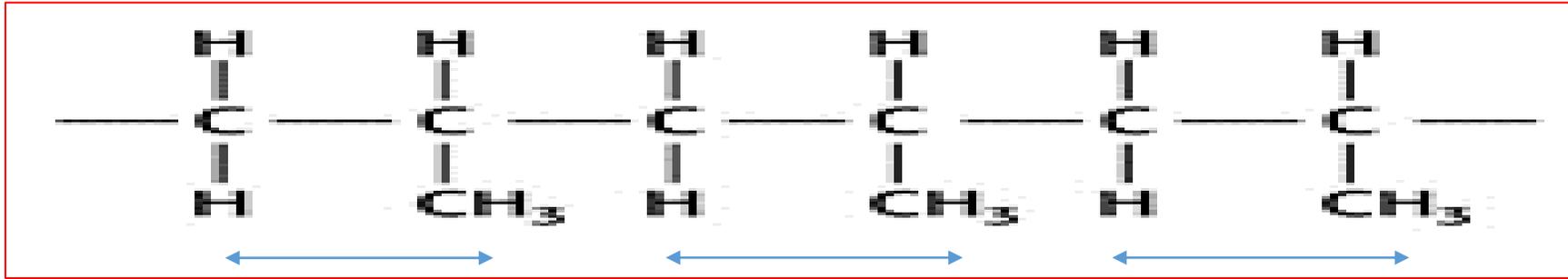
صف واحدة من المشكلات التي يسببها ذلك.

alManahj.com/om

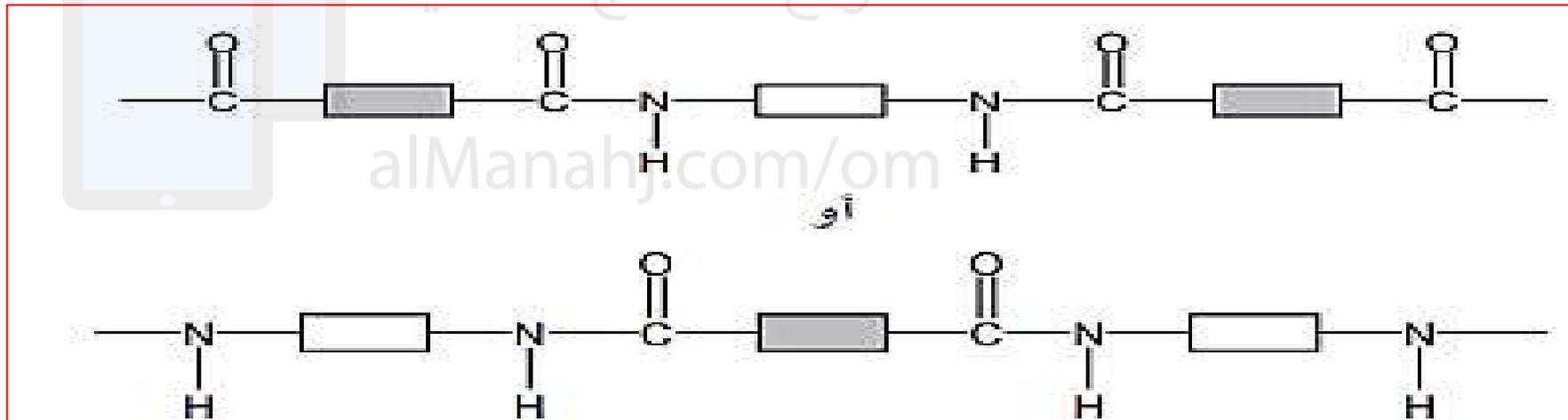
ستسبب أي أجسام مصنوعة من هذا البوليمر مشكلة في تجمّع النفايات لأنها لن تتحلل، فهي ستملأ مواقع طمر النفايات دون أن تتحلل مسببة بذلك مشكلة بيئية.

البولي بروبيين والنايلون

١ ارسم التركيب البنائي لجزيء البولي بروبيين، موضِّحًا ترابط ثلاث وحدات من المونومر.



٢ ارسم التركيب البنائي لجزيء النايلون، موضِّحًا ترابط ثلاث وحدات من المونومر. يمكنك تمثيل سلسلة الكريون الموجودة بين المجموعات الوظيفية لكل مونومر على شكل كتلة (مستطيل، بلونين مختلفين).



بوليمرات الإضافة واستخداماتها

يعرض الجدول أدناه معلومات عن بعض المونومرات والبوليمرات التي تتكوّن منها .

