

الكراسة التفاعلية للفصل الثالث



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الثاني الثانوي ← كيمياء ← الفصل الثالث ← مذكرات وبنوك ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 11:16:00 2025-03-13

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب الاختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

إعداد: عبد اللطيف الحربي

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني الثانوي



صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الثالث

الكراسة التفاعلية للفصل الثالث

1

اختبار فصل الهيدروكربونات كيمياء 2

2

ملزمة محلولة للاختبار النهائي

3

نموذج اختبار نهائي غير محلول

4

ملخص الفصل الأول الضوء وطاقة الكم

5



موقع اجاباتكم

Google

للمزيد اكتب
في جوجل



موقع اجاباتكم

**موقع اجاباتكم التعليمي يوفر كل ما يحتاجه الطالب
والمعلم من حلول الكتب توزيع المنهج. اختبارات
نهائية وفترية ملخصات. أوراق عمل والكثير**



وزارة التعليم

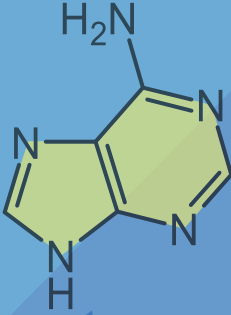
Ministry of Education

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة التعليم بمنطقة المدينة المنورة
مكتب التعليم بقباء
مدرسة دار الأخيار الثانوية



مدرسة دار الأخيار الثانوية
Dar Al - Akhyar Secondary School

أدينين



DNA

كيمياء 2-3
مسارات

الكراسة
التفاعلية
للطالب

اسم الطالب

معالم المقرر

عبداللطيف الحريبي

شعبة

بسم الله الرحمن الرحيم

الحمد لله رب العالمين، وصلى الله وسلم وبارك على نبينا محمد وعلى آله وصحبه أجمعين.

رسالة لطالب العلم

اجعل دراستك للاستفادة والتعلم وليس مجرد النجاح

وتذكر أن التفوق والإبداع ليس حكراً لأحد فهو مُلك لمن يدفع الثمن.

دعوة لك عزيزي الطالب

دعوة لك أخي الطالب للجد والاجتهاد والمثابرة على الدروس وارتقاء سلم المجد بالعلم والتعلم والمواظبة على الحضور والقيام بالواجبات فلا تحرم نفسك يوماً من التعلم واعد العزم واتخذ قرار التفوق والتميز وتوكل على الله فهو حسبك ومعينك وتذكر أن العلم يزداد بالبذل والعطاء.

يُهدى هذا العمل

إلى الذين يسعون للتميز في العلم وتحصيله بُغية الارتقاء بأممتهم.

شُكر وتقدير

نشكر كل من كان له جهد أو أثر في هذا المحتوى ونسأل الله أن يكتب لنا ولهم الأجر والثواب.

إجراءات وقواعد وتعليمات البيئة الصفية

أخي الطالب: **حرصاً على الإنجاز والوصول إلى مستوى تعلم متميز في مقررك كيمياء 2-3 أرجو أن يكون أتباع التعليمات والقواعد بمثابة خارطة طريق للوصول للأهداف الموضوعية:**

■ قواعد وتعليمات لبيئة صفية متميزة:

- ١- الاحترام أساس التعامل بين الجميع.
- ٢- عدم التأخر عن الحصة إلا بعذر خطي.
- ٣- يُمنع الأكل داخل القاعة.
- ٤- الالتزام بنظافة المكان.
- ٥- الالتزام بالهدوء.
- ٦- عدم الكتابة على الطاولة نهائيًا حتى لا تتحمل المسؤولية.
- ٧- المشاركة الإيجابية الفاعلة مع أعضاء المجموعة.
- ٨- الاهتمام بالكراسة التفاعلية والمحافظة على احضار الكتاب والأقلام والآلة الحاسبة.
- ٩- رفع اليد عند السؤال أو المشاركة وعدم الكلام الجانبي بدون إذن.
- ١٠- عدم الانشغال بالكتابة بعد قرع جرس التنبيه واثناء الشرح.

■ مواعيد الاختبارات وتسليم الأبحاث والتقارير العلمية:

- 1- موعد الاختبارات الدورية في أول يوم أحد بعد نهاية كل فصل من المقرر.
- 2- موعد تصحيح الواجبات وتقييم الكراسة التفاعلية نهاية كل فصل من المقرر.
- 3- الموعد الأول لتسليم الأبحاث والتقارير العلمية يوم / / ١٤٤ هـ .
- 4- الموعد الثاني لتسليم الأبحاث والتقارير العلمية يوم / / ١٤٤ هـ .
- 5- موضوع التقرير العلمي أو البحث

وعلى ذلك تم عقد شراكة مهنية

أساسها المعرفة والثقة والتقدير والاحترام، المتبادل بيننا جميعاً .. مُعلماً و طالباً.

الطالب:

معلم المادة:

أ/ عبداللطيف الحربي

عبداللطيف

الفصل الأول

الهيدروكربونات

Hydrocarbons

تختلف الهيدروكربونات وهي مركبات عضوية باختلاف أنواع الروابط فيها.

مواضيعها	الدروس
مقدمة إلى الهيدروكربونات	الدرس الأول: 1-1
الألكانات	الدرس الثاني: 1-2
الألكينات والألكاينات	الدرس الثالث: 1-3
متشكلات الهيدروكربونات	الدرس الرابع: 1-4
الهيدروكربونات الأروماتية	الدرس الخامس: 1-5

تقييم الفصل الأول

غير مُكتمل ناقص قليلاً مُكتمل

zero 1 2 3 4 5 واجب

zero 1 2 3 4 5 ملف

ملاحظات المعلم

الدرس الأول: 1-1 مقدمة إلى الهيدروكربونات Introduction to Hydrocarbons

■ الفكرة الرئيسية: الهيدروكربونات مركبات عضوية تحتوي على عنصري الكربون والهيدروجين فقط وتعد مصدراً للطاقة والمواد الخام.
■ **المركبات العضوية:**

يُطلق مصطلح اليوم على المركبات التي تحتوي على ما عدا

أكاسيد الكربون والكربيدات والكربونات فهي مركبات عضوية.

- **عرف الكيميائيون:** أن المخلوقات الحية ومنها النباتات والحيوانات تنتج قدراً هائلاً ومتنوعاً من مركبات الكربون (عرفت بالمركبات العضوية) لأنها ناتجة عن مخلوقات حية (عضوية).

- **اعتقد العلماء بعدم إمكانية تصنيع المركبات العضوية:**

وذلك بسبب اعتقاد أن المخلوقات الحية (العضوية) لها قوة حيوية غامضة تمكّنها من تركيب مركبات الكربون.

- **دحض مبدأ الحيوية:** عندما حضر العالم

فريدريك فوهلر أول مركب عضوي في

المختبر وهو **اليوريا** وصيغته CH_4N_2O

وبعد إجراء تجارب مشابهة، **ثبت بطلان**

الفكرة القائلة بأن تحضير المركبات

العضوية يحتاج إلى قوة حيوية.

- الكربون عنصر يقع في المجموعة **14** من الجدول الدوري له التوزيع الإلكتروني $6C$ ، ودائماً ما يشارك بالكتروناته ويُكوّن

✋ **فسر** لماذا يُكوّن الكربون تراكيب معقدة سلاسل متفرعة، وتراكيب حلقية؟

✍ يتحد الكربون في المركبات العضوية مع الهيدروجين ومع ذرات أخرى.

مثل: النيتروجين **N** والأكسجين **O** والكبريت **S** والفسفور **P** والهالوجينات (, , ,)

✍ يكوّن الكربون الكثير من المركبات لأنه قادر على

مشاركة مع الذرات الأخرى، بما في ذلك ذرات

■ **الهيدروكربونات: Hydrocarbons**

✍ الهيدروكربونات هي مركبات مكونة من و فقط أبسط المركبات العضوية.

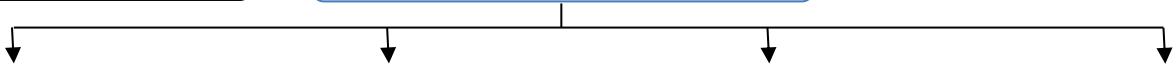
- هناك آلاف الهيدروكربونات المعروفة تتكون من عنصري و

- أبسط جزيء هيدروكربوني هو الميثان المكون الرئيسي للغاز الطبيعي.

■ **النماذج والهيدروكربونات:**

شكل 1-4 الكتاب ص 422

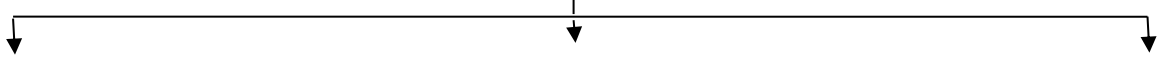
طريقة تمثيل المركبات العضوية



■ **الروابط المضعفة بين ذرات الكربون:**

شكل 1-5 الكتاب ص 422

أنواع الروابط بين ذرات الكربون



(تحتوي على ثلاث أزواج رابطة بين ذرات الكربون)

(تحتوي على زوجين رابطين بين ذرتي الكربون)

(تحتوي على زوج واحد بين ذرات الكربون)

مثال:

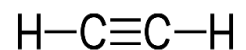
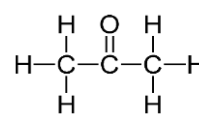
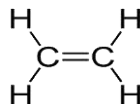
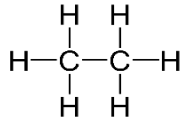
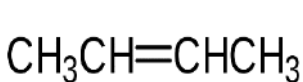
مثال:

مثال:

✍ يُعرف اليوم الهيدروكربون الذي يحتوي على روابط أحادية فقط

✍ يُعرف اليوم الهيدروكربون الذي يحتوي على روابط ثنائية أو ثلاثية واحدة في المركب

✍ **تدريب:** حدد أي هذه الهيدروكربونات مشبعة أو غير مشبعة؟



■ **تنقية الهيدروكربونات:** ينتج اليوم الكثير من الهيدروكربونات من الوقود الأحفوري المسمى النفط (البترو) وقد تشكل النفط من بقايا المخلوقات الحية التي عاشت منذ ملايين السنين.

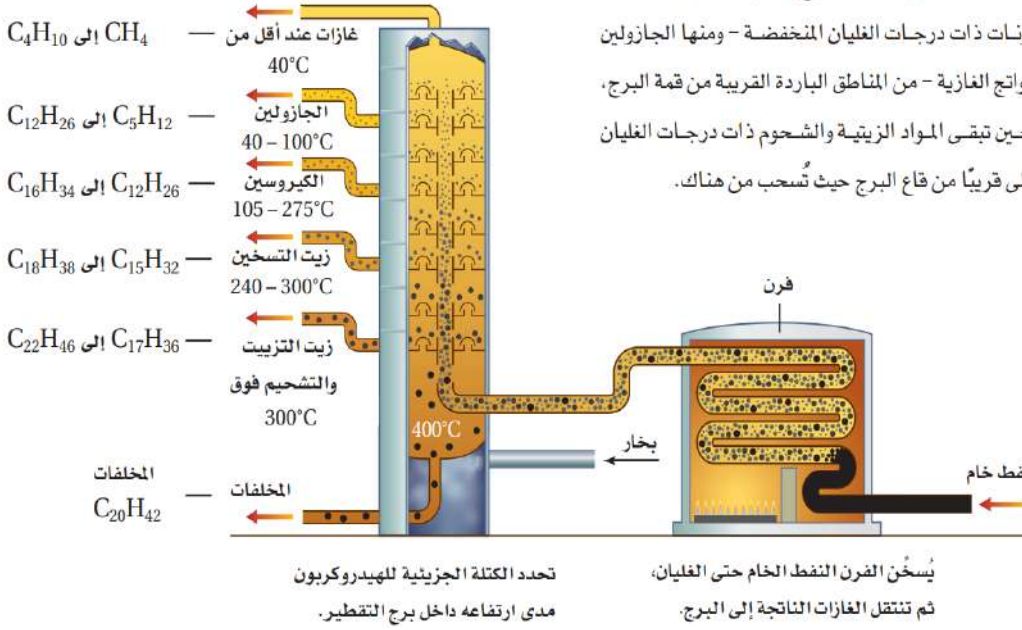
👉 **المصدران الرئيسان للهيدروكربونات هما** و
والنفط هو سائل كثيف يحتوي على خليط معقد.

👉 **التقطير التجزيئي:**

الشكل 1-6 يبين مخطط برج التجزئة هذا كيفية سحب المكونات ذات درجات الغليان المنخفضة - ومنها الجازولين والنواتج الغازية - من المناطق الباردة القريبة من قمة البرج، في حين تبقى المواد الزيتية والشحوم ذات درجات الغليان الأعلى قريباً من قاع البرج حيث تُسحب من هناك.

■ **ماذا تتضمن هذه العملية؟**

تبخير النفط عند درجة الغليان، ثم تجمع المشتقات أو المكونات المختلفة في أثناء تكثفها عند درجات حرارة متباينة ويجري التقطير التجزيئي في أبراج للتجزئة شبيهة بما في الشكل 1-6



يُسَخَّن الفرن النفط الخام حتى الغليان، ثم تنتقل الغازات الناتجة إلى البرج.

تحدد الكتلة الجزيئية للهيدروكربون مدى ارتفاعه داخل برج التقطير.

👉 **يمكن فصل النفط إلى مكوناته عن طريق عملية**

■ **التكسير الحراري:** نادراً ما يُنتج التقطير الكمية المرغوب فيها من الجازولين، ولكنه يُنتج في المقابل الزيوت الثقيلة بكميات تفوق حاجة السوق. لذلك لقد طوّر الكيميائيون والمهندسون العاملون في قطاع النفط قبل سنوات عديدة عملية تساعد على موازنة العرض مع الطلب بتحويل المكونات الثقيلة إلى جازولين عن طريق تكسير الجزيئات الكبيرة إلى جزيئات صغيرة.

👉 **ماذا نقصد بالتكسير الحراري؟**

ملاحظة: تحدث عملية التكسير الحراري عند ووجود عامل مساعد.

■ **تصنيف الجازولين:** يُعد الجازولين خليط من الهيدروكربونات ذات روابط تساهمية أحادية من 5-12 ذرة كربون، وغازولين اليوم في السيارات يجري عليه تعديل لضبط تركيبه وإضافة مواد تؤدي إلى تحسين أدائه في محرك المركبات. وتقليل التلوث الناتج عن عوادم السيارات.

👉 للجازولين المتوسط الدرجة تصنيف أوكتاني في حين للجازولين الممتاز تصنيف أوكتاني

👉 التصنيف الأوكتاني لوقود الطائرات الصغيرة المستخدمة رش المحاصيل الزراعية هو

👉 أما وقود سيارات السباق فرقمه الأوكتاني

👉 في المملكة العربية السعودية تم تصنيف رقم الأوكتان على مضخات الجازولين إلى و

👉 أما الوقود المستخدم في الطائرات النفاثة هو

■ الفكرة الرئيسية: الألكانات هيدروكربونات تحتوي فقط على روابط أحادية.

■ الألكانات ذات السلاسل المستقيمة:

الهيدروكربونات: 

الهيدروكربونات الأليفاية Aliphatic (ذات سلاسل المستقيمة)

مركب هيدروكربوني غير مشبع ذو رابطة ثلاثية بين ذرتي كربون	مركب هيدروكربوني غير مشبع ذو رابطة ثنائية بين ذرتي كربون	مركب هيدروكربوني مشبع ذو روابط أحادية بين ذرات الكربون.


الكان C_nH_{2n+2} : 

أمثلة على بعض الصيغ البنائية	الصيغة البنائية المكثفة	الصيغة الجزيئية	اسماء الألكانات
		CH_4	
		C_3H_8	
		C_5H_{12}	
	$CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2CH_3$		
	$CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_3$		
		C_9H_{20}	

☑ من مميزات الصيغ البنائية المكثفة في الجدول 1-2: توفير الحيز لكونها لا تظهر تفرع ذرات الهيدروجين من ذرات الكربون.

س/ اكتب الصيغة الجزيئية لألكان يحتوي على 13 ذرة كربون في صيغته الجزيئية.

ج/

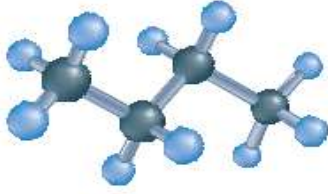
تسمى سلسلة المركبات التي يختلف بعضها عن بعض في عدد الوحدة المتكررة 

■ تسمية الألكان ذات السلاسل المستقيمة:

- المركبات ذات خمس ذرات كربون وأكثر تبدأ أسماؤها بمقاطع مشتقة من أرقام يونانية أو لاتينية تمثل عدد ذرات الكربون في كل سلسلة:
- ⇒ مثل البنتان خمس ذرات كربون (كشكل ذي الأوجه الخمسة).
 - ⇒ والأوكتان يحتوي على ثمانية ذرات كربون مثل الأخطبوط (octopus) ذي المجسات الثمانية.

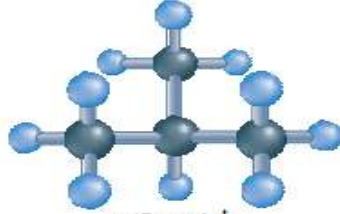
■ الألكانات ذات السلاسل المتفرعة:

لاحظ: ما الفرق بين الصيغة البنائية لكل من البيوتان والأيزوبيوتان؟



بيوتان

الصيغة الجزيئية: C_4H_{10}



أيزوبيوتان

الصيغة الجزيئية: C_4H_{10}

الملاحظة هي:

-1

-2

- مجموعة الألكيل: يحدد تنظيم الذرات وترتيبها في الجزيء العضوي هويته، لذا يجب أن يصف اسم المركب العضوي التركيب البنائي للمركب بدقة.

1- يطلق على أطول سلسلة كربونية متصلة مستمرة عند تسمية الألكانات المتفرعة

2- تسمى كل التفرعات الجانبية لأنها تظهر كأنها بديلة لذرة الهيدروجين في السلسلة المستقيمة.

وتسمى هذه المجموعات المتفرعة باسم الكان على عدد ذرات الكربون مع تغير المقطع الأخير من (.....) إلى (.....)

أي أن

الجزء الكيل (R-) :

➔ أكمل الجدول التالي بما يناسب؟

اسم الألكان	اسم الألكيل	الصيغة البنائية المكثفة	الصيغة البنائية
ميثان			
	إيثيل		
بروبان			
	بيوتيل		
بنتان			

■ استخدم الكيميائيون القواعد النظامية المتفق عليها من الاتحاد الدولي للكيمياء البحتة والتطبيقية أيوباك (IUPAC) في تسمية مركبات الكيمياء العضوية.

- ① رقم أطول سلسلة كربونية متصلة بحيث تحصل كربونه المجموعات المتفرعة على أصغر رقم في السلسلة.
- ② نذكر أسم المجموعة المتفرعة (البديلة) مسبوقة برقم الكربون المتفرعة منه ثم نذكر اسم المجموعة الرئيسية.
- ③ عند تكرار نفس المجموعة المتفرعة أكثر من مرة في المجموعة الرئيسية تكتب (ثنائي، ثلاثي، رباعي،).
- ④ قبل المجموعة المتفرعة للدلالة على موقعها.
- ④ عندما تتصل أكثر من مجموعة واحدة متفرعة على السلسلة نضع أسماءها بالترتيب الأبجدي الإنجليزي.

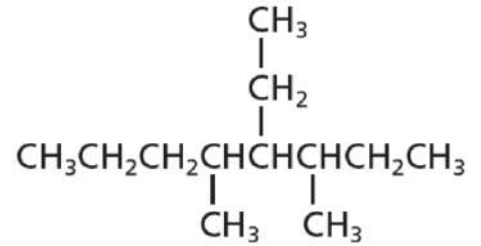
👉 ترتيب المجموعات المتفرعة أبجدياً : A B C D E F G H I J K L M N O P Q R S T U V W X Y Z

(C₂H₅ - إيثيل / I - أيودو / NH₂ - أمينو / Br - برومو / Cl - كلورو / CH₃ - ميثيل / F - فلورو)

- ⑤ اكتب الاسم كاملاً، مستخدماً لفصل الأرقام عن الكلمات، و للفصل بين الأرقام ولا تترك فراغاً بين اسم المجموعة واسم السلسلة الرئيسية.

👉 مثال: سمِّ الألكان التالي:

أسم المركب



👉 حل المسائل التدريبية ص 431

1	استخدم قواعد نظام التسمية الأيوباك IUPAC
a	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CHCH}_2\text{CH}_3 \end{array}$
b	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3\text{CCH}_2\text{CHCH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
c	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CHCH}_2\text{CHCH}_3 \\ \quad \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$

تطبيقات: سمّ الألكانات التالية:

استخدم قواعد التسمية الأيوباك IUPAC		
أسم المركب		
	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2-\text{CH}_3 \end{array}$	1
	$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	2
	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	3
	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ \quad \quad \quad \\ \text{CH}_3 \quad \quad \quad \text{CH}_2-\text{CH}_3 \end{array}$	4
	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	5
	$\begin{array}{c} \text{F} \\ \\ \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{Cl} \end{array}$	6

حل المسائل التدريبية ص 431

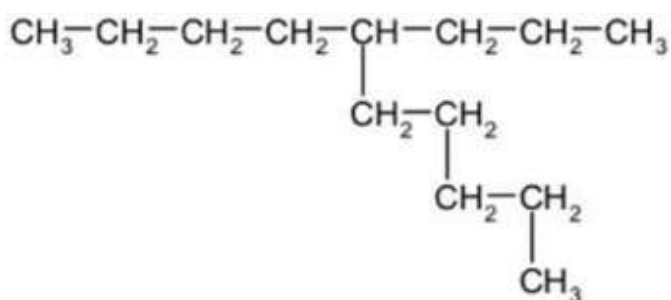
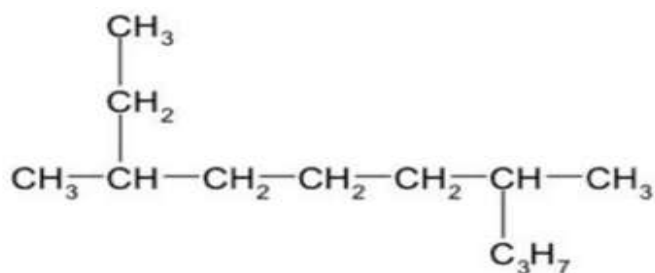
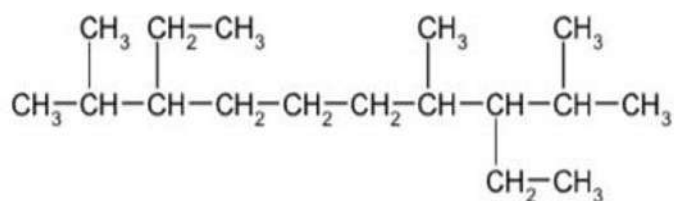
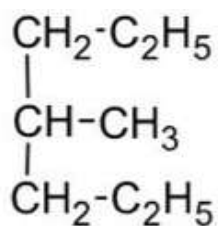
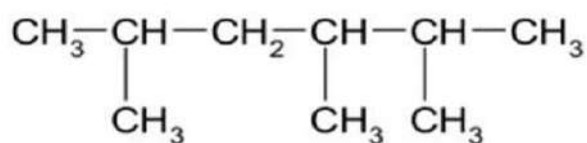
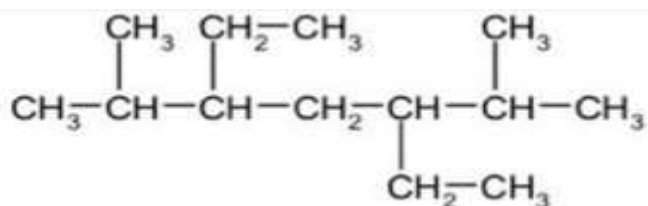
تحفيز اكتب الصيغ البنائية للمركب التالية:

	3,2-ثنائي ميثيل-5-بروبيل ديكان	a
	5,4,3-ثلاثي إيثيل أوكتان	b

تطبيقات إضافية: استخدم قواعد نظام التسمية الأيوك IUPAC لتسمية ورسم المركبات الآتية:

1-1 برومو-5,3-ثنائي ميثيل هكسان

4,4,1,1-رباعي كلورو بنتان



- تعد قدرة ذرة الكربون على تكوين تراكييب بنائية حلقية من أسباب وجود هذا التنوع في المركبات العضوية.
- يُسمى المركب العضوي الذي يحتوي على حلقة هيدروكربونية.....
- تُستخدم البادئة..... (**cyclo**) مع اسم الهيدروكربون للإشارة إلى احتواء الهيدروكربون على بناء حلقي.
- لذا فإن الهيدروكربونات الحلقية المحتوية على روابط أحادية فقط تُسمى.....
- تتكون الحلقات في الألكانات الحلقية من..... أو..... أو..... ذرات كربون أو أكثر.

الصيغة العامة للألكانات الحلقية

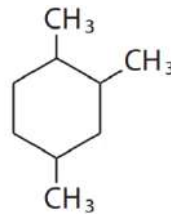
أمثلة على الصيغة البنائية	الصيغة الجزيئية	الكان حلقي
		ميثان حلقي
		إيثان حلقي
		بروبان حلقي
		بيوتان حلقي
		بنتان حلقي
		هكسان حلقي

شكل 1-10

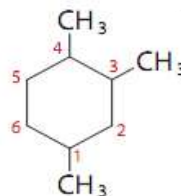
- تسمية الألكانات الحلقية المحتوية على مجموعات بديلة. نفس تسمية الألكانات السلسلة ولكن بإجراء تعديل محدود.
- ليس هناك حاجة إلى إيجاد أطول سلسلة كربونية، إذ تعد الحلقة دائماً السلسلة الرئيسية.
- يبدأ الترقيم من ذرة الكربون المرتبطة بالمجموعة المتفرعة.
- عند وجود أكثر من مجموعة متفرعة تُرقم ذرات الكربون حول الحلقة على أن تحصل المجموعات المتفرعة على أصغر مجموعة أرقام ممكنة.

الجواب مع الاسم:

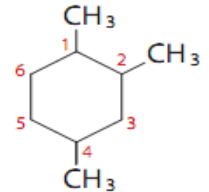
مثال:



أي الشكلين يحتوي على الترقيم الصحيح؟

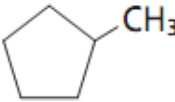
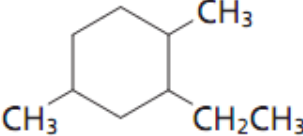
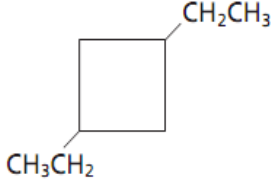
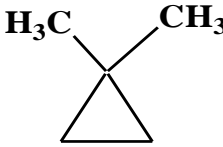
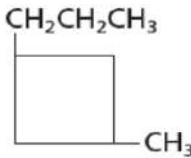
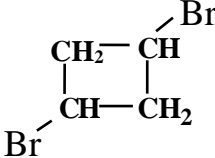
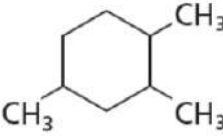


أو



حل المسائل تدريبية ص 434 : استخدم قواعد نظام الأيوباك لتسمية الصيغ البنائية الآتية:

12

		A
		B
		C
		D
		E
		F
		G

حل المسائل تدريبية ص 434 تحفيز: اكتب الصيغ البنائية للألكانات الحلقية التالية:

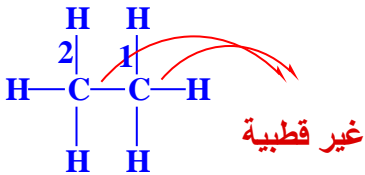
1-إيثيل -3- بروبيل بنتان حلقي

1,2,2,4- رباعي ميثيل هكسان حلقي

		A
		B

التقويم 6-2 ص 435 اكتب الصيغ البنائية للألكانات التالية:

	3,4-ثنائي ميثيل هبتان
	1-إيثيل-4-ميثيل هكسان حلقي
	2,1-ثنائي ميثيل بروبان حلقي



خصائص الألكانات:

أولاً : خصائص الألكانات الفيزيائية :

■ جزيئات الألكان بعكس الماء:

وذلك

■ درجة غليان الألكان من درجة غليان الماء:

جزيئاتها غير لا ترتبط مع بعضها بروابط بعكس الماء جزيئاته وترتبط مع بعضها بروابط هيدروجينية.

■ الألكان في الماء :

بما أن المذيب والمذاب ألكان غير إذا لا ترتبط مع بعضها البعض بروابط هيدروجينية ولكن الألكان يذوب في وذلك لأن جميعها

ثانياً : خصائص الألكانات الكيميائية (تفاعلاتها) : علل تمييز الألكانات بضعف نشاطها الكيميائي؟

وذلك لأنها

■ **الفكرة الرئيسية:** الألكينات هيدروكربونات تحتوي على الأقل على رابطة ثنائية واحدة. أما الألكاينات فهي هيدروكربونات تحتوي على رابطة ثلاثية واحدة على الأقل.

■ الألكينات Alkenes

تسمى الهيدروكربونات غير المشبعة المحتوية على رابطة تساهمية واحدة أو أكثر بين ذرات الكربون

الصيغة العامة لها هي:

لا يوجد ألكين بذرة كربون واحدة عليه فإن أبسط ألكين يحتوي على ذرتي كربون ترتبطان برابطة ثنائية لتعطي

يقبل كل ألكين عن الألكان المناظر له هيدروجين، لأن إلكترونين اثنين يكونان الرابطة التساهمية

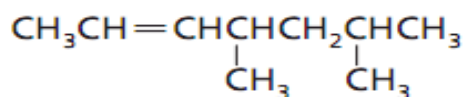
■ تسمية الألكينات: حسب نظام الأيوباك IUPAC

1- يُحدد اسم الألكين على أساس أطول سلسلة كربونية مستمرة ذات الروابط المزدوجة بين ذرات الكربون بحيث يُستبدل

المقطع () في الكان بالمقطع () في الكين.

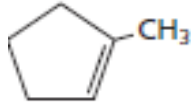
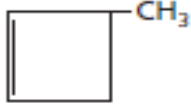
2- ترقم أطول سلسلة كربونية بدءاً من الطرف الأقرب للرابطة الثنائية بغض النظر عن موقع المجموعات المتفرعة حيث نكتب رقم موقع الرابطة الثنائية ثم اسم الكين.

مثال



تطبيق:

	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \quad \text{H} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}=\text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{H}_3\text{C} \quad \text{H} \end{array}$	A
	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \quad \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}=\text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{H}_3\text{C} \quad \text{CH}_3 \end{array}$	B
	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}=\text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3 \end{array}$	C
	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2 \quad \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}=\text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	D
	$\text{C}-\text{C}-\text{C}=\text{C}-\text{C}=\text{C}-\text{C}$	E
	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3\text{C}=\text{CHCHCH}_3 \end{array}$	F

	$\text{CH}_3\text{CH} = \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}\text{CHCH}_3$	a
	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CH} = \text{CH}\underset{\text{CH}_3}{\overset{\text{CH}_3}{\text{C}}}\text{CH}_3 \end{array}$	b
	$\begin{array}{c} \text{Cl} \\ \\ \text{CH}_3\text{CH} - \text{C} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{Br} \end{array}$	c
		d
		e
	<p>حل مسائل تدريبية ص 439</p> <p>تحفيز: ارسم الصيغة البنائية للجزيء</p> <p>3,1- بنتادايين</p>	
	<p>3- ميثيل هكسين حلقي</p>	

■ خصائص الألكينات:

- 1- الألكينات مثل الألكانات مواد
- 2- ذائبيتها في الماء.
- 3- درجات انصهارها وجليانها

الألكينات من الألكانات حيث أن الرابطة المشتركة الثانية تزيد من الكثافة الإلكترونية بين ذرتي الكربون مهيئة بذلك موقعاً جيداً للنشاط الكيميائي.



تسمى الهيدروكربونات غير المشبعة المحتوية على رابطة تساهمية واحدة أو أكثر بين ذرات الكربون

الصيغة العامة لها هي: انظر جدول 1-6 ص 440

الألكين	الصيغة الجزيئية	الصيغة البنائية / المكثفة
إيثاين	C ₂ H ₂	
1-بروباين	C ₃ H ₄	
2-بيوتاين	C ₄ H ₆	
3-بنتاين	C ₅ H ₈	

■ تسمية الألكينات: حسب نظام الأيوباك IUPAC "الاتحاد الدولي للكيمياء البحتة والتطبيقية"

1- يُحدد اسم الألكين على أساس أطول سلسلة كربونية مستمرة ذات الروابط الثلاثية بين ذرات الكربون بحيث يُستبدل المقطع () في **الكان** بالمقطع () في **الكاين**.

2- ترقم أطول سلسلة كربونية بدءاً من الطرف الأقرب للرابطة الثلاثية بغض النظر عن موقع المجموعات المتفرعة حيث نكتب رقم موقع الرابطة الثلاثية ثم اسم الكاين.

أمثلة:

	$\text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$
	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}\equiv\text{CCHCH}_3 \end{array}$
	$\text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$
	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHC}\equiv\text{CCH}_2\text{CH}_3 \end{array}$

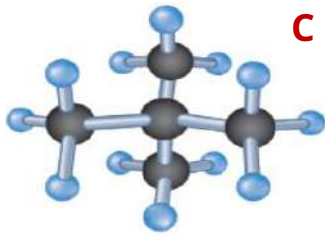
■ خصائص الألكينات:

للألكينات خصائص فيزيائية وكيميائية **شبيهة بالألكينات**. إلا أن الألكينات من الألكينات عموماً

وذلك لأن الرابطة في **الألكينات** تُشكّل كثافة إلكترونية ممّا في رابطة **الألكينات**

■ الفكرة الرئيسية: لبعض الهيدروكربونات الصيغة الجزيئية نفسها، لكنها تختلف في صيغها البنائية.

👉 أنظر إلى الأشكال التالي:



درجة الغليان = 9°C



درجة الغليان = 28°C



درجة الغليان = 36°C

س: ما هي الصيغة الجزيئية لكل صيغة بنائية؟

س: كيف تختلف الجزيئات؟

◀ أن هذه المركبات الثلاثة هي

المتشكلات عبارة عن

■ أنواع المتشكلات:

أ- المتشكلات البنائية: متشكلات لها الصيغة الجزيئية إلا أن (.....) الذرات فيها

➔ مثال: C_5H_{12}

الصيغة الجزيئية نفسها
ترتيب الذرات فيها مختلف

☞ وعلى الرغم من أن لها الصيغة الجزيئية نفسها؛ إلا أنها تختلف في خصائصها و

☞ وتدعم هذه الملاحظة أحد أهم مبادئ الكيمياء الذي ينص على أن

☞ كلما عدد ذرات في الهيدروكربون عدد المحتملة.

ب- المتشكلات الفراغية Stereoisomers

هي متشكلات ترتبط فيها الذرات بالترتيب ولكنها تختلف في ترتيبها ()

المتشكلات الفراغية تظهر في



ذرتا الكربون المرتبطتان برابطة قادرتين

لا يُسمح للذرات

على بسهولة إحداها حول الأخرى.

وتبقى ثابتة في

◀ من الأمثلة على المتشكلات الفراغية: () تعني الجهة نفسها و () تعني الجهة الأخرى.

مثال: 2-بيوتين. C_4H_8 أنظر شكل 1-19



فسر: في الألكينات التركيب سيس لا يستطيع التحول بسهولة إلى التركيب ترانس؟

وتسمى المتشكلات الناتجة عن اختلاف ترتيب المجموعات واتجاهها حول الرابطة الثنائية

لاحظ: الترتيب الهندسي يؤثر في الخصائص الفيزيائية للمتشكلات الهندسية، وفي بعض الخصائص الكيميائية.

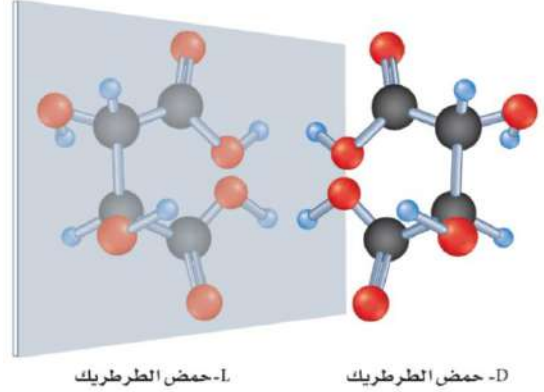
فسر: هل تختلف المتشكلات البنائية عن المتشكلات الهندسية؟

تدريب: ارسم أشكال كل من: سيس-3-هكسين و ترانس-3-هكسين

هي خاصية يوجد فيها في إحداهما تشبه صورة اليد اليمنى والأخرى تشبه صورة اليد اليسر.

مثال: **حمض الطرطريك**. يوجد في صورتين العلاقة بينهما كعلاقة جسم وصورته في المرآة. ويطلق اليوم على الشكلين **D- حمض الطرطريك** و **L- حمض الطرطريك** (الجهة اليمنى **D= Dextro**), (الجهة اليسرى **L= Levo**)

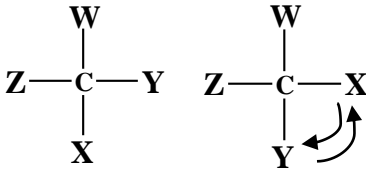
- لهما الخصائص الكيميائية نفسها، وكذلك لهما درجة الانصهار، والكثافة، والذائبية في الماء نفسها.
- وتتمتع الكثير من المواد الموجودة في المخلوقات الحية ومنها الحموض الأمينية المكوّنة للبروتينات بهذه الكيرالية.



ج- المتشكلات الضوئية: Optical Isomers

توجد خاصية الكيرالية في المركب الذي يحتوي على ذرة كربون

سؤال: ماهي ذرة الكربون غير المتماثلة ؟



إذ يمكن دائماً ترتيب المجموعات الأربع بطريقتين مختلفتين.

لا تستطيع تدوير الشكلين بأي طريقة ليصبحا متطابقين تماماً، إلا بتغيير موقع **X** و **Y**

المتشكلات الضوئية متشكلات ناتجة عن المختلفة الأربع

والموجودة على ذرة الكربون نفسها.

لها نفس الخواص الفيزيائية والكيميائية ما عدا التفاعلات الكيميائية والتي تكون فيها الكيرالية مهمة ومنها التفاعلات المحفزة بالإنزيمات في الأنظمة البيولوجية.

فمثلاً الخلايا البشرية تسمح بدخول الحموض الأمينية من نوع (L) فقط في بناء البروتينات .

كما أن النوع (L) من حمض الإسكوريك فعال بوصفه فيتامين C

تعد الكيرالية في جزيء الدواء مهمة أيضاً.

فمثلاً يكون متشكل واحد فقط في بعض الأدوية فعلاً في حين يكون الآخر ضار.

■ الدوران الضوئي:

عندما يمر الضوء المستقطب خلال محلول يحتوي على متشكل ضوئي فإن مستوى الاستقطاب يدور إلى اليمين بتأثير

متشكل **D** أو إلى اليسار بتأثير متشكل **L** مُنتجاً التأثير المُسمى

ويظهر هذا التأثير في الشكل 1-23

■ الفكرة الرئيسية:

تتصف الهيدروكربونات الأروماتية بدرجة عالية من الثبات بسبب بنائها الحلقي، حيث الأزواج الإلكترونية غير متمركزة.

■ الصيغة البنائية للبنزين The Structure of Benzene

➔ الصيغة البنائية للبنزين : مركب هيدروكربوني سداسي الحلقة.

➔ اكتشاف حلقة البنزين: اتفق العلماء في الصيغة الجزيئية واحتراروا في الصيغة

واقترحوا الكثير من الصيغ البنائية المختلفة ومنها ➔ $\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH}-\text{CH}=\text{C}=\text{CH}_2$

إلا أن مثل هذا الهيدروكربون غير وشديد لوجود العديد من الروابط الثنائية علمًا بأن البنزين مادة

..... كيميائيًا، ولا بالطرائق التي يتفاعل بها الألكينات والألكينات عادة ولهذا السبب

استنتج العلماء أن مثل هذي الصيغة البنائية غير صحيحة.

➔ حلم كيكولي:

في عام 1865م اقترح الكيميائي الألماني فريدريك أوجست كيكولي صيغةً بنائيةً مختلفةً للبنزين وهي شكل

يتكون من ذرات الكربون فيه الروابط و

ادّعى كيكولي أنه رأى الصيغة البنائية للبنزين في المنام عندما غلبه النعاس أمام الموقد إذ قال إنه حلم بـ "أوروبوروس" وهو شعار مصري قديم تظهر فيه أفعى تفترس ذيلها مما جعله يفكر في الشكل الحلقي، ويفسر الشكل السداسي المسطح الذي اقترحه كيكولي بعض خصائص البنزين ولكنه لا يفسر ضعف نشاطه الكيميائي.

➔ النموذج الحديث للبنزين:

- أكدت الأبحاث منذ اقترح كيكولي أن الصيغة البنائية للبنزين هي فعلاً الشكل السداسي.
- اقترح لينوس باولينج نظرية المجالات المهجنة. وعند تطبيقها على البنزين تنبأت هذه النظرية أن أزواج الإلكترونات المكونة لروابط البنزين الثنائية لا بين ذرتي كربون محدّتين كما هو الحال في الألكينات. وعضًا عن ذلك تكوّن أزواج الإلكترونات غير (.....) مما يعني أنها تشترك في جميع ذرات الكربون الست في الحلقة.
- يُوضح أن عدم التمرکز هذا يجعل جزيء البنزين لأن الإلكترونات المشتركة مع ست نوى كربون يصعب سحبها بعيدًا مقارنة بالإلكترونات الثابتة حول نواتين فقط.
- لا تُكتَب ذرات الهيدروجين الست عادةً في الشكل ولكن من الضروري أن تتذكر أنها موجودة.
- ترمز الدائرة في منتصف الشكل السداسي إلى الغيمة المكونة من أزواج الإلكترونات الثلاثة.
- تُسمى ظاهرة تناوب الرابطة الثنائية في البنزين بـ
- رسم الرنين: ➔



✍ علل لماذا جزيء البنزين ثابت كيميائيًا بعكس الألكين الحلقي؟

تسمى المركبات العضوية التي تحتوي على حلقات البنزين جزءاً من بنائها -

➔ **أروماتي (Aromatic)**: أي عطري لأن المركب المرتبطة مع البنزين في القرن 19 , وجدت في الزيوت ذات الرائحة العظرية والموجودة في البهارات والفواكه.

وتسمى الهيدروكربونات مثل الألكانات والألكينات والألكينات وكلمة **أليفاتي aliphatic**

يونانية الأصل وتعني **الدهن** لأن الكيميائيين القدامى كانوا يحصلون عليها من تسخين دهون الحيوانات وشحومها.

■ تسمية المركبات العضوية والأروماتية :

يمكن استبدال ذرة الهيدروجين في حلقة البنزين بمجموعات بديلة مختلفة، وتسمى مركبات البنزين ذات المجموعات البديلة بطريقة الألكانات الحلقية نفسها.

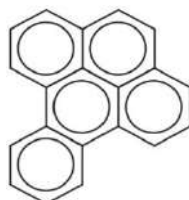
■ تطبيقات

1-كلورو-5-إيثيل-3-ميثيل بنزين		

■ **المواد المسرطنة:** شاع سابقاً استخدام الكثير من المركبات الأروماتية، وبخاصة و

و **الإكزابيلين** بوصفها مذيبيات صناعية ومختبرية. كما أن بعض المركبات الأروماتية مواد مسرطنة أي تسبب مرض السرطان.

• **أول مادة مسرطنة** تم التعرف عليها هي مادة أروماتية اكتشفت في سناج المداخن ويعود ذلك للمركب الأروماتي



أسئلة تقويم الفصل الأول

اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1 - أحد المركبات التالية مركب عضوي:

أ - CO ₂	ب - SiC	ج - C ₂ H ₄	د - NH ₃
---------------------	---------	-----------------------------------	---------------------

2- الهيدروكربونات مركبات عضوية تحتوي على

أ - الكربون والهيدروجين	ب - الكربون والنيتروجين	ج - الكربون والأكسجين	د - الهيدروجين والأكسجين
-------------------------	-------------------------	-----------------------	--------------------------

3- النموذج الذي يعطي صورة أكثر واقعية عن الكيفية التي يبدو فيها الجزيء لو أمكن رؤيته حقيقة.

أ - نموذج الصيغة الجزيئية	ب - نموذج الكرة والعصا	ج - نموذج الصيغة البنائية	د - النموذج الفراغي
---------------------------	------------------------	---------------------------	---------------------

4- مثال على الهيدروكربونات المشبعة .