الاسم والتركيب البنائي للمونومر	الاسم والتركيب البنائي للبوليمر
<p>إيثين</p> $\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} \\ & \\ \text{C} & - & \text{C} \\ & \\ \text{H} & \text{H} \end{array}_n$	<p>بولي إيثين</p> $\begin{array}{c} \text{H} & & \text{H} \\ & \backslash & / \\ & \text{C} = & \text{C} \\ & / & \backslash \\ \text{H} & & \text{H} \end{array}$
<p>بولي كلوروايثين</p> $\begin{array}{c} \text{Cl} & \text{H} \\ & \\ \text{C} & - & \text{C} \\ & \\ \text{H} & \text{H} \end{array}_n$	<p>كلوروايثين</p> $\begin{array}{c} \text{Cl} & \text{H} \\ & \\ \text{C} & = & \text{C} \\ & \\ \text{H} & \text{H} \end{array}$
<p>بولي فينيل إيثين</p> $\begin{array}{c} \text{H} & \text{C}_6\text{H}_5 \\ & \\ \text{C} & - & \text{C} \\ & \\ \text{H} & \text{H} \end{array}_n$	<p>فينيل إيثين</p> $\begin{array}{c} \text{H} & & \text{C}_6\text{H}_5 \\ & \backslash & / \\ & \text{C} = & \text{C} \\ & / & \backslash \\ \text{H} & & \text{H} \end{array}$

٢ ما المقصود بمصطلح «المونومر»؟

جُزِيءٌ صغير له القدرة على الارتباط بجُزِيئاتٍ أخرى، على شكل وحدات مُتكررة، لتكوين جُزِيءٍ ذي سلسلة طويلة (بوليمر).

٣ ما الميزة التي تمتلكها التراكيب البنائية لهذه المونومرات، وتمكنها بالتالي من التبلُّر؟

وجود رابطة ثنائية بين ذرتين من الكربون ($C=C$).

٤ يُستخدم البولي إيثين أحياناً بدلاً من الفولاذ، اذكر ميزة واحدة لذلك.

لا يتآكل، وهو أخف وزناً.

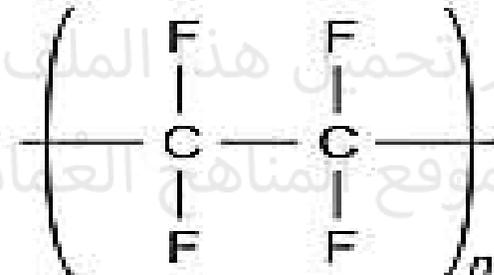
٥ يُستخدَم البولي كلوروايثين في صناعة تغليف الكابلات الكهربائية. وقد حلَّ محلَّ المطاط لهذا الغرض.

أ. اذكر خاصيتين للبولي كلوروايثين تكوَّنان شائعتين عند المواد البلاستيكية بشكل عام، وتجعله مناسبًا لتغليف الكابلات الكهربائية.

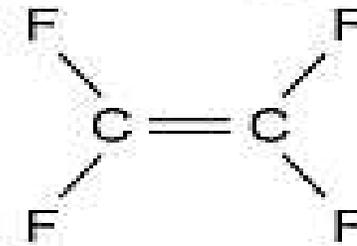
صن وعازل كهربائي.

ب. ارسم التركيب البنائي لكل من رباعي الفلورو إيثين والبوليمر الذي يتكوَّن منه.

بولي رباعي فلوروايثين، PTFE



رباعي فلوروايثين



ج. صف اثنتين من المشكلات البيئية المتصلة بعملية التخلص من المواد البلاستيكية.

تعدُّ بوليمرات الإضافة غير قابلة للتحلل الحيوي. كما تبعث منها أبخرة سامة عند اشتعالها (احتراقها).

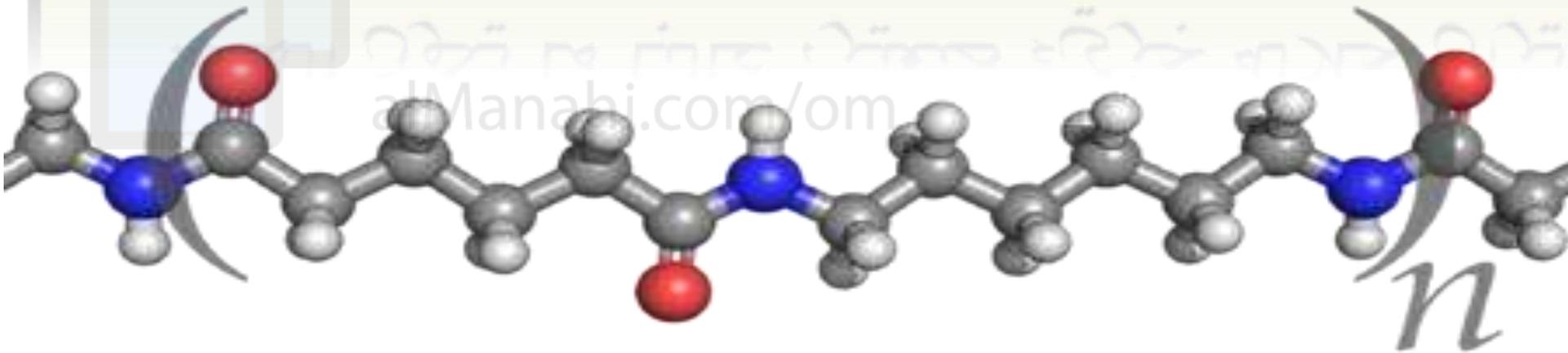
بعض خصائص بوليمرات الإضافة:

- تتكوّن جميع البوليمرات من جُزيئات ذات سلاسل طويلة تشكّلت عن طريق ارتباط عدد كبير من جُزيئات المونومرات.
- تتضمّن البلمرة بالإضافة جُزيئات مونومر تحتوي على رابطة ثنائية $C=C$.
- تُصنع بوليمرات الإضافة عادةً من نوع واحد فقط من المونومر.
- تنكسر الرابطة الثنائية خلال عملية الإضافة، وترتبط الجُزيئات «المتشابهة» معاً لتكوّن جُزيئاً ذا سلسلة طويلة.