أ - البروبان	ب - البروبين	ج - البروبين الحلقي	د - البروبانين
--------------	--------------	---------------------	----------------

5- من الأمثلة على الهيدروكربونات ناقصة الهيدروجين

أ - الهكسين الحلقي	ب - الهكسان	ج - الهكسان الحلقي	د - البيوتان
--------------------	-------------	--------------------	--------------

6- طريقة فيزيائية تستخدم في فصل النفط إلى مكوناته

أ - الترشيح	ب - الترسيب	ج - التكسير الحراري	د - التقطير التجزيئي
-------------	-------------	---------------------	----------------------

7- عملية تحطيم مركب ذو سلاسل طويلة بتأثير الحرارة للحصول على مركب ذو سلاسل أقصر تدعى

أ - الإشعاع الحراري	ب - التكسير الحراري	ج - الاحتباس الحراري	د - التقطير التجزيئي
---------------------	---------------------	----------------------	----------------------

8- التصنيف الأوكتاني لوقود سيارات السباق

أ - 91	ب - 95	ج - 100	د - 110
--------	--------	---------	---------

9- هيدروكربونات تحتوي على روابط أحادية فقط بين ذرات الكربون

أ - الألكينات	ب - الألكانات	ج - الألكينات	د - الألكينات الحلقية
---------------	---------------	---------------	-----------------------

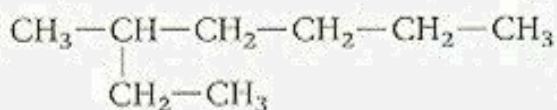
10- تسمى سلسلة المركبات التي يختلف بعضها عن بعض في عدد الوحدة المتكررة

أ - السلسلة المتفرعة	ب - السلسلة المستقيمة	ج - السلسلة المتماثلة	د - السلسلة الرئيسية
----------------------	-----------------------	-----------------------	----------------------

11- الصيغة العامة للألكينات هي:

أ - C _{2n} H _{2n}	ب - C _n H _{2n}	ج - C _n H _{2n+2}	د - C _n H _{2n-2}
-------------------------------------	------------------------------------	--------------------------------------	--------------------------------------

12- الاسم العلمي للألكان التالي هو

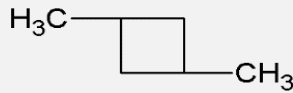


أ - 3- ميثيل هبتان	ب - 2- ميثيل هبتان	ج - 2- إيثيل هكسان	د - 5- ميثيل هبتان
--------------------	--------------------	--------------------	--------------------

13- يطلق على أطول سلسلة كربونية متصلة عند تسمية الألكانات المتفرعة

أ - السلسلة المتفرعة	ب - السلسلة المستقيمة	ج - السلسلة المتماثلة	د - السلسلة الرئيسية
----------------------	-----------------------	-----------------------	----------------------

14- يسمي المركب التالي حسب النظام الدولي IUPAC :



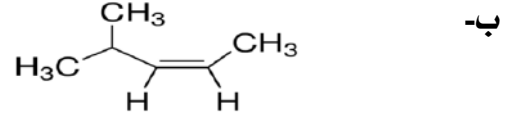
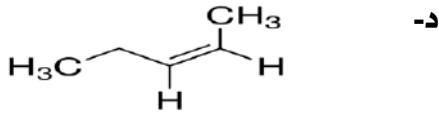
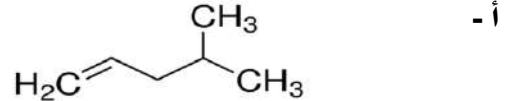
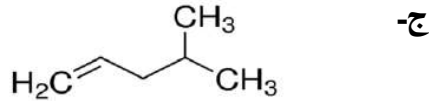
ج- 3,1 - ثنائي ميثيل بيوتان حلقي

أ- 3,2 - ثنائي ميثيل بيوتان حلقي

د- 3,2 - ثنائي ميثيل بنتان حلقي

ب- 3,1 - ثنائي إيثيل بيوتان حلقي

15- التركيب البنائي لمركب 2- بنتين هو



16- يسمي المركب العضوي التالي حسب النظام الدولي IUPAC $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{C}(\text{CH}_3)_3$

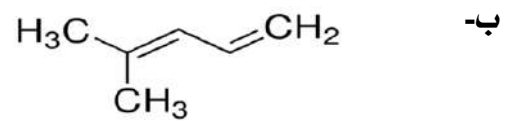
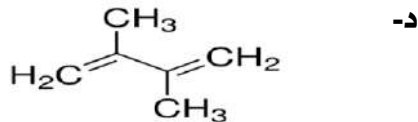
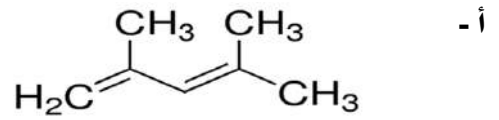
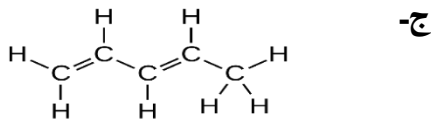
ج- 5,5 - ثنائي ميثيل -1- هكسان

أ- 1- هكسين

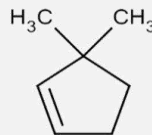
د- 5,5 - ثنائي ميثيل -1- هكسين

ب- 1- هبتين

17- الصيغة البنائية لمركب 1,3-pentadiene



18- الاسم العلمي للمركب العضوي التالي.



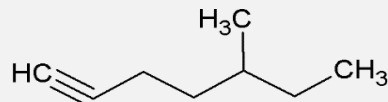
ج- 3,1 - ثنائي ميثيل بنتين حلقي

أ- 3,3 - ثنائي ميثيل بنتين حلقي

د- 1,1 - ثنائي ميثيل بنتين حلقي

ب- 3,2 - ثنائي ميثيل بنتين حلقي

19- يسمي المركب التالي حسب النظام الدولي IUPAC :



ج- 5 - ميثيل -1- هكساين

أ- 3 - ميثيل -1- هبتاين

د- 5 - ميثيل -1- هبتاين

ب- 5 - ميثيل -2- هبتاين

20- يُستعمل في لحام الفلزات نظراً لأن احتراقه يُنتج لهباً ذو حرارة عالية تصل 3000°C

د- البروبان

ج- البيوتان

ب- الأسيتيلين

أ- الإيثيلين

21- غاز لا لون له ، قابل للاشتعال يُستعمل في لحام الفلزات

د- البروبان

ج- الإيثان

ب- البيوتان

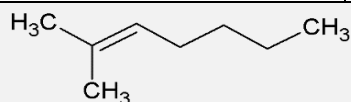
أ- الإيثيلين

22- يفسر عدم امتزاج الزيت بالماء بأن

أ - الكتلة الجزيئية للماء أقل من الكتلة الجزيئية للزيت	ج - قوى التجاذب بين جزيئات الزيت أكبر من قوى التجاذب بين الزيت والماء
ب - درجة غليان الماء أكبر من درجة غليان الزيت	د - قوى التجاذب بين جزيئات الزيت أقل من قوى التجاذب بين الزيت والماء

23- يسمى الهيدروكربون الذي يحتوي على رابطة ثلاثية واحدة على الأقل

أ - ألكاين	ب - ألكين	ج - ألكان	د - دايين
------------	-----------	-----------	-----------



24- يسمى المركب العضوي التالي نظامياً

أ - 2-ميثيل-2-هكسين	ب - 2-ميثيل-2-هبتين	ج - 2-ميثيل هبتان	د - 6-ميثيل-5-هبتين
---------------------	---------------------	-------------------	---------------------

25- يستخدم في إنضاج الفاكهة

أ - الإيثين	ب - الإيثان	ج - البروبين	د - الميثان
-------------	-------------	--------------	-------------

26- أكثر الهيدروكربونات نشاطاً

أ - الألكينات	ب - الألكانات	ج - الألكاينات	د - الألكانات الحلقية
---------------	---------------	----------------	-----------------------

27- تُسمى المتشكلات الناتجة عن اختلاف ترتيب المجموعات واتجاهها حول الرابطة الثنائية

أ - المتشكلات البنائية	ب - المتشكلات الفراغية	ج - المتشكلات الوظيفية	د - المتشكلات الموضعية
------------------------	------------------------	------------------------	------------------------

28- جميع هذه النماذج لذرات كربون غير متماثلة (كيرالية) ما عدا

أ - $\begin{array}{c} \text{W} \\ \\ \text{z}-\text{C}-\text{X} \\ \\ \text{Y} \end{array}$	ب - $\begin{array}{c} \text{M} \\ \\ \text{X}-\text{C}-\text{z} \\ \\ \text{X} \end{array}$	ج - $\begin{array}{c} \text{M} \\ \\ \text{Y}-\text{C}-\text{z} \\ \\ \text{W} \end{array}$	د - $\begin{array}{c} \text{M} \\ \\ \text{Y}-\text{C}-\text{z} \\ \\ \text{X} \end{array}$
---	---	---	---

29- أي من هذه المتشكلات الفراغية يشار إليه بمتشكل (ترانس trans):

أ - $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad / \\ \text{C}=\text{C} \\ / \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \quad \text{H} \end{array}$	ب - $\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \quad \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad / \\ \text{C}=\text{C} \\ / \quad \diagdown \\ \text{Br} \quad \text{H} \end{array}$	ج - $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad / \\ \text{C}=\text{C} \\ / \quad \diagdown \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	د - $\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \quad \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad / \\ \text{C}=\text{C} \\ / \quad \diagdown \\ \text{H}_3\text{C} \quad \text{CH}_3 \end{array}$
--	--	--	--

30- المتشكلات التي يكون لبعض مركباتها صورتين كل صورة مرآة للأخرى. تسمى

أ - المتشكلات البنائية	ب - المتشكلات الفراغية	ج - المتشكلات الوظيفية	د - المتشكلات ضوئية
------------------------	------------------------	------------------------	---------------------

31- تسمى المركبات العضوية التي تحتوي على حلقات البنزين المركبات

أ - الأروماتية	ب - البرافينية	ج - الحيوية	د - الأليفاتية
----------------	----------------	-------------	----------------

32- يُكوّن الكربون الكثير من المركبات لأنه قادر على

أ - التفاعل بشدة	ب - تشكيل متشكلات متعددة	ج - الدوران الضوئي	د - تكوين 4 روابط
------------------	--------------------------	--------------------	-------------------

33- أول مادة أروماتية مُسرطنه تم التعرف عليها هي

أ - النفثالين	ب - البنزوبايرين	ج - التولوين	د - الإكزابيلين
---------------	------------------	--------------	-----------------

الفصل الثاني

مشتقات المركبات الهيدروكربونية وتفاعلاتها Substituted Hydrocarbons and Their Reactions

يؤدي استبدال ذرات الهيدروجين في المركبات الهيدروكربونية بمجموعات وظيفية مختلفة إلى تكوين مركبات عضوية متنوعة.

المواضيع	الدروس
هاليدات الألكيل وهاليدات الأريل	الدرس الأول : 1-2
الكحولات، والإثيرات، والأمينات	الدرس الثاني : 2-2
مركبات الكربونيل	الدرس الثالث : 2-3
تفاعلات أخرى للمركبات العضوية	الدرس الرابع : 2-4
البوليمرات	الدرس الخامس : 2-5

تقييم الفصل الثاني

غير مُكتمل ناقص قليلاً مُكتمل

zero 1 2 3 4 5 واجب

zero 1 2 3 4 5 ملف

ملاحظات المعلم

الدرس الأول: 1-2 هاليدات الألكيل وهاليدات الأريل Alkyl Halides and Aryl Halides
 الفكرة الرئيسية: يمكن أن تحل ذرة الهالوجين محل ذرة الهيدروجين في بعض المركبات الهيدروكربونية.

المجموعات الوظيفية Functional Groups

الهيدروكربونات	هي مركبات عضوية ترتبط فيها ذرات مع ذرات كربون أخرى أو ذرات	
المركبات العضوية الأخرى	يمكن لذرة الكربون أيضًا أن تكوّن روابط قوية مع عناصر أخرى، ومن أكثرها شيوعًا: و والفلور و والبروم واليود والكبريت والفسفور.	
المجموعة الوظيفية	تعريفها	هي أو من الذرات تُكسبه خواص تتفاعل دائمًا بالطريقة
	أثرها	الخواص و للمركبات الهيدروكربونية عند إضافتها لها.
	أهميتها	تُكسب المادة خواص تميزها. فمثلًا: للفواكه والأزهار رائحة زكية تميزها، ويعزى هذا إلى وجود جزيئات في هذه المواد.
	مجموعة الألكيل	يمثل الرمز و سلسلة أو حلقة من مرتبطة مع المجموعة الوظيفية.
	ملاحظة	تذكر أن كلاً من الرابطين و بين ذرات الكربون تعد وظيفية.
	الخواص	من خلال معرفة المجموعة الوظيفية يمكنك توقع خواص العضوية التي تحتويها.
انظر جدول 2-1	المركبات العضوية ومجموعاتها الوظيفية.	

مركبات عضوية تحتوي على هالوجينات Organic Compounds Containing Halogens

1- هاليدات الألكيل:

الهالوجينات (X)	تعريفها	هي المجموعات التي يمكن أن تفكر فيها على أنها مجموعات وظيفية مرتبطة مع
	عناصرها	

هاليدات الألكيل	تعريفها	هي مركبات عضوية تحتوي على ذرة مرتبطة برابطة مع ذرة كربون أليفاتية.
	تحضيرها	تنتج عندما تحل ذرة محل أي ذرة من الألكان.
	استعمالات	تستعمل في وأنظمة على شكل مركبات كلوروفلوروكربونات CFCs.
	مثال	من أكثر مركبات HFCS شيوعًا: 1،1،2 - ثلاثي فلوروايثان.

الكلوروميثان	تعريفه	هو هاليد ألكيل يتكون عندما تحل ذرة محل ذرة من ذرات الأربع في
	استعمالات	يُستعمل في صناعة المواد المعروفة تجاريًا؛ لتثبيت الأبواب والنوافذ.
	علل	أُستبدلت مركبات CFCs بـ الهيدروفلوروكربون (HFCS) في المبردات أنظمة التكييف؟
	السبب	لأن

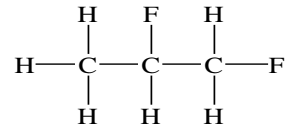
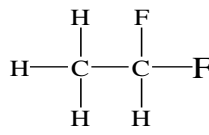
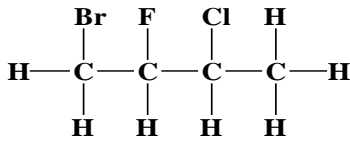
2- هاليدات الأريل:

هاليدات الأريل	تعريفها	هي مركبات عضوية تتكون من مرتبط مع حلقة أو مجموعة أروماتية أخرى.
	كتابة صيغتها البنائية	أولاً برسم المركب الأروماتي. ثانياً استبدال ذرات الهيدروجين بذرات الهالوجين بشكل محدد.



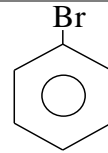
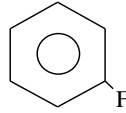
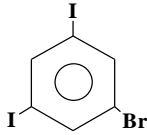
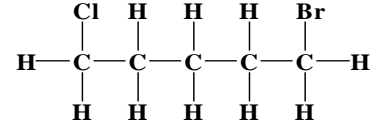
المركبات العضوية ومجموعاتها الوظيفية		الجدول 2-1
المجموعة الوظيفية	الصيغة العامة	نوع المركب
		هاليدات الألكيل
		هاليدات الأريل
		الكحولات
		الإثيرات
		الأمينات
		الألدهيدات
		الكيتونات
		الأحماض الكربوكسيلية
		الإسترات
		الأميدات

تسمية (هاليدات الألكيل والأريل وفق طريقة IUPAC اعتماداً على السلسلة الرئيسة للألكان) راجع الكتاب ص 470

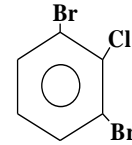


برومو بنتان

3,2- ثنائي برومو بيوتان



سؤال: لماذا يتم وضع أقل قيمة رقمية عند تسمية هاليد الأريل بدلاً من استعمال الترقيم العشوائي؟
لأنه يجب أن تكون تسمية المركبات العضوية موحدة حتى يتمكن الكيميائيون في جميع أنحاء العالم من معرفة أي المركبات يتحدثون عنها.



ارسم الصيغة البنائية لكل من هاليدات الألكيل والأريل الآتية :

3,1- ثنائي برومو هكسان حلقي

3,1- ثنائي فلورو بنتان

2- برومو بيوتان

كلورو إيثان

1- برومو-3- كلورو-2- فلورو هكسان

1- برومو-4- كلورو بنزين

① لاحظ درجة غليان وكثافة كلورو الميثان مقارنة بالميثان.

الاسم الكيميائي	الصيغة الكيميائية	درجة الغليان °C	الكثافة (g/ml) في الحالة السائلة
الميثان	CH ₄	-162	0.423
الكلورو ميثان	CH ₃ Cl	-24	0.911

② لاحظ درجة الغليان والكثافة تزداد عند الانتقال عبر الهالوجينات من الفلور إلى الكلور، والبروم، واليود.

الاسم الكيميائي	الصيغة الكيميائية	درجة الغليان °C	الكثافة (g/ml) في الحالة السائلة
بنتان	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃	36	0.626
1- فلورو البنتان	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ F	62.8	0.791
1- كلورو البنتان	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ Cl	108	0.882
1- برومو البنتان	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ Br	130	1.218
1- أيودو البنتان	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ I	155	1.516

علل تزداد درجة غليان هاليدات الألكيل من أعلى إلى أسفل بزيادة حجم ذرة الهالوجين؟

قوى التجاذب مع زيادة عدد في الجزيئات.

خواص واستعمالات هاليدات الألكيل:

علل هاليدات الألكيل أكثر نشاطاً من الألكانات المقابلة؟

علل تستعمل هاليدات الألكيل كمواد أولية في الصناعات الكيميائية بوصفها مذيبات ومواد تنظيف؟

من تطبيقاتها صناعة (PTFE) وهو نوع من البلاستيك يمكن تشكيله عندما يكون

وهناك بلاستيك آخر شائع يسمى وهو (PVC) الذي يمكن صناعته

في صورة أو ويمكن تشكيله على شكل أو

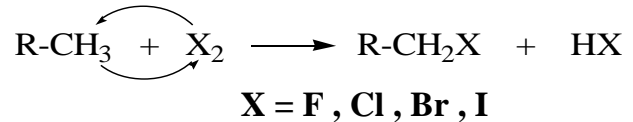
تفاعلات هاليدات الألكيل

تفاعلات الاستبدال:

الهلجنة:

مثال على تفاعلات الاستبدال (الهلجنة):

تفاعلات الاستبدال العامة لتكوين هاليدات الألكيل:



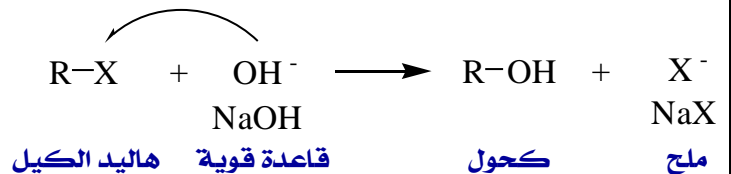
علل يمكن أن تكون الـ X فلور أو كلور أو بروم ولكن ليس اليود؟

لأن

مثال على تفاعلات تكوين الكحولات:

تفاعلات تكوين الكحولات:

بإحلال مجموعة OH في القاعدة القوية (KOH, NaOH) محل X في هاليد الكيل. حسب المعادلة العامة:

تفاعلات تكوين الأمينات: بإحلال مجموعة الأمين -NH₂ محل ذرة الهالوجين لينتج الألكيل أمين.

مثال على تفاعلات تكوين الأمينات:

نوع آخر من الهيدروكربونات المهلجنة يُسمى (2- برومو-2-كلورو-1,1,1-ثلاثي فلورو إيثان) كان يُستخدم في الطب مخدرًا في العمليات الجراحية.

ارسم الصيغة البنائية للهالوثان؟	ما النواتج المتوقعة لهذا التفاعل؟ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br} + \text{NH}_3 \rightarrow ?$
	a. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2\text{Br} + \text{H}_2$ c. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2 + \text{HBr}$
	b. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3 + \text{Br}_2$ d. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3 + \text{NH}_2\text{Br}$

الكحولات (R-OH) Alcohols

<p>علل ذرة الأكسجين لديها القدرة على تكوين رابطتين تساهميتين لتصل إلى نظام ثماني مستقر؟ لأن ذرة الأكسجين</p>		<p>الرابطة التساهمية في ذرة الأكسجين</p>
<p>يمكن لذرة الأكسجين أن ترتبط برابطة ثنائية مع ذرة لتحل محل من الهيدروجين.</p>	<p>الثنائية</p>	<p>أنواع الروابط</p>
<p>قد ترتبط برابطة مع الكربون ورابطة أخرى مع أخرى، مثل</p>	<p>الأحادية</p>	
<p>مجموعة و التي ترتبط برابطة تساهمية مع ذرة ورمزها</p>		<p>مجموعة الهيدروكسيل</p>
<p>هي المركبات العضوية الناتجة عن حلول مجموعة محل ذرة</p>		<p>تعريفها</p>
<p>الصيغة العامة هي حيث R : تمثل سلسلة أو حلقة الكربون المرتبطة مع المجموعة الوظيفية.</p>		<p>الصيغة العامة</p>
<p>وأبسط الكحولات وهو CH₃OH</p>		<p>أبسط مثال</p>
		<p>صيفته</p>
<p>ينتج من تخمر كالموجود في وعجين</p>		<p>إنتاجه</p>
<p>في الطب بسبب فاعليته بوصفه كما يُستعمل لتعقيم كما يعد مادة أولية مهمة لتحضير مركبات عضوية أخرى أكثر تعقيداً.</p>		<p>استعماله</p>
<p>الكحولات R-OH</p>		
<p>الايثانول</p>		

خواص الكحولات

<p>علل تكون مجموعة الهيدروكسيل في جزيء الكحول متوسطة القطبية كما في جزيء الماء؟ لأن زاوية الروابط التساهمية من الأكسجين في</p>		<p>القطبية</p>
<p>مجموعة الهيدروكسيل قادرة على تكوين روابط مع مجموعة هيدروكسيل في جزيئات أخرى. علل تتكون روابط هيدروجينية بين الكحولات؟ لوجود ذرة مرتبطة بذرات ذات عالية.</p>		<p>الرابطة الهيدروجينية</p>
<p>علل درجة غليان الكحول من درجة غليان المركبات الهيدروكربونية المماثلة لها في الشكل والحجم؟ بسبب بين جزيئات الكحولات. مثال: درجة غليان الميثانول CH₃OH من الميثان CH₄.</p>		<p>درجة الغليان</p>
<p>علل يستطيع الكحول أن يمتزج (يذوب) تماماً في الماء؟ بسبب</p>		<p>الذائبية</p>

طريقة فصل الكحول عن الماء

<p>علل يصعب فصل الكحول عن الماء بشكل كامل بعد مزجهما؟ بسبب</p>		<p>صعوبة الفصل</p>
<p>تُستعمل عملية لفصل الكحول عن الماء. (بالاعتماد على درجة غليانها)</p>		<p>طريقة الفصل</p>

تعريفها	هي مركبات عضوية تحتوي ذرة مرتبطة مع من
الصيغة العامة	حيث R و R' : تمثل سلسلة أو حلقة مرتبطة مع المجموعة الوظيفية.
أبسط إثير	وأبسط مثال على الإثيرات هو وصيغته:
صيفته	
مميزاته	مادة وشديدة
استعمالاته	استعمل مادة في الجراحية منذ عام 1842م حتى القرن العشرين.

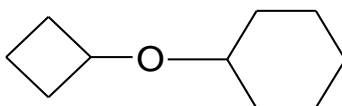
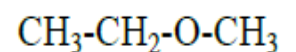
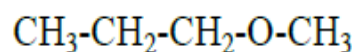
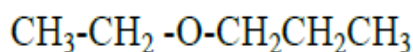
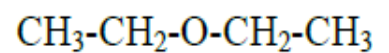
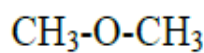
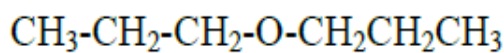
خواص الإثيرات

الرابطية الهيدروجينية	علل لا تكوّن جزيئاتها روابط هيدروجينية بعضها مع بعض؟
القطبية	الإثيرات تتميز بأنها قطبية من
درجة الغليان	علل الإثيرات عموماً شديدة التطاير، ودرجة غليانها مقارنة بالكحولات التي لها نفس الحجم والكتلة؟ لأن جزيئاتها بعضها مع بعض.
مثال	درجة غليان الإيثانول CH_3CH_2OH من درجة غليان ثنائي ميثيل إثير $CH_3 - O - CH_3$
الذائبية في الماء	علل الإثيرات الذوبان في الماء مقارنة بالكحولات؟
ملاحظة	يمكن لذرة الأكسجين أن تعمل بمثابة لذرات من جزيئات الماء.