البلمرة بالتكثيف

البلمرة بالتكثيف Condensation polymerisation:

عملية بلمرة يتم فيها ربط المونومرات عن طريق تفاعل تكثيف يُزال خلاله جزيء صغيرة، غالبًا ما يكون الماء.



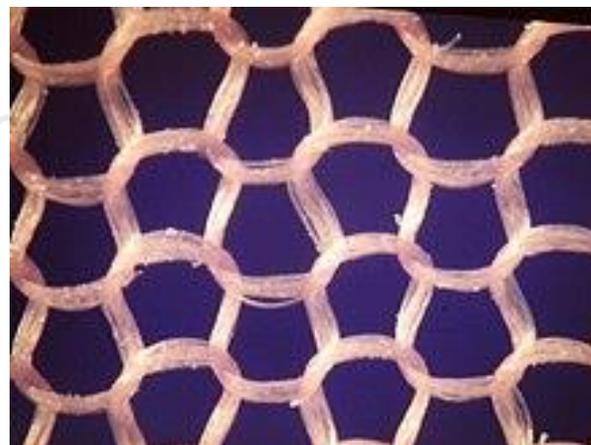
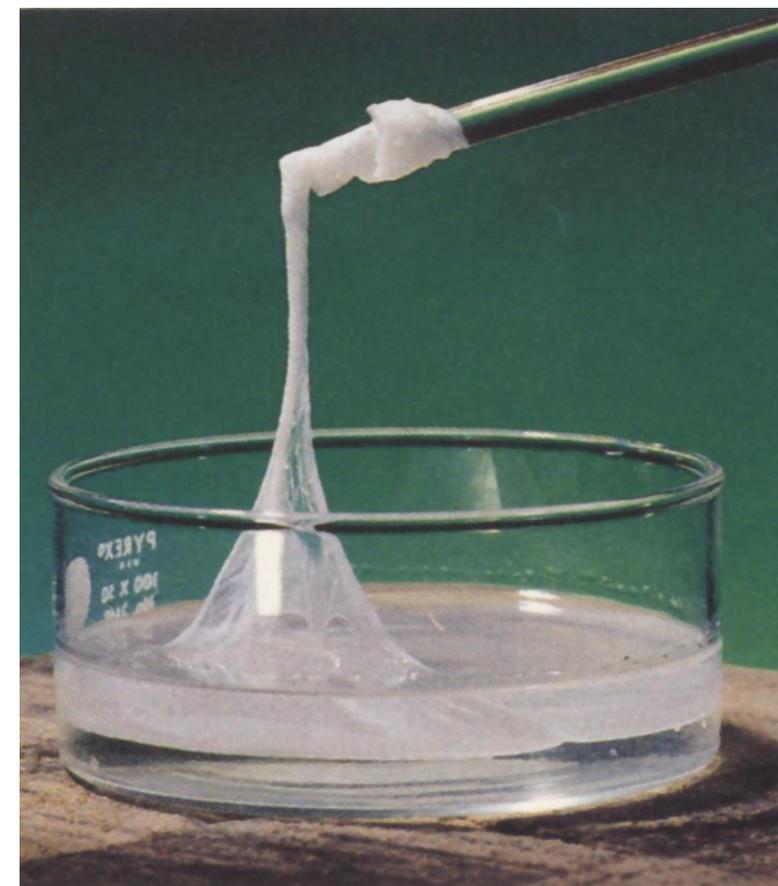
+ H₂O



• ترتبط جزيئات البروتينات والحمض الريبوزي النووي عن طريق البلمرة **بالتكثيف**.

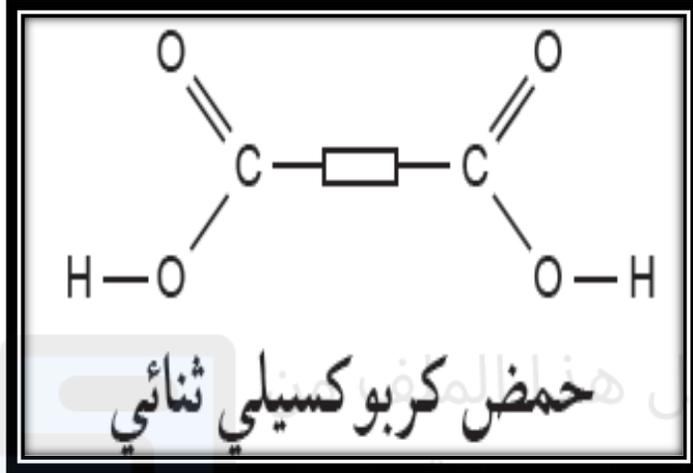
• **النايلون** أول نوع من الألياف الصناعية التي انتجت بهذه الطريقة، وهو عبارة عن بوليمر

مكون من مونومرين مختلفين هما: أمين ثنائي وحمض كربوكسيلي ثنائي

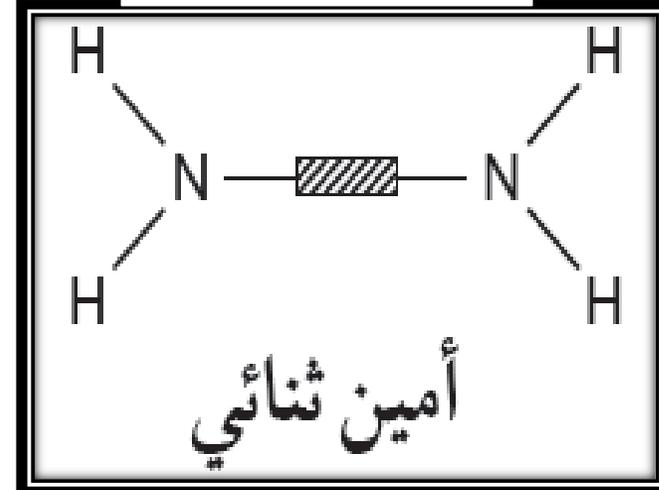


النائلون :- بوليمر مكون من

حمض كربوكسيلي ثنائي



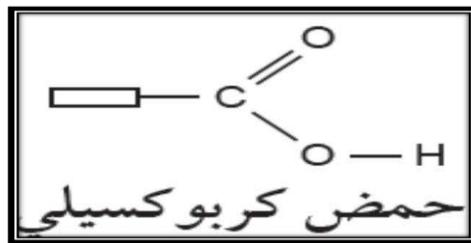
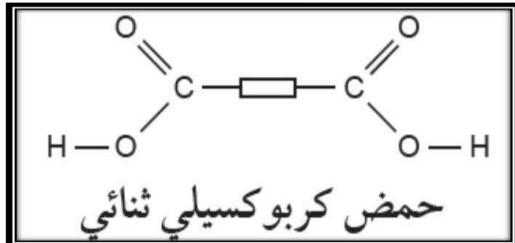
أمين ثنائي



حمض الكربوكسيلي :- مركب عضوي يتضمن المجموعة

الوظيفية **-COOH** تسمى مجموعة الكربوكسيل

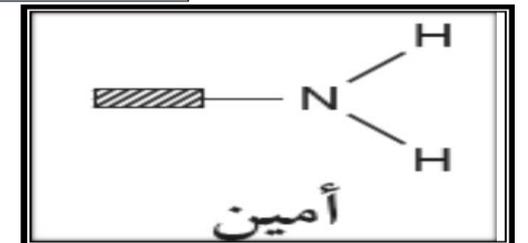
الحمض الكربوكسيلي



الامين :- هو مركب عضوي يتضمن المجموعة الوظيفية

-NH₂ تسمى مجموعة الامين

الامينات



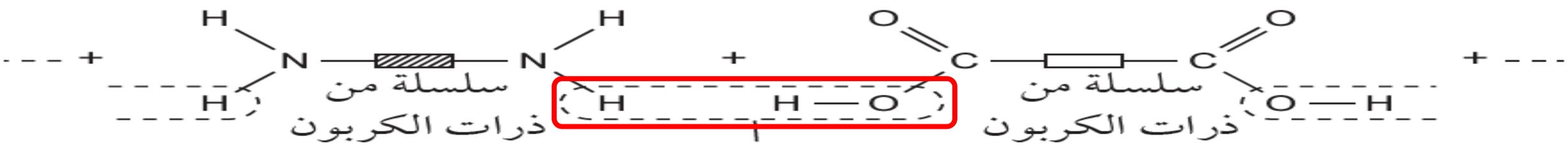
صناعة النيلون: يتفاعل مجموعة أمين ($-NH_2$) على أحد طرفي مونومر مع مجموعة كربوكسيل ($-COOH$) على أحد طرفي مونومر آخر

لتكوين رابطة بين الجزيئين مع فقد جزيء ماء .

المونومر الأول
(أمين ثنائي)

المونومر الثاني
(حمض كربوكسيلي ثنائي)

(حمض كربوكسيلي ثنائي)