تسمية الإثيرات

أنواع الإثيرات	أ- إثير متماثل	(كلمة ثنائي) أسم الجذر الإلكيلي + كلمة إثير
	ب- إثير غير متماثل	اسم الجذر الأول + أسم الجذر الثاني + كلمة إثير (ترتب الجذور على حسب الأحرف الأبجدية الإنجليزية)

تطبيقات





بيوتيل حلقي ميثيل إثير

ثنائي هكسيل حلقي إثير

تعريفها		الأمينات	
مركبات عضوية مشتقة من (NH_3) تحتوي ذرات مرتبطة بذرات			
في سلاسل أليفاتية أو حلقات أروماتية.			
الصيغة العامة		حيث R : تمثل سلسلة أو حلقة مرتبطة مع المجموعة الوظيفية.	
أبسط مثال		وأبسط مثال على الأمينات هو	
تصنيفها	الصيغة	مثال	وصفها
			يكون فيه واحدة من ذرات الهيدروجين في الأمونيا قد حل محلها مجموعات عضوية.
			يكون فيه اثنان من ذرات الهيدروجين في الأمونيا قد حل محلها مجموعات عضوية.
			يكون فيه ثلاث من ذرات الهيدروجين في الأمونيا قد حل محلها مجموعات عضوية.

تسمية الأمينات

قواعد التسمية
1- عند تسمية الأمينات يشار إلى مجموعة الأمين (NH_2) بالمقطع أمينو في بداية الاسم أو أمين في نهاية الاسم.
2- يشار في بعض الحالات إلى موقع الأمين برقم.
3- في حالة وجود أكثر من مجموعة أمين يستعمل المقطع ثنائي أو ثلاثي أو رباعي في بداية الاسم ليبدل على عدد مجموعات الأمين.

$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \quad \quad \quad \text{NH}_2 \\ \quad \quad \quad \\ \text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH} \\ \quad \quad \quad \\ \text{NH}_2 \quad \quad \quad \text{NH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \quad \quad \\ \text{NH}_2 \quad \quad \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{—NH}_2$
$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C—N—C}_2\text{H}_5 \\ \\ \text{H} \end{array}$		
2- أمينو بنتان	1، 3- ثنائي أمينو بيوتان	1، 2- بروبان ثنائي أمين

استعمالات الأمينات

الأنيلين	يُستعمل الأنيلين في إنتاج
هكسيل حلقي أمين والايثيل أمين	في صناعة الحشرية والمواد و و المستعمل في صناعة الإطارات.
رائحة الأمينات	تعد رائحة الأمينات المتطايرة غير مقبولة من قبل الإنسان. والأمينات هي المسؤولة عن الكثير من الروائح للمخلوقات الميتة، والمخلوقات لذا تُستعمل في:
1- لتحديد	باستعمال الكلاب البوليسية المدربة بعد الكوارث مثل والأعاصير، والزلازل.
2- كما تُستعمل الأمينات في

■ الفكرة الرئيسية: تحتوي مركبات الكربونيل على ذرة أكسجين ترتبط برابطة ثنائية مع الكربون في المجموعة الوظيفية.

المركبات العضوية التي تحتوي على مجموعة الكربونيل

تعريفها	هي الترتيب الذي ترتبط فيه ذرة برابطة مع ذرة	مجموعة الكربونيل
أهميتها	هي المجموعة الوظيفية في المركبات العضوية المعروفة باسم و	
الصفة العامة		
تعريفها	هي مركبات عضوية تقع فيها مجموعة في آخر وتكون مرتبطة مع ذرة متصلة بذرة من الطرف الآخر.	الألدهيدات
الصفة العامة	حيث R مجموعة الألكيل أو ذرة الهيدروجين.	

خواص الألدهيدات

القطبية	يحتوي جزيء الألدهيد على مجموعة و في	الرابطة الهيدروجينية
	علل لا تستطيع جزيئات الألدهيدات تكوين روابط هيدروجينية بعضها مع بعض؟ لأن	
درجة الغليان	درجة غليانها من درجة غليان التي لها عدد ذرات الكربون نفسه.	
الذائبية في الماء	علل الألدهيدات تكون ذوبانية في الماء من الألكانات؟ لان جزيئات الماء لها القدرة على كما أن ذائبية الألدهيدات في الماء من ذائبية والأمينات.	

المركبات العضوية التي تحتوي على مجموعة الكربونيل

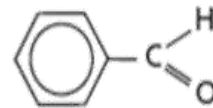
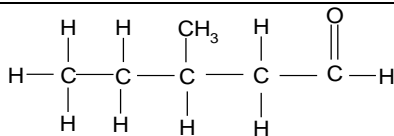
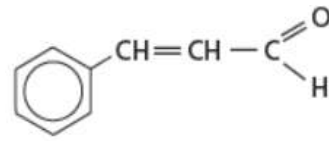
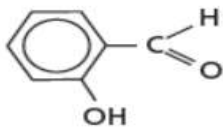
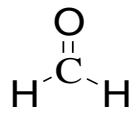
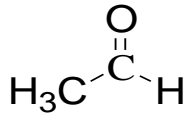
محلولة قديماً	استعمل محلول الفورمالدهيد في الماضي لعمليات البيولوجية لعدة سنوات.	الفورمالدهيد
في الصناعة	تستعمل كميات كبيرة من الفورمالدهيد للتفاعل مع لصنع نوع من والمواد الصلبة المستعملة في صناعة الأزرار، وقطع والأجهزة فضلاً عن الذي يعمل على طبقات الخشب معاً.	
بنزالدهيد و ساليسالدهيد	نوعين من المركبات التي تعطي	
السينامالدهيد	أما رائحة ومذاقها وهي نوع من التوابل التي تُستخرج من لحاء شجرة استوائية فيمكن إنتاجها بكميات كبيرة بواسطة	

تسمية الألدهيدات

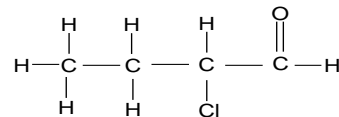
التسمية النظامية IUPAC

الفرق بين البنزين والفينيل

- 1- نرقم من ذرة كربون الكربونيل حيث تأخذ رقم (1) إلى نهاية أطول سلسلة.
 - 2- نسمي التفرعات كما تقدم دراسته.
 - 3- نكتب اسم الألكان على حسب طول السلسلة ونضيف إليه المقطع (ال).
- يستعمل العلماء أسماء شائعة نسبة إلى المصدر الذي اشتقت منه للمركبات العضوية لأنها مألوقة للكيميائيين.



بروبانال



3- كلورو- 4 - ميثيل هكسانال

2- فلورو بروبانال

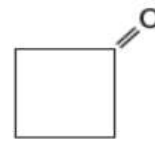
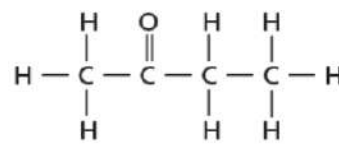
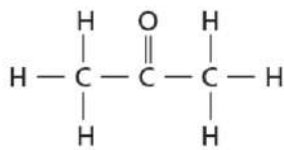
علل لا نحتاج إلى كتابة رقم مجموعة الكربونيل عند تسمية الألدهيدات إلا في حالات التفرعات أو وجود مجموعة وظيفية أخرى بالطريقة النظامية؟

الكيتونات

موقع $\text{C}=\text{O}$	يمكن أن ترتبط مجموعة مع الكربون في السلسلة بدلاً من ارتباطها في نهاية السلسلة.
الكيتونات	تعريفها
	الصفة العامة
حيث تمثل R و R' سلاسل أو حلقات كربون مرتبطة مع مجموعات وظيفية.	

تسمية الكيتونات: التسمية النظامية IUPAC

- 1- نرقم من الطرف الأقرب لكربون مجموعة الكربونيل بحيث تأخذ أقل الأرقام.
- 2- نسمي التضرعات كما تقدم دراسته.
- 3- نكتب اسم الألكان على حسب طول السلسلة ونضيف إليه المقطع (ون) ونكتب قبل الاسم رقم ذرة كربون الكربونيل.



4- ميثيل -2- هكسانون

2- بنتانون (ميثيل بروبيل كيتون)

2،2- ثنائي كلورو- 3 - بنتانون

خواص الكيتونات

علل تشترك الكيتونات والألدهيدات في الكثير من الخواص الفيزيائية والكيميائية؟ ج/

القابلية	الكيتونات مركبات	و	من الألدهيدات.
الرابطة الهيدروجينية	لا تكون جزيئات الكيتون روابط	بعضها مع بعض، ولكن يمكن أن تكون روابط هيدروجينية مع جزيئات	
الذائبية في الماء	يعد الكيتون مذيباً شائعاً للمواد	المعتدلة ومنها الشمع والبلاستيك والطلاء والورنيش والغراء.	علل الكيتونات قابلة للذوبان في الماء إلى حد ما ؟
ملاحظة	الأسيتون قابل	في	بشكل تام.

الأحماض الكربوكسيلية

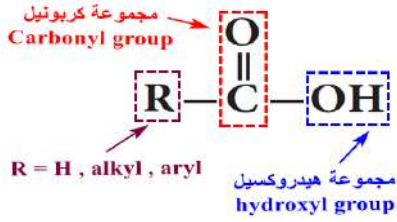
الأحماض الكربوكسيلية	تعريفها	هي مركبات تحتوي على مجموعة
	الصفة العامة	حيث تمثل R سلسلة أو حلقة من الكربون أو ذرة هيدروجين.
مثال	حمض الميثانويك	مميزاته
		تركيبه
		أهميته
حمض الخل	وهو الحمض الموجود في وصيغته الكيميائية هي:	

تسمية الأحماض الكربوكسيلية (التسمية النظامية IUPAC)

- 1- نرقم من الطرف الأقرب لكربون مجموعة الكربوكسيل بحيث تأخذ اقل الأرقام.
- 2- نسمي التفرعات كما تقدم دراسته.
- 3- نكتب كلمة حمض ثم اسم الكان على حسب طول السلسلة ونضيف إليه المقطع (ويك).

CH_3COOH أو $\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$	HCOOH أو $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$
$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_4-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\overset{\text{CH}_3}{\text{CH}}\text{CH}_2\text{COOH}$
3- فلورو- 2 - ميثيل حمض البيوتانويك	$\text{CH}_3\overset{\text{CH}_3}{\text{CH}}\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}$ CH_2CH_3
2- ميثيل حمض البنثانويك	2,2-ثنائي ميثيل حمض البروبانويك

خواص الأحماض الكربوكسيلية



الأحماض الكربوكسيلية مركبات

و درجة غليانها و قطبيتها من الكحولات

وذلك الروابط القطبية مثل:

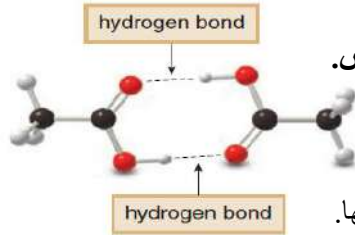
القطبية

و

درجة الغليان

مقارنة بين عدة مركبات
من حيث درجة الغليان
و علاقتها بالمجموعة
الوظيفية.

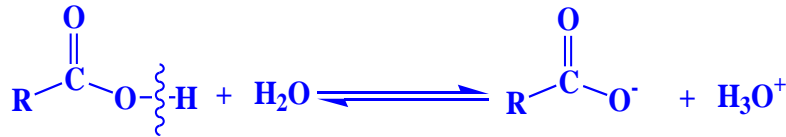
CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₃	CH ₃ CH ₂ CHO	CH ₃ CH ₂ CH ₂ OH	CH ₃ COOH
MW = 58	MW = 58	MW = 60	MW = 60
bp 0°C	bp 48°C	bp 97°C	bp 118°C



تستطيع الأحماض الكربوكسيلية تكوين مع بعضها البعض.

كذلك يمكن أن تكون روابط هيدروجينية مع جزيئات

تكوّن الأحماض الكربوكسيلية عدد من الروابط الهيدروجينية بين جزيئاتها.

الرابطة
الهيدروجينيةتنوب الأحماض في وتتأين بشكل لإنتاج (H₃O⁺)CH₃COOH + H₂O(l) ⇌ + ويتأين حمض الإيثانويك كالاتي:

علل تتأين الأحماض الكربوكسيلية في المحاليل المائية؟

لأن ذرتي وتجذب الإلكترونات بعيداً عن ذرة ونتيجة لذلك

ينتقل إلى ذرة أخرى لديها من الإلكترونات غير مرتبطة ، كذرة في جزيء الماء.

الذائبية
في الماءنتائج التآين
في الماء

تُحول الأحماض الكربوكسيلية لون ورقة تباع الشمس إلى وتتميز بمذاق

الأحماض ثنائية الحمض

هي أحماض كربوكسيلية تحوي أو أكثر.

تعريفها

حمض وحمض

مثال

قد يحتوي البعض الآخر على مجموعات وظيفية إضافية مثل مجموعات

كما في حمض الموجود في

أحماض
أخرى

و عادةً تكون هذه الأحماض في الماء.

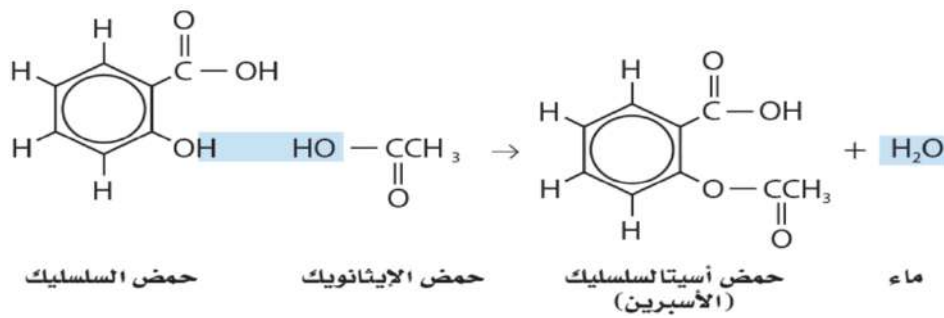
و أكثر من الأحماض التي تحتوي على مجموعة كربوكسيل فقط.

مميزاتها

الإسترات	الأميدات
<p>إما باستبدال ذرة الهيدروجين</p> $\text{R}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{O}-\text{H}$	<p>أو باستبدال مجموعة الهيدروكسيل</p> $\text{R}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{O}-\text{H}$
أكثر شيوعاً الإستر	أكثر شيوعاً الأميدات
الإسترات هي:	الأميدات هي:
<p>مثال: كتابة الاسم: (اسم الحمض الكربوكسيلي + وات بدل ويك + الألكيل)</p> $\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{O}-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	<p>مثال: كتابة الاسم: (كتابة اسم الألكان + المقطع أميد في النهاية)</p> $\text{H}-\overset{\text{H}}{\text{C}}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{N}-\text{H}$
$\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{O}-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	$\text{H}-\overset{\text{H}}{\text{C}}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{N}-\text{H}$
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{O}-\text{CH}_2\text{CH}_3$	$\text{H}-\overset{\text{H}}{\text{C}}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{N}-\text{H}$
هكسانوات الميثيل	البيوتان أميد
<p>- من خواص الإسترات:</p> <p>مركبات متطايرة ورائحتها وتوجد أنواع كثيرة منها في العطور و وفي و ومنها نكهة أو</p> <p>- يتم تصنيع الإسترات لاستعمالها في كثير من الأطعمة و والمشروبات و و العطرية والمواد الأخرى.</p>	<p>يسمى أحد الأميدات المهمة كارباميد والاسم الأكثر شيوعاً هو ويُعرف أيضاً باسم واليوريا هي آخر نواتج عملية هضم البروتينات في الثدييات. وتوجد في والمرارة الصفراء والحليب و الثدييات. ويتم التخلص من اليوريا في الدم بواسطة الكلى وتخرج مع العرق والبول. - استعمالات اليوريا: تُستعمل اليوريا في صناعة علل ذلك؟ بسبب احتواء اليوريا على نسبة عالية من وسهولة تحولها إلى في التربة. كما تُستعمل اليوريا للماشية والأغنام. علل ذلك؟ لأن الحيوانات تستعملها لإنتاج في أجسامها.</p>

تفاعل التكثف: تفاعل يتم ارتباط من جزيئات لمركبات عضوية لتكوين جزيء آخر أكثر ويرافق هذه العملية جزيء صغير مثل وتعد تفاعلات التكثف تفاعلات بحيث تتكون رابطة بين لم تكونا مرتبطين سابقاً. يتم تحضير الأستر بواسطة تفاعلات وتتم بين و لتكوين الأستر، حيث يتم نزع جزيء

المعادلة العامة:

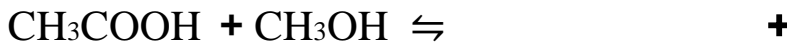


تدريبات

صف نواتج تفاعل التكاثف بين الحمض الكربوكسيلي والكحول.

ما نوع التفاعل المستعمل لإنتاج الأسبرين من حمض السلسليك وحمض الأسيتيك؟

أكمل التفاعل الآتي:



صنف كل مركب من مركبات الكربونيل الآتية إلى واحد من أنواع المواد العضوية التي درستها في هذا القسم.

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(=\text{O})\text{H}$		$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(=\text{O})\text{NH}_2$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}-\text{C}(=\text{O})-\text{CH}_3$

الفكرة الرئيسية: تصنف تفاعلات المركبات العضوية يجعل توقع نواتج التفاعلات أكثر سهولة.

اكتشف علماء الكيمياء العضوية آلاف التفاعلات التي يمكن بواسطتها تحويل المركبات العضوية إلى مركبات عضوية أخرى مختلفة. وباستعمال مجموعة من هذه التفاعلات، تعتمد الصناعات الكيميائية على تحويل المركبات الصغيرة من البترول والغاز الطبيعي إلى مركبات كبيرة. وتوجد المركبات العضوية المعقدة في الكثير من المنتجات المفيدة، ومنها الأدوية والمواد المستهلكة.

يمكن تصنيف التفاعلات الكيميائية العضوية إلى تفاعلات: و
..... و و و

تفاعلات الحذف: تفاعلات لتكوين من

هي التفاعلات التي

لاحظ: غالباً ما تكون الذرات المحذوفة جزيئات مستقرة مثل أو أو

1 تفاعلات حذف الهيدروجين: حذف ذرتي هيدروجين.

2 تفاعلات حذف هاليد الألكيل: حذف هاليد الهيدروجين.

3 تفاعلات حذف الماء: تفاعل يتحول الكحول إلى ألكين + ماء (يتم فقد H و O-H لتكوين H₂O)

■ تفاعلات الإضافة: هي تفاعلات عكسية لتفاعلات الحذف.

لاحظ: تفاعلات تتضمن تكسير الرابطة في الألكينات أو الرابطة في الألكينات.

وتحدث تفاعلات الإضافة بسبب وجود عالٍ من في الرابطة أو

لذلك تميل الجزيئات والأيونات إلى بعض هذه الإلكترونات لتكوين

لاحظ: أكثر تفاعلات الإضافة شيوعاً هي التي تضيف كلاً مما يلي: أو أو

① تفاعلات إضافة الهيدروجين (تفاعلات الهدرجة):

② تفاعلات إضافة هاليد الهيدروجين:

③ تفاعلات إضافة الماء:

④ تفاعلات إضافة الهالوجين:

تفاعلات الهدرجة شائعة الاستعمال في تحويل السوائل غير الموجودة في الزيوت النباتية - مثل فول الصويا والذرة والفول السوداني - إلى دهون وصلبة عند درجة حرارة الغرفة حيث تستعمل الدهون المهدرجة بعد ذلك في تصنيع	أهمية تفاعل الهدرجة	المحفزات
علل تستعمل المحفزات عادة في عملية هدرجة الألكينات ؟ لأن طاقة في حال	استعمال المحفزات	
أو مسحوق	أمثلة على المحفزات	
توفر سطحاً يعمل على جزيئات المواد ويهيئ الفرصة للإلكترونات للارتباط مع ذرات أخرى.	وظيفة المحفزات	
تدخل الألكينات أيضاً في تفاعلات الهدرجة لإنتاج الألكينات أو الألكانات. يتحول الألكين إلى ألكين بعد إضافة الجزيء الأول من H_2 ، وعند إضافة الجزيء الثاني من H_2 يستمر تفاعل الهدرجة ويتحول الألكين إلى ألكان.		

تفاعلات الأكسدة و الاختزال:

يمكن تحويل كثير من المركبات العضوية إلى مركبات أخرى عن طريق

وجود الميثان	يوجد في	أكسدة الميثان إلى الميثانول
أهمية الميثانول	يعتبر صناعي عام ومادة أولية لصنع و	
طريقة التحويل	ويتم تحويل الميثان CH_4 إلى ميثانول CH_3OH ، بالأكسدة $[O]$ وذلك باستخدام مصدر مثل أكسيد النحاس CuO II ، أو ثاني كرومات البوتاسيوم $K_2Cr_2O_7$ ، أو حمض الكبريتيك H_2SO_4 .	
التفاعل		
عملية الأكسدة	عملية الإلكترونات.	
عملية الاختزال	تتأكسد المادة عندما تكسب أو تفقد	
أكسدة الميثان	الميثان حدث له أكسدة لأنه الأكسجين وتحول إلى	عملية الإلكترونات.
يمكن وصف تفاعلات الأكسدة و الاختزال في المواد العضوية اعتماداً على الذي يحدث للمركبات العضوية بعد	تختزل المادة عندما تفقد أو تكسب	الميثان حدث له أكسدة لأنه الأكسجين وتحول إلى

تفاعلات الأكسدة و الاختزال

أنواع الكحولات	الكحولات الأولية تتأكسد وتعطي والألدهيدات تتأكسد وتعطي الكحولات الثانوية تتأكسد وتعطي والكتونات وتعطي أحماض كربوكسيلية. لا تتأكسد جميع الكحولات إلى ألدهيدات، ومن ثم إلى أحماض كربوكسيلية.	أكسدة الميثانول
تحضير الألدهيدات	أكسدة الميثانول في الجدول 2-13 يعد الخطوة الأولى من مجموعة خطوات لتحضير	
التفاعل		
أكسدة الألدهيدات	تتأكسد الألدهيدات وتعطي علل يعد تحضير الألدهيد بهذه الطريقة من المهام الصعبة؟ لأن الأكسدة قد ويتحول إلى كما يلي:	

يتأكسد 1- بروبانول بسهولة لتكوين

مقارنة
بين
أكسدة
الكحولات
الأولية
والثانوية

أكسدة 2- بروبانول تنتج كيتون، وليس ألدهيد. والكيون لا يتأكسد بسهولة إلى حمض كربوكسيلي.

أهمية تفاعلات الأكسدة والاختزال:

1- لديها القدرة على أن تغير	أهمية تفاعلات الأكسدة و الاختزال
2- تحضير مجموعة هائلة ومتنوعة من	
3- تعتمد أنظمة المخلوقات الحية جميعها على الطاقة الناتجة عن تفاعلات	
4- حدوث تفاعلات	
مميزاتها أكثر تفاعلات الأكسدة والاختزال جذبًا للانتباه.	تفاعلات الاحتراق
آلية حدوثها تحترق المركبات العضوية التي تحتوي على الكربون والهيدروجين في وجود كمية كافية من	
إنتاج ثاني	
$2C_2H_6(g) + 7O_2(g) \rightarrow$ + $\Delta H = -3120 \text{ kJ}$	التفاعل
تعتبر تفاعلات احتراق الإيثان تفاعلات	نوع التفاعل
تعتمد معظم بلدان العالم على احتراق المواد الهيدروكربونية بوصفها المصدر الرئيس	أهميتها

توقع نواتج التفاعلات العضوية:

يمكن استعمال التي تمثل تفاعلات المواد العضوية - الاستبدال، والحذف، والإضافة،
والأكسدة والاختزال، والتكثف نواتج التفاعلات العضوية.

توقع نواتج تفاعل الحذف لتفاعل 1- بيوتانول.	مثال	توقع نواتج التفاعلات العضوية
أن تفاعل الحذف الشائع يتضمن حذف من	الحل	
	المعادلة العامة	
1- ارسم الصيغة البنائية لـ 1- بيوتانول. 2- استعمل المعادلة العامة نموذجاً لمعرفة كيفية تفاعل 1- بيوتانول. 3- نحذف OH و H من سلسلة الكربون المتجاورتين. 4- ارسم الصيغة البنائية للنواتج.	الخطوات	توقع نواتج الحذف الفعلية لبيوتانول 1-
	المعادلة	
1- ارسم الصيغة البنائية للبنتين الحلقي. 2- أضف صيغة بروميد الهيدروجين. 3- استعمل المعادلة العامة لإضافة كل من الهيدروجين والبروم على الرابطة الثنائية لتكوين هاليد الألكيل. 4- ارسم الصيغة البنائية للنواتج.	الخطوات	توقع نواتج التفاعل بين البنتين الحلقي و بروميد الهيدروجين
$R - CH = CH - R' + HX \rightarrow R - CHX - CH_2 - R'$	المعادلة	

تطبيقات (التقويم) ص 490

17- صنف كل تفاعل إلى استبدال، أو تكثف، أو إضافة، أو حذف.

$CH_3CH=CHCH_2CH_3 + H_2 \rightarrow CH_3CH_2-CH_2CH_2CH_3$	a.
$CH_3CH_2CH_2\underset{\substack{ \\ OH}}{CH}CH_3 \rightarrow CH_3CH_2CH = CHCH_3 + H_2O$	b.

18- حدد نوع التفاعل العضوي الذي يحقق أفضل ناتج لكل عملية تحول مما يأتي:

a. هاليد ألكيل ← ألكين	c. كحول + حمض كربوكسيلي ← إستر
b. ألكين ← كحول	d. ألكين ← هاليد ألكيل

19- أكمل كل معادلة مما يلي عن طريق كتابة الصيغة البنائية للنواتج الأكثر احتمالاً:

$CH_3CH=CHCH_2CH_3 + H_2 \rightarrow$	a.
$CH_3CH_2\underset{\substack{ \\ Cl}}{CH}CH_2CH_3 + OH^- \rightarrow$	b.

■ الفكرة الرئيسية: البوليمرات الصناعية مركبات عضوية كبيرة تتكون من تكرار وحدات مرتبطة معاً عن طريق تفاعلات الإضافة أو التكثف.

عصر البوليمرات

تعريفها	هي جزيئات تتكون من العديد من المنكررة.
مثال	بولي كربونات الكتاب شكل 2-16 ص 491
	الرمز (n) يُستعمل الرمز n بجانب الوحدة البنائية لبولي كربونات ليشير إلى الوحدات في سلسلة البوليمر.
	الكتلة المولية نظراً لاختلاف قيم n اختلافاً كبيراً من بوليمر إلى بوليمر آخر. نجد أن الكتلة المولية للبوليمرات تتراوح بين أقل من 10,000 amu وأكثر من 1,000,000 amu
سلسلة الطلاء	تحتوي سلسلة من الطلاء غير اللاصق على نحو وحدة بنائية كتلتها المولية تساوي 40,000 amu

أنواع البوليمرات

بوليمرات طبيعية	مثال	الحجر و و والصوف و
بوليمرات طبيعية معالجة كيميائياً	استعمالها	كان استعمال الناس يقتصر على قبل تطوير البوليمرات الصناعية.
بوليمرات طبيعية معالجة كيميائياً	مثال	المطاط و و
بوليمرات طبيعية معالجة كيميائياً	استعمالها	متاحة للاستعمال، إلى جانب المواد الطبيعية.
بوليمرات طبيعية معالجة كيميائياً	تحضير السيليلويد	يُحضر السيليلويد بمعالجة سليولوز أو مع
بوليمرات صناعية	مثال	هو أول بوليمر صناعي تم تحضيره عام 1909م
بوليمرات صناعية	مميزاته	يتميز و
بوليمرات صناعية	استعمالها	يُستعمل إلى اليوم في أجهزة الكبيرة. (علل ذلك؟ لأنه
علل ربط الناس هذا العصر بالبوليمرات. بسبب		

■ التفاعلات المستعملة لصناعة البوليمرات Reactions Used to Make Polymers

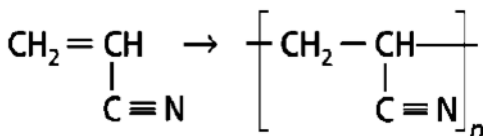
ملاحظة	يُعد تصنيع البوليمرات عملية نسبياً. (علل ذلك؟) لأنه يمكن تصنيع البوليمرات في تكون فيها المادة المتفاعلة الرئيسية عضوية بسيطة تسمى
المونومرات	هي الجزيئات التي منها
طريقة صناعة البوليمر	ترتبط المونومرات معاً الواحد تلو الآخر في من الخطوات السريعة. غالباً تُستعمل ليتم التفاعل معقولة. في بعض البوليمرات يرتبط أو أكثر من المونومرات معاً بتسلسل متناوب. مثل و

من أمثلة البوليمرات

تفاعلات البلمرة		هي التفاعلات التي فيها معاً
وحدة بناء البوليمر	تعريفها	مجموعة الناتجة من ترابط وحدة بناء البوليمر.
	مكوناتها	تتكون من من المختلفة التي لها نفسها.
البلمرة بالإضافة	تعريفها	هو التفاعل الذي فيه غير تماماً كما في تفاعلات الإضافة.
	الاختلاف	هو أن الجزيء الثاني المضاف هو جزيء المادة وهي
	مميزاتها	تبقى جميع الموجودة في في تركيب
	مثال	عند إضافة المونومر مثل مونومر الايثين ينتج
تركيب البوليمرات	تتشابه بوليمرات الإضافة مع تركيب البولي إيثيلين. وهذا يعني أن تركيب كل منهما مكافئ للبولي إيثيلين حيث ترتبط ذرات أو مجموعات من الذرات بالسلسلة لتحل محل ذرات الهيدروجين. وتنتج هذه البوليمرات جميعها من عملية البلمرة بالإضافة. مثال: مبلمر الإيثيلين، C_2H_4	
البلمرة بالتكثيف	تعريفها	هو التفاعل الذي تحتوي المونومرات على من الوظيفية على الأقل تتحد مع بعضها، ويصاحب ذلك جزيء غالباً ما يكون
	مثال	بوليمر
بوليمر النايلون 6,6	تعريفه	هو اسم أحد أنواع
	تكوينه	يتكون بتفاعل مونومر في نهايته مجموعة و مونومر آخر في نهايته مجموعة حيث ترتبط مع بعضها البعض ليتكون مجموعة وينتزع (يتكون) جزيء
	علل	علل النايلون أصبح مادة شعبية؟ لأنه يمتاز ويمكن على شكل تشبه
التفاعل	$nHOOC-(CH_2)_4-COOH + nH_2N-(CH_2)_6-NH_2 \rightarrow \left[\begin{array}{c} O \\ \\ C-(CH_2)_4-C \\ \\ O \end{array} -NH-(CH_2)_6-NH \right]_n + nH_2O$ <p>حمض الأديبيك 6,1-ثنائي أمينوهكسان النايلون 6,6</p>	

التقويم:








22. سمّ تفاعل البلمرة الآتي: إضافة أو تكاثف. فسّر إجابتك.



من أمثلة البوليمرات: أنظر الكتاب جدول 2-14 ص 494 (بوليمرات شائعة)

.....سهولة 1- سهولة 2- المواد الأولية المستعملة في تحضيرها غير	حسب تعدد استعمالها هذه الأيام	خواص البوليمرات
1- يمكن سحب بعضها في صورة أنعم من 2- البعض الآخر كالفولاذ. 3- غير قابلة 4- أكثر تحملاً من المواد ومن ذلك الخشب 5- فهو غير قابل ولا يحتاج إلى إعادة 6- سهولة بأشكال مختلفة أو على شكل ألياف	حسب خواص البوليمرات نفسها	
نظرًا لتركيبه الجزيئي والذي يتكون من سلسلة طويلة من الألكان فيولي إيثيلين مثلاً : 1- ملمسه 2- لا يذوب في 3- غير كيميائياً 4- ورديء للكهرباء.	حسب الخواص المعتمدة على التركيب الجزيئي	
نظرًا للخواص السابقة يُستعمل البوليمر في: 1- أوعيه حفظ 2- تغليف الكهرباء.	استعمالها	

تدوير البوليمرات

تُشتق المواد الأولية المستعملة في تصنيع معظم البوليمرات من (النفط).	
أصبحت عملية تدوير البلاستيك أكثر أهمية. (علل ذلك)؟ لأن الأحفوري مهدد	تدوير البوليمرات
التقليل من حجم الوقود الأحفوري، وبذلك على هذا النوع من الوقود.	أهمية التدوير
تعد عملية إعادة تدوير البوليمرات عملية صعبة إلى حد ما (علل ذلك)؟ نظرًا إلى العدد من البوليمرات المختلفة الموجودة في هذه	صعوبة التدوير
لا بد من فرز المواد البلاستيكية وفقاً لمكونات البوليمر قبل أن	فرز المواد البلاستيكية
قد تكون عملية فرز المواد البلاستيكية و	مشاكل الفرز
يفضل وضع رموز موحدة على المنتجات البلاستيكية (علل ذلك)؟ لكي يوفر الوسائل لإعادة تدوير وفرز المواد	الرموز الموحدة لصناعة البلاستيك
 1 PETE بولي إيثيلين رباعي فتالات  2 HDPE بولي إيثيلين عالي الكثافة  3 V فينيل  4 LDPE بولي إيثيلين منخفض الكثافة  5 PP بولي بروبيلين  6 PS بولي ستايرين  7 مواد بلاستيكية أخرى	رموز بعض المواد البلاستيكية ومعناها

أسئلة تقويم الفصل الثاني

اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1- ذرة أو مجموعة من الذرات ترتبط بالمركبات العضوية وتكسبها خواص مميزة وتتفاعل دائماً بالطريقة نفسها. هي

- أ - المجموعة المميزة ب- المجموعة الميكانيكية ج- المجموعة الوظيفية د- المجموعة الفعالة

2- الصيغة العامة لهاليدات الألكيل

- أ - R-OH ب- R-X ج- R-O-R د- R-CO-R

3- تسمى المجموعة الوظيفية التي تميز هاليدات الألكيل

- أ - الهالوجين ب- الهيدروكسيل ج- الإيثر د- الكربونيل

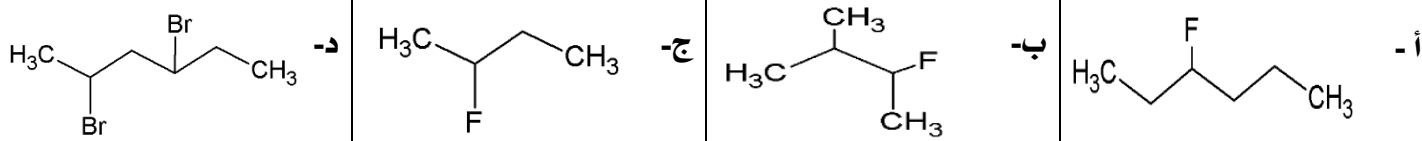
4- يسمى المركب العضوي التالي Br-CH₂-CH₂-CH₂-Br بنظام IUPAC

- أ - 2,1-ثنائي برومو بروبان ب- 3,1-ثنائي برومو بروبان ج- 3,1-ثنائي برومو بيوتان د- 2,1-ثنائي برومو بيوتان

5- ناتج التفاعل الكيميائي التالي CH₃-Cl + NaOH هو

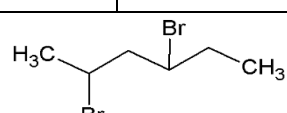
- أ - C₂H₅-OH + NaCl ب- CH₃-OH + NaBr ج- CH₃-ONa + HCl د- CH₃-OH + NaCl

6- أحد المركبات العضوية التالية يسمى بالنظام الدولي IUPAC : 2-فلورو-3-ميثيل بيوتان



7- تنتج مادة كلورو إيثان من تفاعل

- أ - C₂H₆ + Cl₂ ب- C₃H₈ + Cl₂ ج- CH₄ + Cl₂ د- C₃H₆ + Cl

8- يسمى المركب العضوي التالي بنظام IUPAC  أو CH₃-CHBr-CH₂-CHBr-CH₂CH₃

- أ - 5,3-ثنائي برومو هكسان ب- 4,2-ثنائي برومو هكسان ج- 4,2-ثنائي برومو هبتان د- 4,2-ثنائي برومو بنتان

9- هاليد الألكيل الذي يستعمل في المبردات وأنظمة التكييف هو

- أ - 2,1,1-ثلاثي كلورو إيثان ب- 2,1,1-ثلاثي فلورو بروبان ج- 2,1,1-ثلاثي برومو إيثان د- 2,1,1-ثلاثي فلورو إيثان

10- أي من هاليدات الألكيل التالية يتميز بدرجة غليان عالية

- أ - 1-فلورو بنتان ب- 1-كلورو بنتان ج- 1-أيودو بنتان د- 1-برومو بنتان

11- الصيغة العامة للكحولات

- أ - R-X ب- R-OH ج- R-O-R د- R-CHO

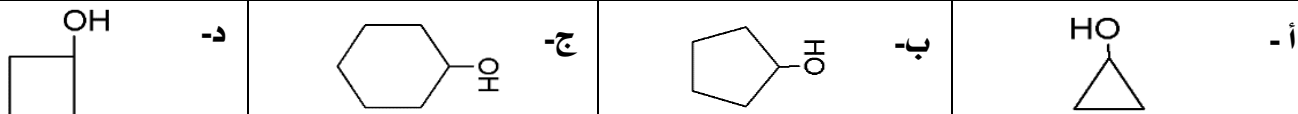
12- تتميز الكحولات بوجود مجموعة

- أ - الهالوجين ب- الكربونيل ج- الهيدروكسيل د- الكربوكسيل

13- أعلى المركبات العضوية في درجة الغليان فيما يلي هو:

أ - C_2H_6 ب- CH_3-OH ج- CH_3CH_2-OH د- $CH_3(CH_2)_4CH_2-OH$

14- مركب سام يستعمل مذيباً لبعض المواد البلاستيكية ويدخل في صناعة المبيدات الحشرية.....



15- مركبات عضوية تحتوي على ذرة أكسجين مرتبطة مع ذرتين من الكربون.....

أ - الإيثرات. ب- الألدهيدات. ج- الإسترات. د- الكيتونات.

16- الصيغة العامة للإيثرات.....

أ - $R-O-R'$ ب- $R-CO-R'$ ج- $R-CO_2-R$ د- $R-CO_2H$

17- أحد المركبات العضوية التالية لا يتكون بين جزيئاته روابط هيدروجينية.....

أ - $(CH_3)_2O$ ب- CH_3CH_2OH ج- CH_3CO_2H د- CH_3NH_2

18- ثنائي ميثيل إيثر يطلق هذا الاسم على المركب.....

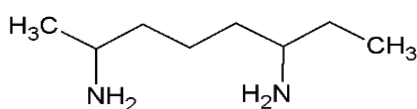
أ - $CH_3-O-C_2H_5$ ب- $(CH_3CH_2)_2O$ ج- $C_3H_7-O-C_3H_7$ د- $(CH_3)_2O$

19- مركبات عضوية تحتوي على ذرات نيتروجين مرتبطة مع ذرات كربون في سلاسل أليفاتية أو حلقات أروماتية.....

أ - الكحولات. ب- الألدهيدات. ج- الأمينات. د- الكيتونات.

20- الصيغة العامة للأمينات.....

أ - $R-O-R'$ ب- $RCOOH$ ج- ROH د- RNH_2



21- يسمى المركب العضوي التالي بنظام IUPAC

أ - 6,2- ثنائي أمينو أوكتان ب- 6,2- ثنائي أمينو هبتان ج- 6,1- ثنائي أمينو أوكتان د- 7,3- ثنائي أمينو أوكتان

22- مواد عضوية تستخدم في تحقيقات الطب الجنائي.....

أ - الكحولات. ب- الكيتونات. ج- الأمينات. د- الأميدات.

23- يسمى الترتيب الذي ترتبط فيه ذرة الأكسجين برابطة ثنائية مع ذرة كربون.....

أ - مجموعة الهيدروكسيل. ب- مجموعة الكربونيل. ج- مجموعة الأمين. د- مجموعة الإيثر.

24- أحد المركبات التالية يحتوي على مجموعة الكربونيل.....

أ - CH_3-CH_2-OH ب- $CH_3-CH_2-O-CH_3$ ج- $HCHO$ د- $CH_3-CH_2-CH_2-I$

25- الاسم العلمي للفورمالدهيد هو.....

أ - الميثانال ب- الايثانال ج- البروبانال د- البنثال

26- أي من المواد التالية كان يستعمل محلوله المائي في حفظ العينات البيولوجية ؟

أ - الأسيتالدهيد	ب- السينامالدهيد	ج- البنزالدهيد	د- الفورمالدهيد
------------------	------------------	----------------	-----------------

27- الصيغة العامة للكتونات

أ - R-O-R'	ب- R-CO-R'	ج- R-CO ₂ -R	د- R-CHO
------------	------------	-------------------------	----------

28- أبسط الكيتونات وأكثرها شيوعاً هو

أ - 2- بيوتانون	ب- 2- بنتانون	ج- 2- بروبانون	د- 2- هكسانون
-----------------	---------------	----------------	---------------

29- جميع المركبات التالية تذوب في الماء ماعدا

أ - الفورمالدهيد	ب- السليلوز	ج- حمض الخل	د- الإيثانول
------------------	-------------	-------------	--------------

30- الصيغة العامة للأحماض الكربوكسيلية

أ - RCOOH	ب- ROR	ج- RCOOR	د- ROH
-----------	--------	----------	--------

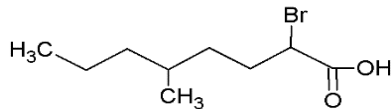
31- الاسم العلمي لحمض الفورميك هو

أ - حمض الإيثانويك	ب- حمض الميثانويك	ج- حمض البروبانويك	د- حمض البيوتانويك
--------------------	-------------------	--------------------	--------------------

32- الصيغة البنائية للمركب العضوي 3,3 - ثنائي برومو حمض بنتانويك هي

أ - Br-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -COOH	ج- CH ₃ C(Br) ₂ COOH
--	--

ب- CH ₃ CH ₂ C(Br) ₂ CH ₂ COOH	د- CH ₃ CH ₂ CH(Br)CH ₂ COOH
--	---



33- يسمى المركب العضوي التالي بنظام IUPAC

أ - 2- برومو- 5 - ميثيل حمض أوكتانويك	ج- 2- برومو- 4 - ميثيل حمض أوكتانويك
---------------------------------------	--------------------------------------

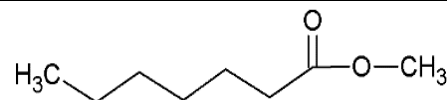
ب- 2- كلورو- 5 - ميثيل حمض أوكتانويك	د- 3- برومو- 5 - ميثيل حمض أوكتانويك
--------------------------------------	--------------------------------------

34- مركبات عضوية مشتقة من الحموض الكربوكسيلية

أ - الإيثرات.	ب- الألدهيدات.	ج- الإسترات.	د- الأمينات.
---------------	----------------	--------------	--------------

35- جميع المركبات العضوية التالية تحتوي على مجموعة الكربونيل ماعدا

أ - الإيثرات.	ب- الألدهيدات.	ج- الإسترات.	د- الأحماض الكربوكسيلية.
---------------	----------------	--------------	--------------------------



36- يسمى المركب العضوي التالي

أ - هكسانوات الميثيل.	ب- هبتانوات الميثيل.	ج- هكسانوات الإيثيل.	د- هبتانوات الإيثيل.
-----------------------	----------------------	----------------------	----------------------

37- أي من المركبات العضوية التالية أميد

أ - CH ₃ COCH ₃	ب- CH ₃ CH ₂ NH ₂	ج- CH ₃ COOCH ₃	د- NH ₂ CONH ₂
---------------------------------------	--	---------------------------------------	--------------------------------------

الفصل الثالث

كيمياء الحياة (المركبات العضوية الحيوية)

The Chemistry of Life

تقوم المركبات العضوية الحيوية: البروتينات والكربوهيدرات والليبيدات بالنشاطات الضرورية للخلايا الحية.

مواضيعها	الدروس
البروتينات	الدرس الأول : 3-1
الكربوهيدرات	الدرس الثاني : 3-2
الليبيدات	الدرس الثالث : 3-3
الأحماض النووية	الدرس الرابع : 3-4

تقييم الفصل الثالث

غير مُكتمل ناقص قليلاً مُكتمل

zero 1 2 3 4 5 واجب

zero 1 2 3 4 5 ملف

ملاحظات المعلم

.....

.....

.....

الفكرة الرئيسية: تؤدي البروتينات وظائف أساسية تشمل تنظيم التفاعلات الكيميائية، والدعم البنائي، ونقل المواد، وتقلصات العضلات.

تركيب البروتين Protein Structure

تعريفها	هي تتكون من مرتبطة معاً معين.
أحد أنواعها	تعد نوعاً من البروتينات.
وجودها	جميع المخلوقات الحية؛ ومنها الإبل والنباتات تتكون من
عملها الصحيح	يجب أن يكون البروتين في تركيب معين حتى يعمل بشكل صحيح.