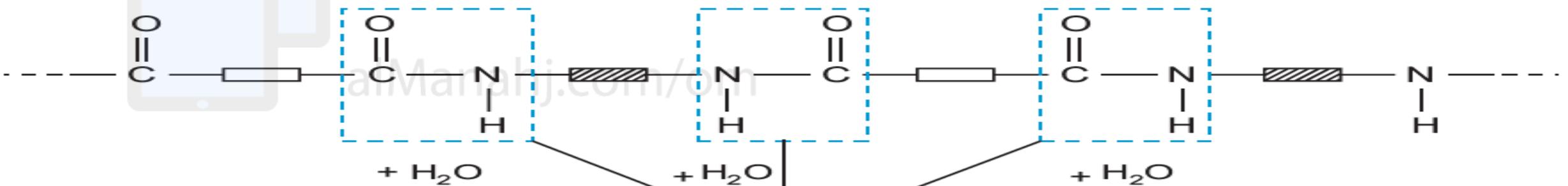


يتكوّن جُزيء الماء

تم تحميل هذا الملف من

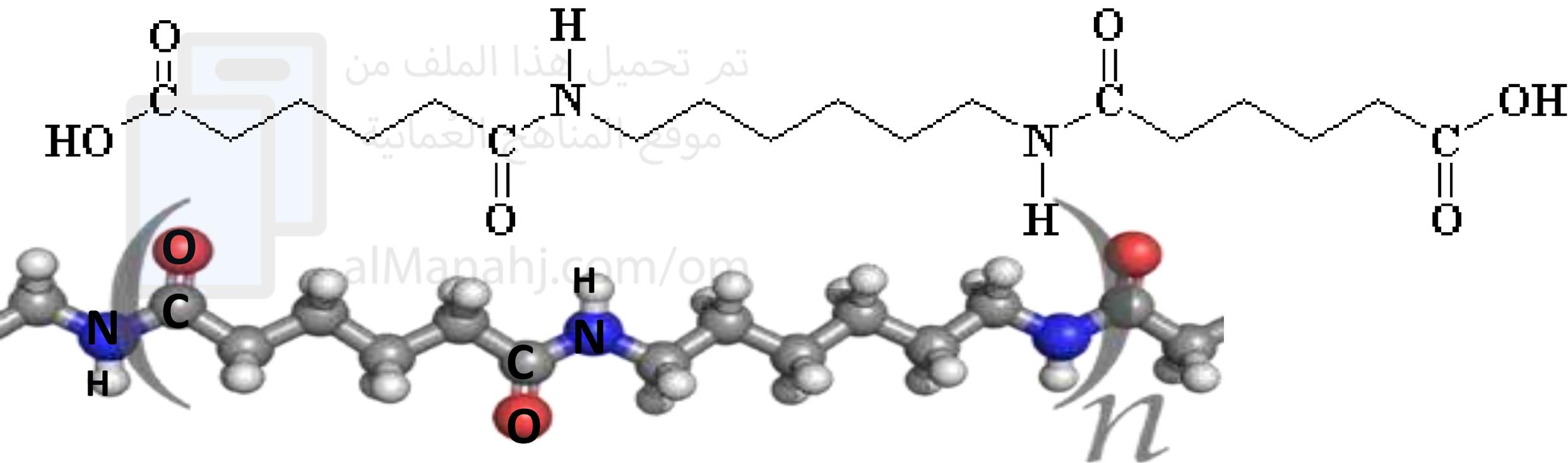
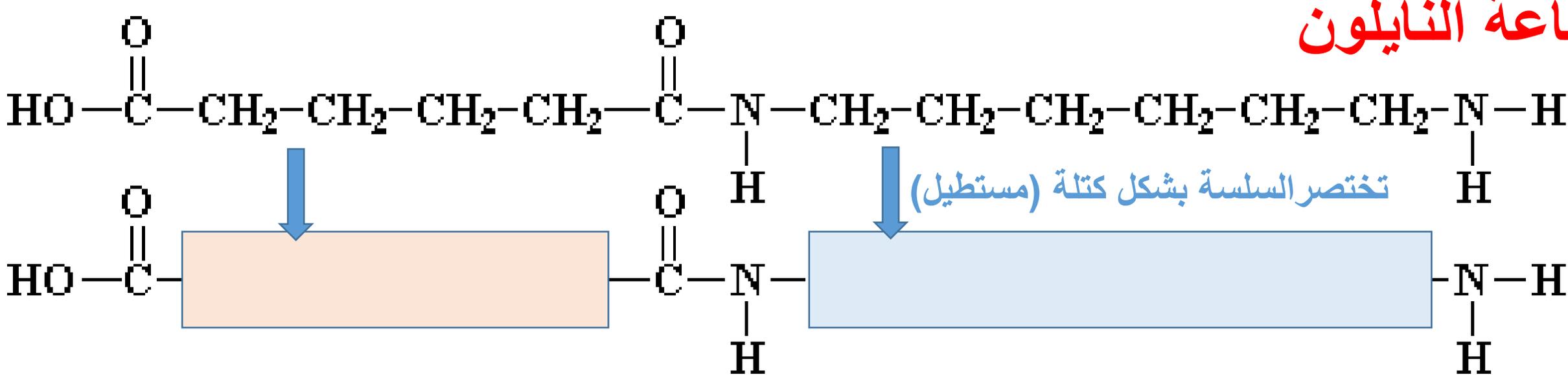
موقع المناهج العُمانية