البروتينات

الأحماض الأمينية

تعريفها	هي توجد فيها مجموعة ومجموعة الحمضية.
تركيبها العام	$ \begin{array}{c} \text{R} \\ \\ \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \quad \text{O} \end{array} $ <p>سلسلة جانبية متغيرة R مجموعة كربوكسيل مجموعة أمين ذرة هيدروجين</p>
المجموعات في التركيب العام	تحتوي كل مجموعة أمين على ذرة مركزية محاطة بأربع مجموعات. -1 -2 -3 -4

$ \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{NH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \quad \text{O} \end{array} $	$ \begin{array}{c} \text{SH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \quad \text{O} \end{array} $	$ \begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \quad \text{O} \end{array} $	$ \begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \quad \text{O} \end{array} $	الأحماض الأمينية
$ \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \quad \text{O} \end{array} $	$ \begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad / \\ \text{CH} \\ \\ \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \quad \text{O} \end{array} $	$ \begin{array}{c} \text{O} \quad \text{NH}_2 \\ \diagdown \quad / \\ \text{C} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \quad \text{O} \end{array} $	$ \begin{array}{c} \text{O} \quad \text{OH} \\ \diagdown \quad / \\ \text{C} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \quad \text{O} \end{array} $	أمثلة

تنوع السلاسل الجانبية (R)	1- يزدون التنوع للسلاسل الجانبية بتنوع كبير في الخواص و 2- يساعد على أداء عديدة و
---------------------------	--

الرابطه الببتيدية

هي تجمع أمينيين.	تعريفها
المجموعة الوظيفية التي تتكون تسمى رابطه	صيفتها
تنتج من تفاعل حمضين حيث تتحد مجموعة حمض في الحمض الأميني الأول مع مجموعة في الحمض الأميني الثاني لتتكون مجموعة (الببتيد) الوظيفية وينطلق جزيء (H ₂ O) ويسمى هذا التفاعل بتفاعل	طريقة تكوينها
<div style="text-align: center;"> <p>رابطه ببتيدية</p> <p>حمض أميني + حمض أميني → ببتيد ثنائي + ماء</p> </div>	مثال

الببتيد وثنائية الببتيد

المكونه من أمينيين أو مرتبطة معًا بروابط	الببتيد												
المكون من حمضين مرتبطين معًا برابطه	تعريفها												
<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 33%; text-align: center;">نوع الحمض</td> <td style="width: 33%; text-align: center;">الجلالسين فينيل الأئينين (Gly - Phe)</td> <td style="width: 33%; text-align: center;">فينيل الأئينين الجالاسين (Phe - Gly)</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center; vertical-align: middle;">التركيب</td> <td style="text-align: center;"> </td> <td style="text-align: center;"> </td> </tr> <tr> <td style="text-align: center; vertical-align: middle;">التشابه</td> <td colspan="2" style="padding: 5px;">المركبين مكونين من نفس الأمينيين وهما فينيل الأئينين و</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center; vertical-align: middle;">الاختلاف</td> <td colspan="2" style="padding: 5px;">مختلفين الحمضين الأمينيين في</td> </tr> </table>	نوع الحمض	الجلالسين فينيل الأئينين (Gly - Phe)	فينيل الأئينين الجالاسين (Phe - Gly)	التركيب			التشابه	المركبين مكونين من نفس الأمينيين وهما فينيل الأئينين و		الاختلاف	مختلفين الحمضين الأمينيين في		مثال
نوع الحمض	الجلالسين فينيل الأئينين (Gly - Phe)	فينيل الأئينين الجالاسين (Phe - Gly)											
التركيب													
التشابه	المركبين مكونين من نفس الأمينيين وهما فينيل الأئينين و												
الاختلاف	مختلفين الحمضين الأمينيين في												
في طرفي ثنائي الببتيد توجد مجموعتين حرة هما مجموعة ومجموعة تستطيع كل من هاتين المجموعتين الارتباط مع الطرف المقابل من حمض أميني آخر، مكونه المزيد من	المجموعات الحرة												
تقوم الخلايا الحية دائمًا ببناء الببتيدات بإضافة إلى الطرف	الخلايا الحية												

عديدة الببتيد

57

	تعريفه	هو المكونة من أحماض أمينية أو متصلة معا بروابط	البروتين البيبتيد
	تعريفه	هو المكونة من أحماضًا أمينيًا على الأقل أو أكثر من حمض أميني.	
	علل	علل وجود عدد محدود فقط من تراكييب البروتينات؟ لأن هناك فقط تستطيع تكوين	
	عددها	البروتين يمكن أن يحتوي على 50 حمضًا أمينيًا على الأقل أو أكثر من 1000 حمض أميني مرتبة في أي تتابع ممكن.	
	حساب عدد التتابع	ولحساب عدد التتابعات الممكنة لهذه الأحماض الأمينية افترض أن كل موقع على السلسلة يمكن أن يكون فيه حمضًا أمينيًا محتملاً. البيبتيد الذي يحتوي على (n) من الأحماض الأمينية له من التتابعات المحتملة للأحماض الأمينية.	
	مثال	- ثنائي البيبتيد الذي يتكون من حمضين أمينيين فقط يمكن أن يكون له أو تتابع محتمل. - أصغر البروتينات، والذي يحتوي على 50 حمضًا أمينيًا فقط لديه أو أكثر من احتمالاً من ترتيبات الأحماض الأمينية.	

	التصنيف حسب عدد الأحماض الأمينية	(9 - 2) يسمى مثل وغيرها.
		(49 - 10) يسمى (1000 - 50) يسمى

تركيب البروتين الثلاثي الأبعاد

	ملاحظة	تبدأ السلاسل المكونة من الأحماض الأمينية مكونة أشكالاً قبل أن يكتمل تكوينها. ويتحدد الثلاثي الأبعاد عن طريق بين الأمينية.
	أشكال أجزاء عديدة البيبتيد ثلاثي الأبعاد	1- شكل يشبه سلك الهاتف. 2- على هيئة عدة طيات. 3- على عدة وصحائف، ولفات، وقد لا يحتوي على أي منها.
	الشكل الكلي الثلاثي الأبعاد للعديد من البروتينات	1- الشكل الكلي الثلاثي الأبعاد للعديد من البروتينات شكل غير 2- شكل طويل.

	تغير شكل البروتين	علل لماذا شكل البروتين مهم لعمله؟ لأنه إذا تغير هذا الشكل فقد أن يقوم داخل
--	--------------------------	--

	تعريفها	هي العملية التي تركيب الثلاثي الأبعاد و أو	تغير الخواص الطبيعية الأصلية للبروتين
	أسبابها	ينتج عن التغيرات في: 1- 2- 3- 4- العوامل الأخرى طيات البروتين و	

	مثال:	علل عند سلق بيضة تصبح صلبة؟ لأن البيضة الغني بالبروتين نتيجة الطبيعية للبروتين.	عمل البروتينات بصورة صحيحة
--	--------------	---	-----------------------------------

	عمل البروتينات بصورة صحيحة	البروتينات تعمل بصورة صحيحة فقط عندما تكون لذا فإنها تصبح غير بصورة عامة إذا حدث لها تحويل في خواصها الطبيعية.
--	-----------------------------------	---

وظائف البروتينات المتعددة The Many Functions of Proteins

58

تؤدي البروتينات أدوارا كثيرة في الخلايا الحية فهي تقوم:

وظائف البروتينات	-1 التفاعلات الكيميائية. -2 العمليات -3 حركة
	-4 للخلايا. -5 داخل الخلايا وفيما بينها. -6 عند شح المصادر الأخرى.
	-7 تعمل عمل المصدر

تسريع التفاعلات

عمل البروتينات	يعمل العدد الأكبر من البروتينات في معظم المخلوقات الحية عمل والعوامل للتفاعلات الكثيرة التي تحدث في
الإنزيمات	تعريفها عوامل حيوية تعمل على التفاعل الكيميائي دون أن في هذا التفاعل.
	أهميتها تؤدي عادة إلى طاقة التفاعل عن طريق الحالة
المادة الخاضعة لفعل الإنزيم	تعريفها هي مادة في تفاعل يعمل فيه عمل عامل
	عملها ترتبط المواد الخاضعة لفعل الإنزيم بمواقع على الإنزيم. وهي عادة عبارة عن أو
الموقع النشط	تعريفه هي التي ترتبط بها المواد لفعل
المطابقة التأثيرية	تعريفها هي بعدما ترتبط المادة الخاضعة يغير هذا الموضع قليلا ليحيط بالمادة بصورة أكثر
	مثال يجب أن تتطابق المواد الخاضعة مع شكل بالطريقة نفسها التي تتطابق بها قطع الألغاز أو و
	ملاحظة لن يرتبط الجزيء الذي شكله قليلاً عن شكل المادة الخاضعة المعتادة للإنزيم بصورة جيدة بالموقع وقد
مركب الإنزيم والمادة الخاضعة	تعريفه هو المتكون من والمادة عند ارتباطهما.
أهمية الحجم الكبير لجزيئات الإنزيم	الحجم الكبير لجزيئات الإنزيم يمكنها من تكوين مع
أهمية التنوع الكبير للسلاسل الجانبية	يسمح التنوع الكبير للسلاسل الجانبية الأمينية في بتكوين عدد من بين
أهمية القوى بين الجزيئات	القوى بين الجزيئية هذه طاقة اللازمة حيث الروابط و المادة الخاضعة لفعل الإنزيم إلى

بروتينات النقل

59

بروتينات النقل	تعريفها	هي بروتينات جسيمات منها في أرجاء
	مثال	1- بروتين الذي ينقل في الدم من الرئتين إلى سائر 2- بروتينات أخرى تسمى لتنتقلها من جزء من الجسم إلى جزء آخر خلال مجرى

الدعم البنائي

البروتينات البنائية	تعريفها	هي بروتينات تقتصر على وظيفة وحيدة هي للمخلوقات
	مثال و
الكولاجين	تعريفه	هو البروتين البنائي توافراً في معظم
	وجوده	وهو جزء من والأوتار و و
الكيراتين	وجوده	يوجد في والفرو و و والأظفار والشرنقات و

الإشارات الخلوية (الاتصالات)

الهرمونات	تعريفها	هي تحمل من أحد أجزاء إلى جزء آخر.
	ملاحظة	بعض الهرمونات
	مثال وهو مثال مألوف للبروتينات.
الأنسولين	تعريفها	هو بروتيني يتكون من حمضاً أمينياً تنتجه بعض خلايا
	وظيفته	وعندما يطلق الأنسولين إلى مجرى يعطي لخلايا
	عدم توافر الأنسولين	يؤدي عدم توافر الأنسولين في كثير من الأحوال إلى الذي ينتج عن كثرة في مجرى الدم.
التقنية الحديثة وصناعة البروتينات	أين تصنع	تم صناعة بعض البروتينات في
	استعمالها	تستعمل
	مثال وهرمونات وهرمونات
البروتينات الطبيعية والصناعية	تعريفها	تستعمل البروتينات الطبيعية والصناعية في العديد من
	مثال	محاليل إلى وسائل المساعدة و
علل	علل اختلاف وظائف البروتينات في الجسم؟ بسبب اختلاف نوع المكونة لها و داخل	

أنواع الكربوهيدرات Kinds of Carbohydrates

الكربوهيدرات	تعريفها	هي مركبات تحتوي على عدة من () بالإضافة إلى مجموعة الوظيفية () .
	وظيفتها	تعتبر للطاقة في المخلوقات الحية.
	وجودها	الأغذية الغنية بها هي و والخبز و
	قياسها	تتراوح في قياسها بين وحدة واحدة إلى مكونة من مئات أو حتى آلاف وحدات البناء الأساسية.
	أنواعها	1- السكريات 2- السكريات 3- السكريات

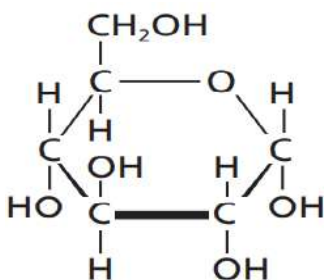
السكريات الأحادية

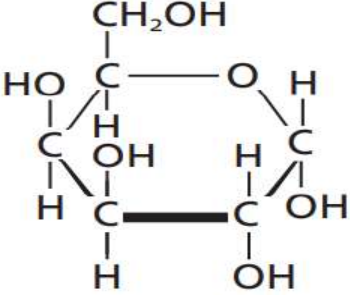
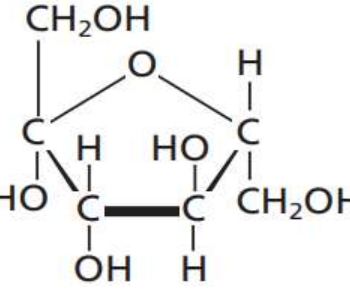
السكريات الأحادية	تعريفها	هي أنواع وتسمى سكريات
	أكثرها شيوعاً	تحتوي أكثر السكريات الأحادية شيوعاً أو ذرات
	أمثلتها	1- 2- 3-
	شكل السلسلة المفتوحة	لاحظ توجد مجموعة على إحدى ذرات الكربون ومجموعات على معظم ذرات الكربون الأخرى.
	مجموعة الكربونيل	إن وجود مجموعة الكربونيل يجعل هذه المركبات إما وإما
خواصها	علل السكريات الأحادية قابلة للذوبان في الماء وتكون درجات انصهارها عالية؟	

الجلوكوز	تعريفه	هو سكر الكربون وله تركيب
	تسميته	يسمى في كثير من الأحيان وذلك لأنه ويوجد بتركيز في
	أهميته	يعمل مصدرًا رئيسًا

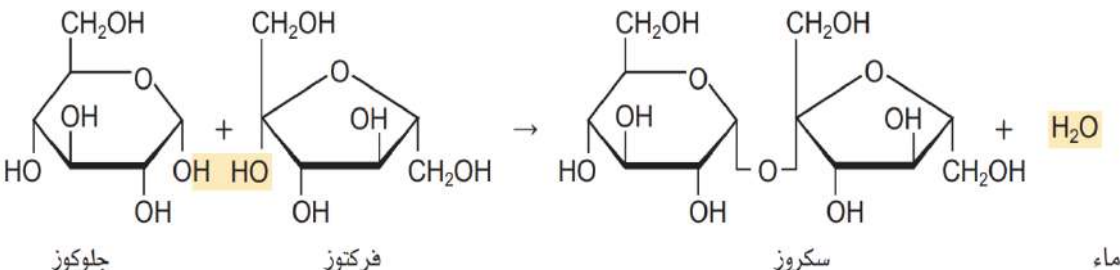
جلوكوز (شكل السلسلة الحلقية)

جلوكوز (شكل السلسلة المفتوحة)

الصيغة
البنائية

هو سكر الكربون وله تركيب	تعريفه	
يختلف الجلاكتوز عن الجلوكوز فقط في كيفية ذرة ومجموعة في حول إحدى ذرات الست.	وجه الاختلاف	
الجلوكوز والجلاكتوز هنسيين.	وجه التشابه	
الجلاكتوز (شكل السلسلة الحلقية)	الجلاكتوز (شكل السلسلة المفتوحة)	الجلاكتوز
		الصفة البنائية
هو سكر أحادي يتكون من كربون وله تركيب	تعريفه	
يُعرف بسكر لأنه موجود في معظم الفواكه.	تسميته	
الفركتوز (شكل السلسلة الحلقية)	الفركتوز (شكل السلسلة المفتوحة)	الفركتوز
		الصفة البنائية
السكريات الأحادية توجد في محلول مائي على الصورة وتركيب السلسلة لكنها تغير باستمرار و		وجود السكريات في حالة المحاليل المائية
هي التراكيب الأكثر وهي الشكل للسكريات الأحادية في حالة		مميزات التراكيب الحلقية
توجد فقط في تركيب السلسلة أما في التركيب الحلقى تتحول إلى مجموعات		مجموعات الكربونيل
تطبيق: اشرح وظائف الكربوهيدرات في المخلوقات الحية؟		

السكريات الثنائية

هي سكر ينتج عندما يرتبط معًا عن طريق تفاعل الذي يطلق	تعريفها	السكريات الثنائية
يُطلق على الرابطة الجديدة المتكونة الرابطة	نوع الرابطة	
-1 -2	أمثلتها	
يعرف أيضًا بسكر ؛ لأنه يستعمل بشكل رئيس في	تسميته	السكروز
يتكون السكروز من اتحاد مع	تكوينه	
 <p style="text-align: center;">جلوكوز فركتوز سكروز ماء</p>	معادلة تحضيره	
هو الكربوهيدرات الأهم في الحليب، ويسمى غالبًا	تسميته	
يتكون اللاكتوز عندما يتحد و	تكوينه	اللاكتوز

السكريات عديدة التسكر

هي بوليمرات تتكون من السكريات وتحتوي على وحدة بناء أساسية أو	تعريفها	السكريات عديدة التسكر
تُعرف باسم الكربوهيدرات	تسميتها	
-1 -2 -3	أمثلتها	
ترتبط الوحدات الأساسية في عديدة التسكر بالروابط التي	نوع الروابط	
أحد سكريات	نوعه	الجلايكوجين
يتألف من وحدات تختزن	تكوينه	
يوجد غالبًا في و الإنسان وحيوانات أخرى. كما يوجد في بعض أنواع المخلوقات ومنها و	وجوده	

<p>وجه التشابه</p> <p>➤ نوعين مهمين من السكريات</p> <p>➤ يتكون كل منهما من وحدات أساسية من</p> <p>➤ تُصنع من</p>		<p>النشا و السليلوز</p> <p>وجه الاختلاف</p>
<p>❖ يختلفان في و</p>		
<p>من حيث الوظائف</p>	<p>النشا: جزئ لا في ويُستعمل</p> <p>السليلوز: لا في الماء، ويكون الجدران القاسية للخلية</p>	
<p>من حيث الخواص</p>	<p>يتكون كل من الجلايكوجين والنشا والسليلوز من وحدات أساسية من</p> <p>❖ علل يتكون كل من الجلايكوجين والنشا والسليلوز من نفس الوحدات؟</p> <p>لأن الروابط التي الوحدات الأساسية معا تتجه مختلفة في</p>	
<p>أهمية اختلاف شكل الروابط في السكريات</p> <p>➤ يستطيع الإنسان أن يهضم الجلايكوجين ولكنه يستطيع أن يهضم</p> <p>➤ لا تستطيع إنزيمات أن تستوعب في مواقعها</p>		
<p>الألياف الغذائية</p> <p>السليلوز الذي في الفواكه والخضروات والحبوب التي نأكلها، يسمى</p> <p>وذلك لأنه في الجهاز دون أن كثيراً.</p>		

❖ تطبيقات:

1- صنف الكربوهيدرات الآتية إلى سكريات أحادية، أو ثنائية، أو عديدة التسكر:

الكربوهيدرات	التصنيف	الكربوهيدرات	التصنيف
النشا		السليلوز	
الجلوكوز		الجلايكوجين	
السكروز		الفركتوز	
الرايبوز		اللاكتوز	

2- أعط مصطلحاً علمياً لكل مما يأتي:

المادة	المصطلح العلمي	المادة	المصطلح العلمي
سكر الدم		سكر الفاكهة	
سكر المائدة		سكر الحليب	

الفكرة الرئيسية: تكون الليبيدات الأغشية الخلوية وتخزن الطاقة وتنظم العمليات الخلوية.

ما الليبيدات؟ What is a Lipid ?

تعريفها	هي جزيئات كبيرة غير	الليبيدات
خواصها	علل الليبيدات غير قابلة للذوبان في الماء؟	
وظيفتها	1- تختزن 2- تكوّن معظم	
وجه الاختلاف	تختلف الليبيدات عن البروتينات والكربوهيدرات في أنها ذات وحدات بناء أساسية متكررة.	
وحدة البناء	لديها وحدة بناء رئيسة مشتركة وهي	

الأحماض الدهنية

تعريفها	هي ذات سلاسل	الأحماض الدهنية								
تركيبها	تحتوي معظم الأحماض الدهنية الطبيعية ما بين و ذرة									
صيغتها العامة										
أنواعها حسب الروابط	<table border="1"> <tr> <td>مُشعبة</td> <td>الأحماض الدهنية التي لا تحتوي على روابط بين ذرات</td> </tr> <tr> <td>مثال</td> <td>حمض</td> </tr> <tr> <td>غير مُشعبة</td> <td>الأحماض الدهنية التي تحتوي على روابط أو أكثر بين ذرات</td> </tr> <tr> <td>مثال</td> <td>حمض</td> </tr> </table>		مُشعبة	الأحماض الدهنية التي لا تحتوي على روابط بين ذرات	مثال	حمض	غير مُشعبة	الأحماض الدهنية التي تحتوي على روابط أو أكثر بين ذرات	مثال	حمض
مُشعبة	الأحماض الدهنية التي لا تحتوي على روابط بين ذرات									
مثال	حمض									
غير مُشعبة	الأحماض الدهنية التي تحتوي على روابط أو أكثر بين ذرات									
مثال	حمض									
إمكانية التشبع	يمكن أن يتشبع الحمض الدهني إذا تفاعل مع									

تعريفها	هي تفاعل يتم فيه تفاعل غاز مع ذرات الكربون المرتبطة بروابط	الهدرجة
مثال	يمكن أن تتم هدرجة حمض الأوليك ليكون	
المتشكل الهندسي	توجد الروابط الثنائية في الأحماض الدهنية الطبيعية جميعها تقريبا في صورة المتشكل الهندسي	
الخواص	علل تكون درجات انصهار الأحماض الدهنية غير المشبعة أقل من المشبعة؟ لأنها تكوين قوى تجاذب بين كما في جزيئات الأحماض	

Triglycerides الجليسيريدات الثلاثية

65

	ملاحظة		
الأحماض الدهنية نادرًا ما تكون وحدها فهي تكون غالبًا مرتبطة.....			
هو جزئ من ذرات ترتبط كل منها مع مجموعة	الجليسرول		
مركب يتكون عندما ترتبط دهنية بروابط	تعريفه		
$ \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{OH} \\ \\ \text{CHOH} \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array} + \begin{array}{c} \text{HOC}(\text{CH}_2)_{14}\text{CH}_3 \\ \text{HOC}(\text{CH}_2)_{16}\text{CH}_3 \\ \text{HOC}(\text{CH}_2)_{18}\text{CH}_3 \end{array} \rightarrow \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{O} - \text{C}(=\text{O}) - (\text{CH}_2)_{14} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH} - \text{O} - \text{C}(=\text{O}) - (\text{CH}_2)_{16} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 - \text{O} - \text{C}(=\text{O}) - (\text{CH}_2)_{18} - \text{CH}_3 \end{array} + 3\text{H}_2\text{O} $ <p style="text-align: center;">جليسرول 3 أحماض دهنية جليسيريد ثلاثي ماء</p>	الشكل 3-14 صفحة 520	معادلة تكوين الجليسيريد الثلاثي	
حالتها في درجة حرارة الغرفة تكون أو	حالتها	الجليسيريد الثلاثي	
مثل: الزيت: عندما تكون في الحالة	أمثلة		
مثل: الدهون: عندما تكون في الحالة			
تخزن الأحماض الدهنية في الدهنية في على شكل	تخزينها في الجسم		
عندما تتوافر الطاقة بكثرة الخلايا الدهنية الطاقة في الأحماض على هيئة	عندما توافر الطاقة		
عندما تقل الطاقة تقوم الخلايا الجليسيريد مطلقه التي استعملت في	عندما تقل الطاقة		
يحللها بفعل	تحلل الجليسيريد	داخل الخلايا	
يُحلل بإجراء تفاعل يُسمى باستعمال قوية مثل	خارج الخلايا		
$ \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{O} - \text{C}(=\text{O}) - (\text{CH}_2)_{14}\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH} - \text{O} - \text{C}(=\text{O}) - (\text{CH}_2)_{14}\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 - \text{O} - \text{C}(=\text{O}) - (\text{CH}_2)_{14}\text{CH}_3 \end{array} + 3\text{NaOH} \rightarrow \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{OH} \\ \\ \text{CHOH} \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array} + 3\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{C}(=\text{O})\text{O}^- \text{Na}^+ $ <p style="text-align: center;">الجليسيريد الثلاثي قاعدة الجليسرول الصابون</p>	الشكل 3-16	تعريفه هو تفاعل الجليسيريد مع وجود مائي لقاعدة لتكوين و	التصبن
يُستعمل تفاعل التصبن في إنتاج	استعمال التصبن		
هو عبارة عن للأحماض	تعريفه	الصابون	
جزئ الصابون طرفان هما: طرف وآخر	تركيبه		
علل يستعمل الصابون مع الماء في تنظيف الأوساخ والزيوت غير القطبية؟ أن الأوساخ والزيوت غير القطبية ترتبط بالطرف غير لجزيئات في حين يكون الطرف لجزيئات الصابون قابلاً في	استعمال الصابون		

الليبيدات الفوسفورية - الالايبيز الفوسفوري phospholipase

تعريفها	هي جلسريدات ثلاثية فيها أحد الأحماض بمجموعة
وجودها	توجد بكثرة في
أشكال الجزئيات	تكون مجموعة الفوسفات القطبية في صورة وتكون الأحماض الدهنية غير في صورة
تكوينه	يتكون الشكل النموذجي للغشاء البلازمي من من
ترتيب الطبقتين واتجاه الجزئيات	الطبقتين مرتبة بحيث تكون: ذيلها غير القطبية متجهة نحو ورؤوسها القطبية متجهة إلى
اسم هذا الترتيب	يسمى هذا الترتيب الليبيد
عمل الليبيد في الغشاء البلازمي	يعمل بوصفه في فإن الخلية تستطيع أن المواد التي تدخل خلال هذا و منه.

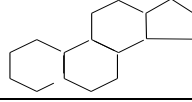
الربط مع علم الاحياء

تعريفه	هو نوع من يعمل كعامل لتحليل
وجوده	يوجد في الأفاعي السامة.
طريقة تكوينه	يتكون من تفكك (تميه) رابطة لذرة الوسطى في الليبيد

الشموع

تعريفها	هي نوع من تتكون من اتحاد دهني مع ذي سلسلة
صيغتها العامة	
خواصها	1- الدهون طرية . 2- ذات درجات
مصدر إنتاجه	تنتج و الشمع
أهمية الشمع	تغطي أوراق بالشمع الذي
مثال	قطرات تكون كرات كالخرز على أوراق مما يشير إلى وجود كما أن أقراص التي يبنيها النحل مصنوعة أيضا من الذي يعرف عادة باسم
شمع النحل	يتكون من اتحاد حمض المكون من حمض دهني ذي ذرة مع يحتوي على سلسلة من ذرة كربون.

الستيرويدات

لا تحتوي جميع الستيرويدات على سلاسل	ملاحظة
هي تحتوي تراكيبيها على حلقات	الستيرويدات
جميع الستيرويدات مبنية من تركيب الأساسي المكون من	
	
<p>➤ بعض ومنها العديد من الهرمونات الجنسية تنظم</p> <p>➤ يعد الكولسترول وهو ستيرويد آخر مكوناً مهما</p> <p>➤ فيتامين أيضا يحتوي على تركيب الستيرويد ذي الحلقات الأربع ويؤدي دوراً في</p>	
يستعمل ستيرويد يسمى بوصفة آلية	العلجوم البحري

تدريبات: صف وظيفة الستيرويدات؟

--

صف تراكييب كلاً من:

a. الأحماض الدهنية.	b. الجليسيريدات الثلاثية.
c. الستيرويدات الفوسفورية	d. الستيرويدات.

اذكر وظيفة مهمة لكل من الستيرويدات الآتية:

a. الجليسيريدات الثلاثية.	b. الستيرويدات الفوسفورية.
c. الشموع.	d. الستيرويدات.

تركيب الأحماض النووية Structure of Nucleic Acids

تعريفه	هو يحتوي على
وظيفته	يقوم المعلومات و
أين يوجد	يوجد في
وحدة البناء	تسمى وحدة البناء الأساسية للحمض النووي
ماذا يحتوي	يحتوي الحمض النووي على من أحد النيوكليوتيدات مرتبط نيوكليوتيد آخر.

يتكون كل نيوكليوتيد من ثلاثة أجزاء

- 1- مجموعة غير ذرات
- 2- سكر نو ذرات
- 3- قاعدة وهي تركيب يحتوي على

أجزاؤه ومكوناته

التشابه والاختلاف

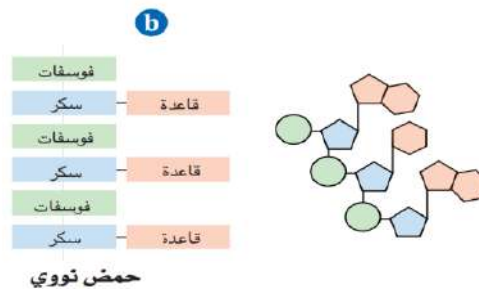
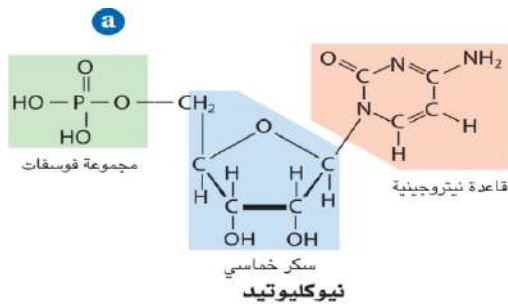
ماذا تشكل

على ماذا يحتوي الشريط

القواعد النيتروجينية

دور القوى بين الجزيئات

النيوكليوتيد



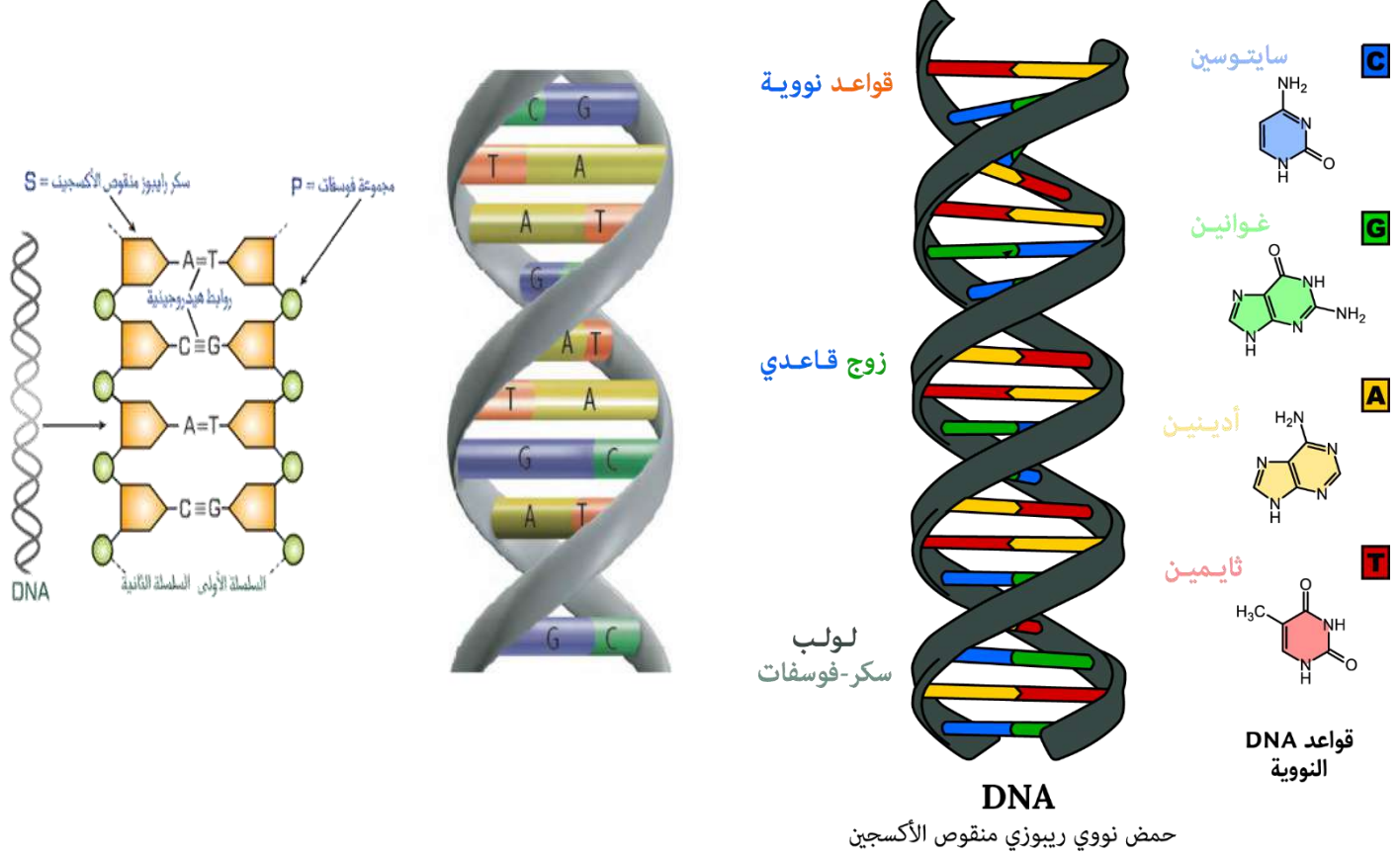
يحتوي كل نيوكليوتيد على قاعدة تحوي على نيتروجين وسكر خماسي ومجموعة فوسفات.

الأحماض النووية سلاسل طويلة من سكريات ومجموعات فوسفات متعاقبة. ويرتبط بكل سكر قاعدة نيتروجينية ولأن النيوكليوتيدات ملتوية فإن السلاسل تشبه درجات السلم.

DNA : The Double Helix اللولب المزدوج

69

هو حمض رايبونيوكلييك وهو أحد نوعين من الأحماض التي توجد في	تعريفه	DNA
يحتوي DNA على الرئيسة لبناء جميع جسم المخلوق الحي.	على ماذا يحتوي	
يتكون DNA من طويلتين من النيوكليوتيدات ملتقتين معًا لتشكل بناءً	تركيب DNA	
..... قاعدة -3 ذر ذرات	على ماذا يحتوي كل نيوكليوتيد في DNA ؟ مجموعة -1 سكر -2	
وتشكل جزيئات السكر ومجموعات الفوسفات في كل سلسلة أو العمود الفقري	موقع السكر والفوسفات في السلسلة	
..... أما القواعد النيتروجينية فتوجد	موقع القواعد في السلسلة	
..... يتكون من	لماذا سُمي باللولب المزدوج؟ لأن البناء	



تركيب DNA هو لولب مزدوج يشبه سحَاب منزلق ملتوي.
ويتكون العمودان الفقريان من السكر والفوسفات ويشكلان الجانبين الخارجيين للسحَاب المنزلق.

تابع تركيب DNA

► يحتوي (DNA) على أربع قواعد نيتروجينية وهي :

أنواع القواعد النيتروجينية	1-	2-
	3-	4-

عدد حلقات القواعد
يحتوي كل من الأدينين والجوانين على حلقة
ويحتوي كل من الثايمين والسايروسين على حلقة

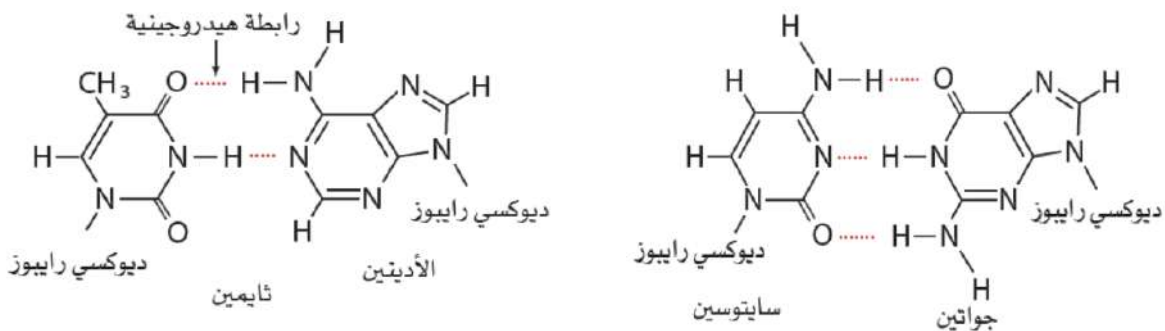
شكل اللولب المزدوج
كل قاعدة نيتروجينية على شريط من اللولب قاعدة نيتروجينية على
المقابل بالطريقة نفسها التي تتقابل بها أسنان السحاب المنزلق.

الروابط الهيدروجينية
تتقارب القواعد إلى حد تتكون بينها روابط

العدد الأفضل من الروابط الهيدروجينية
ولما كانت كل قاعدة نيتروجينية لديها من المجموعات العضوية
التي تستطيع أن تكون روابط هيدروجينية فإن القواعد النيتروجينية تشكل دائماً بطريقة
معينة حيث يتكون دائماً العدد من

الأزواج القاعدية المتطابقة وكمياتها
يرتبط الجوانين (G) دائماً وكمياتها في DNA دائماً
ويرتبط الأدينين (A) دائماً وكمياتها في DNA دائماً
وتسمى أزواج G-C و A-T أزواجاً

أعظم الاكتشافات
وفي عام 1953م استخدم جيمس واتسون و فرانسيس كريك هذه الملاحظة ليقوما بأحد أعظم
الاكتشافات العلمية في القرن العشرين عندما DNA ذا
لقد حققا هذا الإنجاز دون أن يقوما بالعديد من المختبرية بل قاما بدلا من ذلك بتجميع
عدد كبير من العلماء الذين قاموا بدراسة DNA و



الشكل 22-3 يحدث تزاوج القواعد في DNA بين قاعدة ذات حلقتين وقاعدة ذات حلقة واحدة
حيث يتزاوج الأدينين والثايمين دائماً ويشكلان زوجاً بينهما رابطتان هيدروجينيتان ويتزاوج
الجوانين والسايروسين دائماً فيكونان زوجاً يرتبطان بثلاث روابط هيدروجينية.

وظيفة DNA

71

الوظيفة	يخترن المعلومات للخلاية في.....
عملية نسخ الـ DNA	و DNA قبل حتى يحصل الجيل من الخلايا على نفسها.
المادة الوراثية للخلاية بطريقة آلية	قرر واطسون وكريك أن سلسلتي DNA إحداهما الأخرى. أدركا أن المتطابقة المادة الوراثية للخلاية بطريقة.....
خصائص القواعد النيتروجينية	تتخذ قواعد DNA النيتروجينية الأربع أبجدية في للخلايا الحية.
أهمية تسلسل الحروف	يمثل التسلسل المحدد لهذه الحروف التعليمات للمخلوق.....
لغة الحروف واختلاف تسلسل القواعد	يسمح اختلاف تسلسل القواعد في كل نوع من المخلوقات الحية ضخم من الحياة. وكل ذلك عن طريق لغة تستخدم فقط.
عدد الأزواج المتطابقة في DNA الخلية البشرية	يقدر أن DNA الخلية يحتوي على نحو مليارات زوج من القواعد النيتروجينية في تسلسل بالبشر.

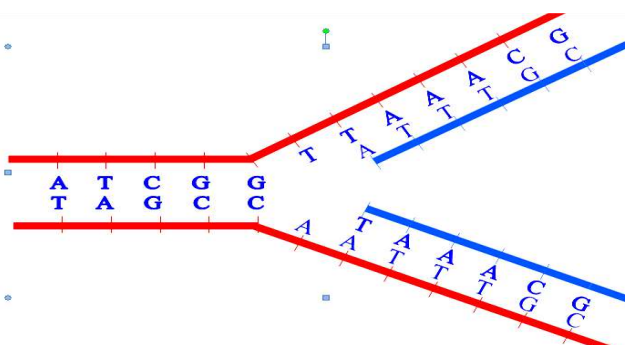
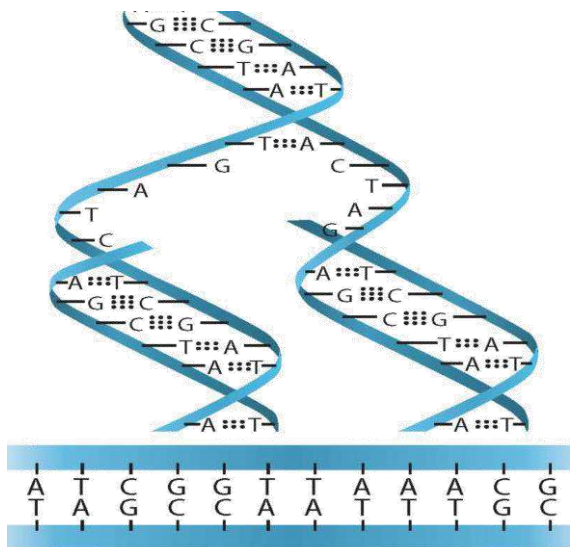
وظيفة DNA

كيف يتضاعف DNA؟ يتضاعف DNA قبل انقسام الخلية؛ حيث تحصل كل من الخليتين الجديدتين على مجموعة كاملة من التعليمات الوراثية. وعندما يبدأ DNA في التضاعف، يبدأ شريطا النيوكليوتيد بالانفكاك، ويقوم إنزيم بفك الروابط الهيدروجينية بين القواعد النيتروجينية فينفسل الشريطان. كما تقوم إنزيمات أخرى بإيصال نيوكليوتيدات حرة من الوسط المحيط إلى القواعد النيتروجينية المكشوفة، فيرتبط الأدينين بروابط هيدروجينية مع الثايمين، ويرتبط السايتوسين بالجوانين. وهكذا يقوم كل شريط ببناء شريط مكمل عن طريق مزوجة القواعد بالنيوكليوتيدات الحرة. وهذه العملية موضحة في الرسم المجاور. وبعد أن يتم ارتباط النيوكليوتيدات الحرة بالروابط الهيدروجينية في أماكنها، تقوم السكريات والفوسفات بالارتباط بروابط تساهمية بالسكريات ومجموعات الفوسفات على النيوكليوتيدات المجاورة لتكوّن عمودًا فقرئًا جديدًا. ويرتبط كل شريط من جزيء DNA الأصلي بشريط جديد.

بذلك تكون شريطان من الـ DNA

لهما

مختبر حل المشكلات



حمض الرايبونوكليك RNA

72

تصنيفه		حمض الرايبونوكليك حمض	
يختلف تركيب RNA العام عن تركيب DNA في ثلاث طرائق مهمة			
وجه المقارنة	DNA	RNA	
نوع القواعد النيتروجينية	يحتوي على القواعد النيتروجينية التالية: -1 -2 -3 -4	يحتوي على القواعد النيتروجينية التالية: -1 -2 -3 -4	المقارنة بين تركيب العام DNA و RNA
نوع السكر	يحتوي على سكر	يحتوي على سكر	
في الشكل	يكون على شكل حيث تقوم الروابط الهيدروجينية بربط السلسلتين معا عن طريق قواعدهما.	يكون على شكل دون وجود روابط هيدروجينية بين القواعد.	
وجه المقارنة	DNA	RNA	
الوظيفة	يُمكن الخلايا من استخدام الموجودة في ويقوم ببناء	المقارنة بين وظيفة DNA و RNA
تكوين RNA		تقوم الخلايا باستعمال تسلسل لتكون RNA بتسلسل	
استعمال RNA		يستعمل RNA لصنع بتسلسل من يتقرر بترتيب القواعد النيتروجينية في	
الشفرة الوراثية		هي تسلسل من الامينية التي يصنعها حسب ترتيب القواعد النيتروجينية فيه.	
التحكم في التفاعلات الكيميائية في الخلايا		بعد اللولب لـ DNA هو في النهاية عن في آلاف التفاعلات الكيميائية التي تحدث في	
<p>الشكل 23-3 يختلف DNA و RNA من حيث مكوناتهما؛ فالتركيبان عن اليمين موجودان في DNA، أما التركيبان عن اليسار فموجودان في RNA.</p>			

حمض الرايبونوكليك RNA

أسئلة تقويم الفصل الثالث

اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1- بوليمرات عضوية تتكون من أحماض أمينية مرتبطة معاً بترتيب معين :

- أ - الكربوهيدرات. ب- النشويات. ج- البروتينات. د- الأحماض النووية.

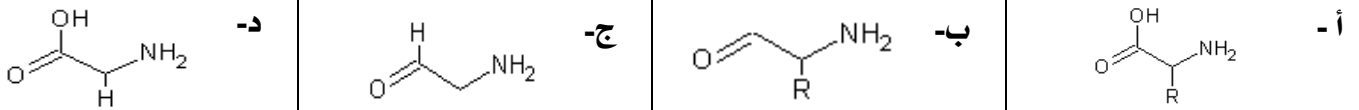
2- الوحدة البنائية التي يتكون منها البروتين:

- أ - الحمض الدهني. ب- الجلوكوز. ج- النيوكليوتيد. د- الحمض الأميني.

3- جزيئات عضوية تحتوي على مجموعة الأمين ومجموعة الكربوكسيل :

- أ - الأحماض الأمينية. ب- الأحماض الدهنية. ج- الجليسرول. د- الجلوكوز.