بوليمر بالتكثيف



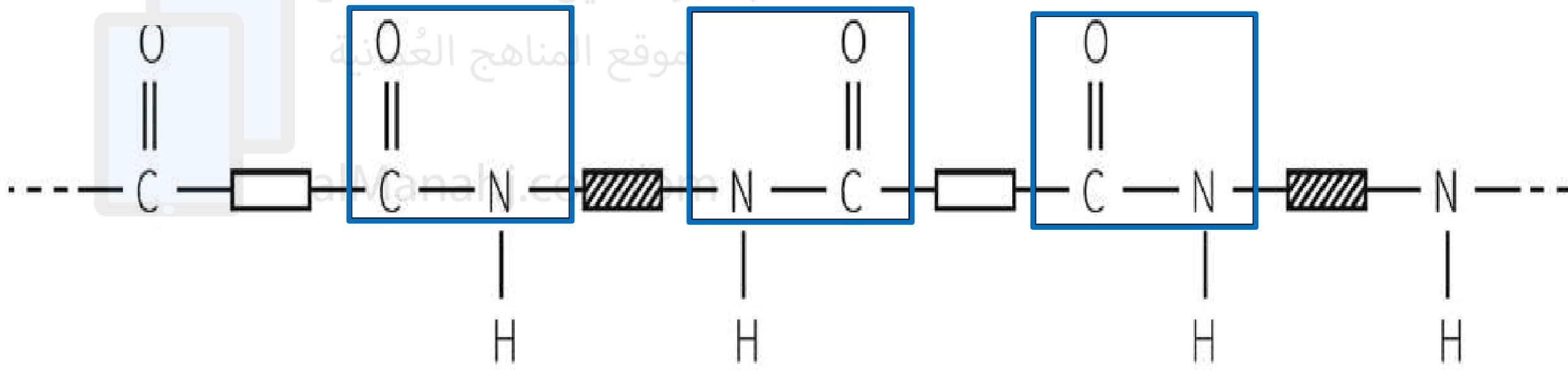
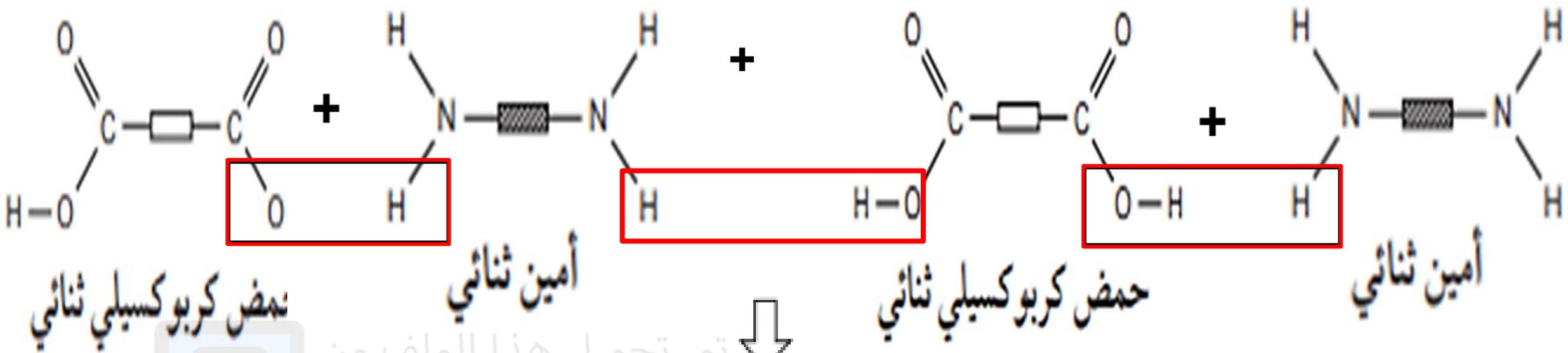
رابطة بين المونومرين

صناعة النايلون



بلمرة بالتكاثف

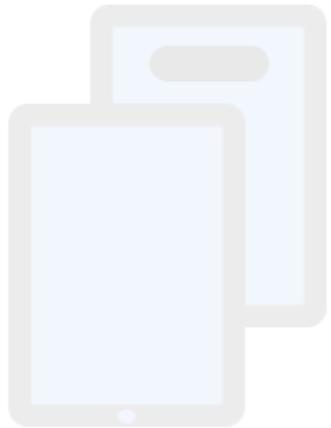
مونمرات 4



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُذنية

مقارنة بين طريقتي تصنيع البوليمرات

البلمرة بالتكثيف	البلمرة بالإضافة	أوجه المقارنة
تُستخدم عادة جزيئات كثيرة من مونومرين مختلفين.	تُستخدم عادة جزيئات كثيرة من مونومر واحد.	المونومرات المُستخدمة
تحتوي المونومرات على مجموعات وظيفية نشطة في طرفي جزيئاتها، مثل $-NH_2$ و $-COOH$.	يكون المونومر غير مُشبع، ويحتوي عادة على رابطة $C=C$.	
تفاعل تكثيف حيث ترتبط المونومرات معاً بفقد جزيء صغير (جزيء الماء عادة) في كل مرة يرتبط فيها مونومر بالسلسلة.	تفاعل إضافة؛ ترتبط المونومرات معاً عن طريق كسر الرابطة الثنائية $C=C$.	التفاعل الذي يحدث
مادتان ناتجتان: البوليمر والماء أو البوليمر وجزيء صغير آخر.	مادة ناتجة واحدة فقط: البوليمر.	طبيعة المادة الناتجة



من
نية

alM

www.egyptian.com

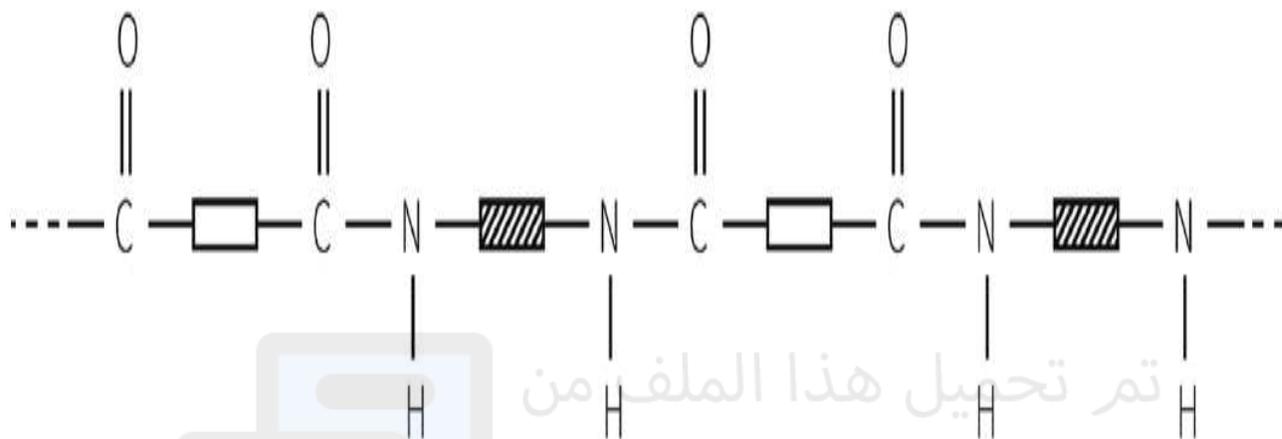
يعد النايلون جُزياً صناعياً كبيراً يتم تصنيعه بطريقة البلمرة بالتكثيف. المجموعات الوظيفية للمونومرات هي $-NH_2$ و $-COOH$ ، وهي تكوّن بالتكثيف رابطة تمتلك الصيغة $-CONH-$.

أ. أثناء تكوّن النايلون، يتكوّن جُزيء آخر ناتج من تكثيف $-NH_2$ و $-COOH$ ، اكتب صيغته. H_2O

ب. ارسم الصيغة البنائية للنايلون الناتج. يمكنك تمثيل ذرات الكربون بين روابط $-CONH-$ بالكتل المستطيلة \square .

١٤-٧ اكتب أوجه التشابه والاختلاف بين طريقتي: البلمرة

بالإضافة والبلمرة بالتكثيف



تم تحميل هذا الملف من

www.alukah.net/om

البلمرة بالتكثيف

البلمرة بالإضافة

تتحد كثير من الجُزيئات الصغيرة معاً أثناء التفاعل

أوجه التشابه

يشكّل التفاعل جُزياً ذا سلسلة طويلة

تنتج مادتان هما الجُزيء ذو السلسلة الطويلة وجُزيء صغير، مثل H_2O أو HCl

تنتج مادة واحدة هي الجُزيء ذو السلسلة الطويلة

أوجه الاختلاف

يجب أن تحتوي المونومرات على مجموعات وظيفية نشطة في طرفي جُزيئاتها

يجب أن يتضمّن جُزيء المونومر رابطة ثنائية على الأقل / أي يكون غير مشبع

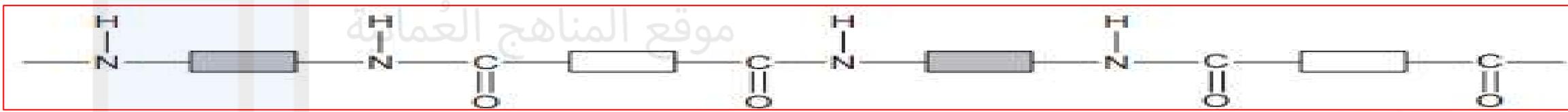
تُعدّ البلمرة مهمة في تكوين كل من الجزيئات الطبيعية الكبيرة، كالبروتين، والبوليمرات الصناعية. وتمتلك المونومرات المتخرطة في عمليات البلمرة هذه مجموعة وظيفية عند كل من طرفي الجزيء. ويمكن ببساطة تمثيل المونومرات من خلال إظهار المجموعتين الوظيفيتين عند كلا الطرفين، مع تمثيل سلسلة الكربون الواقعة بينهما كتلة واحدة في شكل مستطيل:

كتاب النشاط
لطالب ص ٥٧



١. ما نوع تفاعل البلمرة الذي يمكن أن يحدث باستخدام هذا الزوج من المونومرات المبيّن أعلاه؟
بلمرة بالتكثيف.

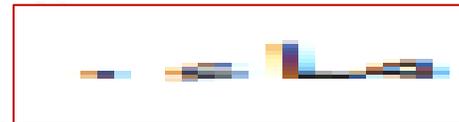
٢. ارسم التركيب البنائي للبوليمر الناتج، موضحًا ترايبك أربعة مونومرات.



٣. أعط مثالاً على بوليمر صناعي يتكوّن بهذه الطريقة.

النيلون

٤. تكوّنت مادّة أخرى في الوقت نفسه مع تكوّن البوليمر الصناعي من تفاعل هذه المونومرات. ما اسم هذه المادّة؟



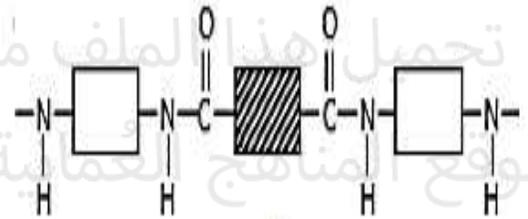
أ. البلمرة بالتكثيف.

ب. خلال تفاعل البلمرة بالتكثيف، تتكون جزيئات صغيرة أثناء تكون البوليمر، في حين يتكون البوليمر خلال البلمرة بالإضافة فقط.

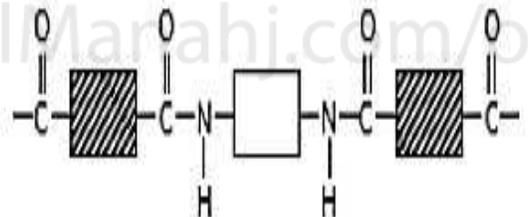
وخلال البلمرة بالتكثيف تتكون الرابطة -CONH- التي تصل بين المونومرات، أما في البلمرة بالإضافة فتتفكك الرابطة الثائية، مكونة روابط أحادية C-C بين ذرات الكربون فقط.

ج. ١. الماء.

٢.



أو



د. النايلون مركب تساهمي، ولا يوصل الكهرباء.

٤. البولي إيثين بوليمر تتكون من الإيثين، وبعد متالاً على بوليمر إضافة.

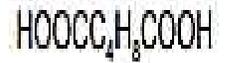
وبعد النايلون بوليمراً أيضاً، ولكنه ليس بوليمر إضافة.

أ. ما الاسم المعطى لنوع تفاعل البلمرة الذي يكون النايلون؟

ب. اذكر خاصيتين تختلف فيهما البلمرة التي تكون النايلون عن البلمرة التي تكون البولي إيثين.

ج. يتكون النايلون الآتي من جزيئين مختلفين، هما:

(حمض ٦،١-ثنائي هكسانويك) و ٦،١-ثنائي أمينو الهكسان



١. عندما يتفاعل حمض الهكسان ثنائي الكربوكسيل مع ٦،١-ثنائي أمينو الهكسان، فإنه يشكل النايلون ومادة ناتجة أخرى، ما اسمها؟

٢. اكتب التركيب البنائي لتوضح كيف يرتبط هذان المركبان معاً في سلسلة البوليمر؛ ضمن رسمك ثلاث وحدات مونومر على الأقل. يمكنك استخدام كتل (مستطيلات =) لتمثيل سلاسل الكربون.

د. يُستخدم النايلون أحياناً كمادة عازلة في المعدات الكهربائية، ما الخاصية التي يمتلكها النايلون والتي تجعله مناسباً لهذا الاستخدام؟

الاجابات

٣ أ. ما الاسم الذي يُطلق على نوع البلمرة الذي يؤدي إلى تكوّن البوليمرين الأتيين؟

التأيلون : البلمرة بالتكثيف .

البولي برويين : البلمرة بالإضافة .

ب. ما المادة الناتجة الأخرى، إن وجدت، التي تتكوّن أثناء تصنيع كل نوع من البوليمرين الأتيين؟

١. التأيلون : : ماء .

٢. البولي برويين : لا ينتج أي مادة أخرى .



نايلون

النايلون:

- يمتصّ الماء.
- يغرق في الماء.
- أكثر مرونة من البولي بروبين.
- يتحمّل درجات حرارة أعلى.

البولي البروبين:

- لا يمتصّ الماء.
- يطفو على سطح الماء.
- أكثر صلابة من النايلون.
- مقاوم للصدمات القوية.

اقترح مع ذكر الأسباب أي بوليمر سيكون أفضل للاستخدامات الآتية:

أ. حبال القوارب

البولي البروبين

- يطفو على سطح الماء، فإذا سقط الحبل في الماء لا يغرق.
- لا يمتصّ الماء، لذلك يسهل تحقيقه.

ب. حبال تسلق الصخور

النايلون

- أكثر مرونة من البولي بروبين، لذلك لن ينكسر تحت تأثير الضغط (الشّد)، عند استخدامه في التسلق.
- يقلل من تأثير قوة الصدمة على الشخص إذا سقط.

ج. ألياف أقمشة الملابس

النايلون

- يمتصّ الماء، مما يسمح للملابس بامتصاص العرق.
- يتحمّل درجات الحرارة المرتفعة عند الغسيل بالماء الساخن.

د. ألياف السجاد

البولي البروبين

- يتحمّل الصدمات القوية، ويكون بالتالي قادرًا على تحمّل الأوزان الثقيلة الموضوعة على السجادة.
- أكثر صلابة من النايلون، لذلك سيحتفظ بشكل الألياف على نحو أفضل.



بولي بروبين

موقع المناهج العُمانية

alManahj.com/om