4- الصيغة العامة للأحماض الأمينية :



5- تسمى الرابطة الكيميائية بين حمضين أمينيين رابطة

- أ - أيونية ب- أميدية ج- فلزية د- تناسقية

6- عدد جزيئات الماء الناتجة من ارتباط أربعة أحماض أمينية معاً يساوي

- أ - 2 ب- 3 ج- 4 د- 5

7- تسمى السلسلة الببتيدية المكونة من ترابط عشرين حمضاً أمينياً معاً بروابط ببتيدية

- أ - ببتيد ب- ثنائي الببتيد ج- عديد الببتيد د- بروتين

8- نطلق على السلسلة الببتيدية المكونة من ترابط 50 حمضاً أمينياً اسم :

- أ - ببتيد ب- ثنائي الببتيد ج- عديد الببتيد د- بروتين

9- الشكل الكلي الثلاثي الأبعاد للعديد من البروتينات هو الشكل

- أ - الخيطي ب- الحلزوني ج- الكروي غير المنتظم د- الليفي الطويل

10- من الأمثلة على البروتينات التي تعمل على تسريع التفاعلات الكيميائية في الخلايا الحية :

- أ - ليبيز البنكرياس ب- الكولاجين ج- الأنسولين د- الهيموجلوبين

11- أحد البروتينات التالية ينقل الأكسجين في الدم من الرئتين إلى جميع أجزاء الجسم

- أ - الأنسولين ب- الهيموجلوبين ج- الكولاجين د- الجلوكاجون

12- من الأمثلة على بروتينات الدعم البنائي في المخلوقات الحية

- أ - الهيموجلوبين ب- الأنسولين ج- الكولاجين د- الجلوكاجون

13- الأنسولين أحد البروتينات الهامة في جسم الإنسان والذي يؤدي وظيفة

- أ - تسريع التفاعلات في الخلايا ب- نقل الأكسجين إلى خلايا الجسم ج- الدعم البنائي د- حمل الإشارات بين أجزاء الجسم

14- يشير مصطلح المادة الخاضعة لفعل الأنزيم إلى			
أ - مادة ناتجة في تفاعل حيوكيميائي	ب- مادة متفاعلة في تفاعل يقوم فيه الأنزيم بدور الحافز	ج- مادة يختلف شكلها عن شكل الموقع النشط للأنزيم	د- مادة لا ترتبط بالموقع النشط للأنزيم
15- يتكون شعر الإنسان من بروتين ليفي يسمى			
أ - البيومين	ب- الأنسولين	ج- الجلوكاجون	د- الكيراتين
16- مركبات عضوية تحتوي على عدة مجموعات من الهيدروكسيل (OH) بالإضافة إلى مجموعة الكربونيل:			
أ - البروتينات	ب- الليبيدات	ج- الدهون	د- الكربوهيدرات
17- جميع الكربوهيدرات التالية أحادية السكر ماعدا :			
أ - الجلوكوز	ب- السكروز	ج- الجلاكتوز	د- الفركتوز
18- يعتبر مصدراً رئيساً للطاقة الفورية، ولهذا يسمى في كثير من الأحيان سكر الدم :			
أ - الجلوكوز	ب- السكروز	ج- الجلاكتوز	د- الفركتوز
19- تحتوي أكثر السكريات الأحادية شيوعاً على :			
أ - ثلاث ذرات كربون	ب- خمس أوست ذرات كربون	ج- سبع ذرات كربون	د- ثمان ذرات كربون
20- الشكل الهندسي المفتوح لسكر الجلوكوز له تركيب :			
أ - الدهيد	ب- كيتون	ج- إيثر	د- إستر
21- يحتوي الشكل الحلقي لسكر الجلوكوز على عدد من مجاميع الهيدروكسيل بالإضافة إلى مجموعة :			
أ - الدهيد	ب- كيتون	ج- الإيثر	د- إستر
22- يعرف بسكر الفاكهة:			
أ - الجلوكوز	ب- المالتوز	ج- الجلاكتوز	د- الفركتوز
23- تتكون السكريات الثنائية من سكرين أحاديين ، فمثلاً إذا تم اتحاد سكر الجلوكوز مع سكر الفركتوز وتم انتزاع جزيء ماء واحد يكون الناتج سكر:			
أ - الرايبوز	ب- المالتوز	ج- اللاكتوز	د- السكروز
24- يسمى سكر الحليب:			
أ - الرايبوز	ب- الفركتوز	ج- اللاكتوز	د- الجلوكوز
25- النشا والسليولوز والجلايكوجين كربوهيدرات عديدة السكر يتكون كل منها من وحدات بنائية تدعى			
أ - الرايبوز	ب- المالتوز	ج- اللاكتوز	د- الجلوكوز
26- يستطيع جسم الإنسان أن يهضم جميع المواد الغذائية التالية ماعدا			
أ - النشا	ب- الجلايكوجين	ج- المالتوز	د- السليولوز
27- جزيئات حيوية كبيرة غير قطبية			
أ - البروتينات	ب- الليبيدات	ج- الأحماض النووية	د- الكربوهيدرات

28- الشيء المشترك بين الشمع الذي يستعمل في تلميع السيارات، والدهن الذي يقطر من اللحم المشوي. هو أن جميعها:

- أ - بروتينات ب- ليبيدات ج- نشويات د- كربوهيدرات

29- جميع المركبات العضوية الحيوية التالية بوليمرات ماعدا

- أ - البروتينات ب- الليبيدات ج- الأحماض النووية د- الكربوهيدرات

30- وحدة البناء الرئيسية والمشاركة بين الليبيدات هي

- أ - الأحماض النووية ب- الأحماض المعدنية ج- الأحماض الدهنية د- الأحماض الأمينية

31- الصيغة العامة للأحماض الدهنية :

- أ - $CH_3(CH_2)_nCOOH$ ب- CH_3CH_2COOH ج- $CH_3(CH_2)_nNH_2$ د- $CH_3(CH_2)_nCHO$

32- يتحول الحمض الدهني غير المشبع إلى مشبع إذا تفاعل مع عدد كافي من جزيئات :

- أ - O_2 ب- Cl_2 ج- H_2 د- N_2

33- يسمى الجزيء المكون من ثلاث ذرات كربون مرتبط كل منها مع مجموعة هيدروكسيل :

- أ - جلايكول إيثلين ب- جليسرول ج- إيثانول د- أيزوبروبانول

34- تمييه الجليسيريد الثلاثي بوجود محلول مائي لقاعدة قوية لتكوين أملاح الكربوكسيلات و الجليسرول يسمى:

- أ - تصبن ب- تفكك ج- تكون د- تخمر

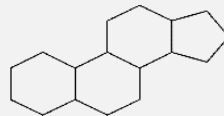
35- جليسيريد ثلاثي استبدل فيه أحد الأحماض الدهنية بمجموعة فوسفات قطبية :

- أ - الليبيز الفسفوري ب- الليبيد الفسفوري ج- الشمع د- الستيرويد

36- عندما يتحد حمض دهني مع كحول ذي سلسلة طويلة ينتج :

- أ - ستيرويد ب- ليبيد فوسفوري ج- شمع د- ليبيز فوسفوري

37- تمثل الصيغة التالية:



- أ - نشا ب- بروتين ج- سليولوز د- ستيرويد

38- تصنف المواد العضوية الحيوية التالية على أنها ستيرويدات ماعدا:

- أ - البوفوتوكسين ب- فيتامين(د) ج- الكوليسترول د- السليولوز

39- مبلر حيوي يحتوي على النيتروجين وظيفته تخزين المعلومات الوراثية ونقلها:

- أ - الأحماض النووية ب- الأحماض المعدنية ج- الأحماض الدهنية د- الأحماض الأمينية

40- من الأمثلة على الأحماض النووية:

- أ - الكيراتين ب- الديوكسي رايبونيكليك ج- الأوليك د- الجلايكوجين

41- وحدة بناء الحمض النووي :

- أ - الجليسرين ب- البيبتيد ج- الجلوكوز د- النيوكليوتيد

42- ليس من أجزاء النيوكليوتيد.....

أ - ديوكسي رايبوز	ب- أدنين	ج- مجموعة فوسفات	د- سكروز
-------------------	----------	------------------	----------

43- لا يحتوي الحمض النووي DNA على القاعدة النيتروجينية التي تدعى.....

أ - الأدينين	ب- الثايمين	ج- اليوراسيل	د- الجوانين
--------------	-------------	--------------	-------------

44- أي مما يلي ليس من مكونات الحمض النووي RNA ؟

أ - الديوكسي رايبوز	ب- الرايبوز	ج- الجوانين	د- السايكوسين
---------------------	-------------	-------------	---------------

45- ترتبط القواعد النيتروجينية ببعضها في الحمض النووي DNA بروابط.....

أ - تساهمية	ب- بيتيدية	ج- هيدروجينية	د- أيونية
-------------	------------	---------------	-----------

الفصل الرابع

الغازات

Gases

تستجيب الغازات لتغيرات كل من الضغط ودرجة الحرارة والحجم وعدد الجسيمات بطرائق يمكن التنبؤ بها.

مواضيعها	الدروس
قوانين الغازات	الدرس الأول : 4-1
قانون الغاز المثالي	الدرس الثاني : 4-2
الحسابات المتعلقة بالغازات	الدرس الثالث : 4-3

تقييم الفصل الرابع

غير مُكتمل ناقص قليلاً مُكتمل

zero 1 2 3 4 5 واجب

zero 1 2 3 4 5 ملف

ملاحظات المعلم

.....

.....

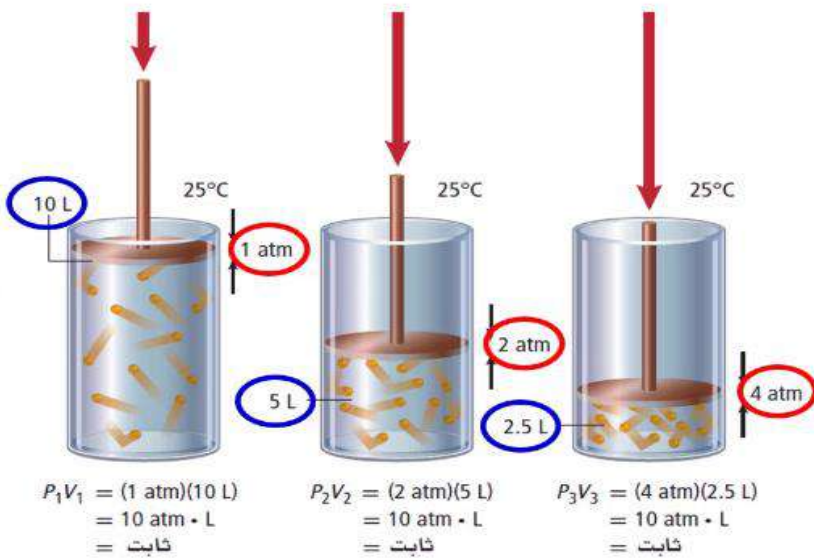
.....

■ **الفكرة الرئيسية:** إذا تغير ضغط أي كمية ثابتة من غاز أو درجة حرارتها أو حجمها فسيؤثر المتغيران الآخران.

■ قانون بويل The Boyle's Low

ضغط الغاز وحجمه مترابطان. وقد وصف العالم الأيرلندي روبرت بويل (1627-1691) هذه العلاقة.

☞ قانون بويل ينص على أن



التعبير رياضياً لقانون بويل هو:

يمثل كل من P_1 و V_1 الضغط والحجم الابتدائيين،
في حين يمثل كل من P_2 و V_2 الضغط والحجم الجديدين.

👉 تحويلات مهمة

$$1 \text{ atm} = 76 \text{ cm Hg} = 760 \text{ mm Hg} = 101.3 \text{ KPa}$$

$$1 \text{ L} = 1000 \text{ ml} = 1000 \text{ cm}^3$$

$$T = (^\circ\text{C} + 273) \text{ من مئوي إلى كالفن}$$

$$1 \text{ Kg} = 1000 \text{ g} \text{ و } 1 \text{ g} = 1000 \text{ mg}$$

تقييم: ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة أو علامة X أمام العبارة الخاطئة:

- 1- يحدد قانون بويل العلاقة بين حجم الغاز و درجة حرارته ()
- 2- يحدد قانون بويل العلاقة بين حجم الغاز و ضغطه ()
- 3- حجم الغاز يتناسب طردياً مع ضغطه ()
- 4- حاصل ضرب حجم كمية من غاز و ضغطها يساوي مقدار ثابت عند ثبوت درجة الحرارة ()
- 5- إذا زاد الضغط على غاز إلى الضعف فإن حجم الغاز يقل إلى النصف ()

مثال 1-4: ينفخ غواص وهو على عمق 10 m تحت الماء فقاعة هواء حجمها 0.75 L وعندما ارتفعت فقاعة الهواء إلى السطح تغير ضغطها من 2.25 atm إلى 1.03 atm , ما حجم فقاعة الهواء عند السطح؟

الحل: ☺

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

مسائل تدريبية ص 541 افترض أن درجة الحرارة وكمية الغاز ثابتان في المسائل الآتية:

1- إذا كان حجم غاز عند ضغط 99.0 KPa هو 300.0 ml و أصبح الضغط 188 KPa فما الحجم الجديد؟

الحل: ☺

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

2- إذا كان ضغط عينة من غاز الهليوم في إناء حجمه 1.00 L هو 0.988 atm فما مقدار ضغط هذه العينة إذا نُقلت إلى وعاء حجمه 2.00 L؟

الحل: ☺

.....

.....

.....

.....

.....

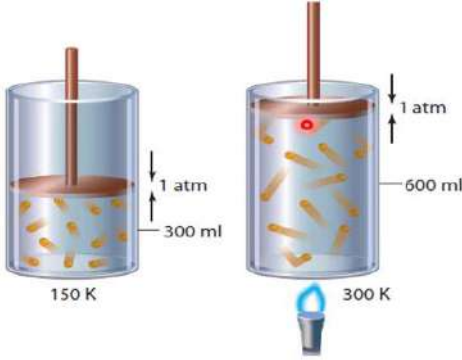
.....

.....

يُصاغ قانون شارل على

س/ كيف يرتبط الحجم مع درجة الحرارة؟

- لاحظ شارل أن كلاً من و عينة من الغاز عندما يبقى كل من كمية العينة والضغط ثابتين



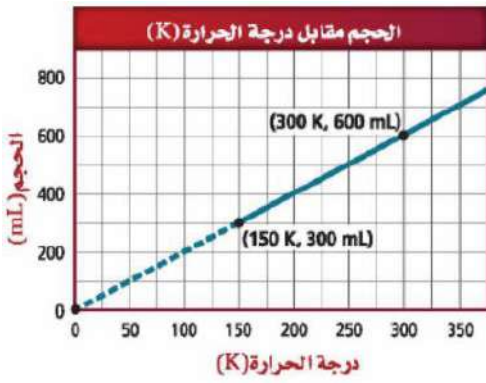
$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{300 \text{ ml}}{150 \text{ K}}$$

$$\frac{V_2}{T_2} = \frac{600 \text{ ml}}{300 \text{ K}}$$

كيف فسرت نظرية الحركة الجزيئية هذه الخاصية؟

عندما تزداد درجة الحرارة جسيمات الغاز وتصطدم أسرع بجدار الإناء الذي توجد فيه وبقوة ولأن الضغط يعتمد على و اصطدامات جسيمات الغاز بجدار الإناء فإن هذا يؤدي إلى وحتى يبقى الضغط لا بد أن الحجم.

رسم العلاقة بين درجة الحرارة والحجم:



- العلاقة بين درجة الحرارة والحجم علاقة

- شكل منحنى درجة الحرارة مع الحجم

ويعرف الصفر على تدرج كلفن وهو يمثل

قيمة ممكنة لدرجة التي تكون عندها أقل ما يمكن.

يمكن التعبير عن قانون شارل بالعلاقة الرياضية الآتية

يستخدم هذا القانون في حالة تساوي ضغط الغازين.

يجب التعبير عن درجة الحرارة بالكلفن.

مثال 4-2: إذا كان حجم بالون هيليوم 2.32 L داخل سيارة مغلقة، عند درجة حرارة 40.0 °C فإذا وقفت السيارة في

ساحة البيت في يوم حار وارتفعت درجة الحرارة داخلها إلى 75.0 °C فما الحجم الجديد للبالون إذا بقي الضغط ثابتاً؟

الحل ☺



مسائل تدريبية ص 545 افترض أن الضغط وكمية الغاز ثابتان في المسائل الآتية:

4- ما الحجم الذي يشغله الغاز في البالون الموجود عن اليسار عند درجة 250 K ؟



الحل ☺

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

5- شغل غاز عند درجة حرارة 89 °C حجماً مقداره (0.67 L) عند أي درجة حرارة سيليزية سيزيد الحجم ليصل إلى 1.12 L ؟

الحل ☺

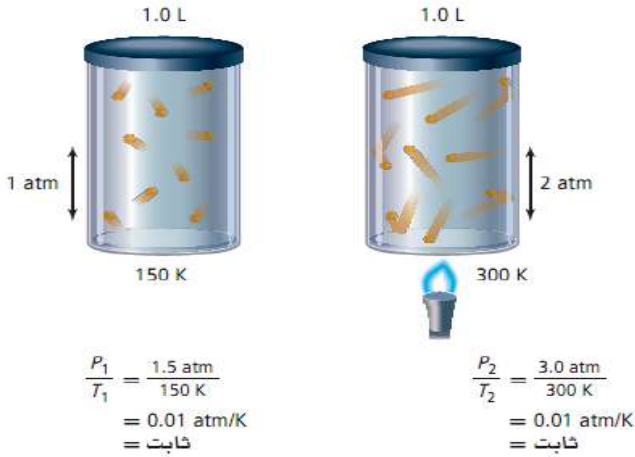
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

6- إذا انخفضت درجة الحرارة السيليزية لعينة من الغاز حجمها 3.0 L من 80.0 °C إلى 30.0 °C فما الحجم الجديد للغاز؟

الحل ☺

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

في قانون شارل عند تغير درجة الحرارة يتغير حجم البالون، ولكن ماذا يمكن أن يحدث لو كان البالون صلب ثابتاً؟ وإذا كان حجمه ثابتاً فهل هناك علاقة بين درجة الحرارة والضغط؟



✓ كيف ترتبط درجة الحرارة مع الضغط؟
- كيف ينتج الضغط؟

ينتج الضغط عن جسيمات الغاز بجدران الوعاء؛

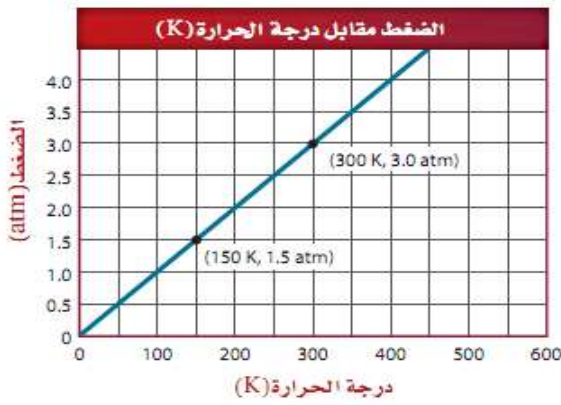
فكلما درجات الحرارة عدد الاصطدامات وطاقتها.

لذا تؤدي زيادة إلى زيادة إذا لم يتغير

✎ وجد جاي لوساك عام (1778 - 1850م)

أن درجة الحرارة المطلقة تتناسب مع الضغط.

✎ وينص قانون جاي لوساك على أن



يمكن التعبير عن
قانون جاي - لوساك
بالعلاقة الرياضية الآتية:

✎ مثال 3-4 إذا كان ضغط الأكسجين داخل الأسطوانة 5.00 atm عند درجة 25.0 °C ووضعت الأسطوانة في خيمة على قمة جبل إفرست، حيث تكون درجة الحرارة 10.0 °C - فما الضغط الجديد داخل الأسطوانة؟

الحل ☺



مسائل تدريبية ص 547 افترض أن حجم وكمية الغاز ثابتان في المسائل الآتية:

8- إذا كان ضغط إطار سيارة 1.88 atm عند درجة حرارة 25°C فكم يكون الضغط إذا ارتفعت درجة الحرارة إلى 37.0°C ؟

الحل ☺

9- يوجد غاز هيليوم في أسطوانة حجمها 2 L تحت تأثير ضغط جوي مقدار 1.12 atm فإذا أصبح ضغط الغاز 2.56 atm عند درجة حرارة 36.5°C فما قيمة درجة حرارة الغاز الابتدائية ؟

الحل ☺

The Combined Gas Law القانون العام للغازات

تابع الدرس: 4-1

يمكن أن يتغير كل من الضغط ودرجة الحرارة والحجم في العديد من التطبيقات العملية للغازات، كما في بالون الطقس في الشكل 4-4 كما يمكن جمع قانون بويل وقانون شارل وقانون جاي - لوساك في قانون واحد يطلق عليه القانون العام للغازات.

القانون العام للغازات: هو الذي وهو يحدّد العلاقة بين ودرجة و لكمية محدّدة من

$P_1 =$ الضغط للغاز الأول	$P_2 =$ الضغط للغاز الثاني
$V_1 =$ الحجم للغاز الأول	$V_2 =$ الحجم للغاز الثاني
$T_1 =$ درجة الحرارة الأول بالكلفن	$T_2 =$ درجة الحرارة الثاني بالكلفن

يمكن التعبير عن القانون العام للغازات بالعلاقة الرياضية الآتية:

يربط القانون العام للغازات بين قانون و و في معادلة واحدة.

مثال 4-4: إذا كان حجم كمية من غاز ما تحت ضغط 110 Kpa ، ودرجة حرارة 30.0°C يساوي 2.0 L

وارتفعت درجة الحرارة إلى 80.0°C وزاد الضغط وأصبح 440 Kpa فما مقدار الحجم الجديد؟

الحل ☺

قوانين الغازات			الجدول 4-1
			القانون
			الصيغة
			ما الثابت؟
			رسم تنظيمي للعلاقة

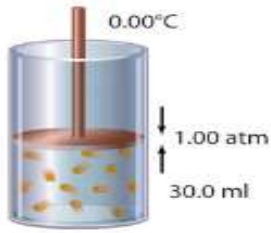


مسائل تدريبية ص 549 : افترض أن كمية الغاز ثابتة في المسائل الآتية:

85

11- تُحدث عينة من الهواء في حقنة ضغطاً مقداره 1.02 atm عند $22.0 \text{ }^\circ\text{C}$ ووضعت هذه الحقنة في حمام ماء يغلي (درجة حرارة $100.0 \text{ }^\circ\text{C}$) وازداد الضغط إلى 1.23 atm بدفع مكبس الحقنة إلى الداخل، مما أدى إلى نقصان الحجم إلى 0.224 ml فكم كان الحجم الابتدائي؟

الحل ☺



13- تحفيز: إذا زادت درجة الحرارة في الأسطوانة المجاورة لتصل إلى $30.0 \text{ }^\circ\text{C}$ وزاد الضغط إلى 1.20 atm فهل يتحرك مكبس الأسطوانة إلى أعلى أم أسفل؟

الحل ☺

■ **الفكرة الرئيسية:** يربط قانون الغاز المثالي بين عدد المولات وكل من الضغط ودرجة الحرارة والحجم.

■ **مبدأ أفوجادرو Avogadro's Principle**

ينص مبدأ أفوجادرو على أن



☑ فمثلاً يشغل 1000 جسيم من غاز الكربتون الكبيرة نسبياً الحجم نفسه ل 1000 جسيم من غاز الهيليوم الأصغر حجماً عند نفس درجة الحرارة والضغط.

■ **العلاقة بين الحجم وعدد المولات:**

درست سابقاً أن المول الواحد من أي مادة يحتوي على من الجسيمات.



➔ **الحجم المولاري لغاز:**

وتعرف درجة الحرارة والضغط الجوي بدرجة الحرارة والضغط

➔ لتحويل بين عدد المولات والحجم نستخدم هذه العلاقة:

✍ **مثال 4-5:** المكون للغاز الطبيعي المستخدم في المنازل لأغراض التدفئة والطهو هو الميثان CH_4

أحسب حجم 2.00 Kg من غاز الميثان في الظروف المعيارية STP. علماً بأن الكتلة الذرية $12.01 = C$, $1.01 = H$

الحل ☺

20- ما حجم الوعاء اللازم لاحتواء 0.0459 mol من غاز النيتروجين N_2 في الظروف المعيارية STP ؟

الحل ☺

22- ما الحيز (ml) الذي يشغله غاز الهيدروجين H_2 الذي كتلته 0.00922 g في الظروف المعيارية STP ؟

الحل ☺

23- ما الحجم الذي تشغله كتلة مقدارها 0.416 g من غاز الكربتون في الظروف القياسية STP ؟

الحل ☺

■ يمكن جمع كل من مبدأ أفوجادرو وقوانين بويل وشارل وجاي-لوساك في علاقة رياضية واحدة تصف العلاقة بين

..... و..... و..... في ما يعرف

➔ يربط القانون العام للغازات بين متغيرات الضغط والحجم ودرجة الحرارة لمقدار محدد من الغاز.

وتبقى علاقة الضغط والحجم ودرجة الحرارة دائماً نفسها لعينة محددة من الغاز.

ونحن نعرف أن كلا من الحجم والضغط يتناسبان تناسباً مع عدد المولات (n)

لذا يمكن وضع عدد المولات (n) في معادلة القانون العام للغازات كما يأتي:

ولقد حددت التجارب التي استخدمت فيها قيم معروفة لكل من n ، P ، T ، V قيمة هذا الثابت،

والذي يعرف ويرمز له بالرمز

فإذا كان الضغط مقيساً بوحدة atm فإن قيمة R هي

■ ثابت الغاز المثالي R:

نص قانون الغاز المثالي هو الذي يصف

.....

.....

.....

العلاقة الرياضية لقانون الغاز المثالي:

✍ مثال 4-6

احسب عدد مولات غاز الأمونيا NH_3 الموجودة في وعاء حجمه 3.0 L عند $3 \times 10^2 K$ وضغط 1.5 atm

الحل ☺

قيم R	الجدول 4-2
وحدات R	قيم R

26- ما درجة حرارة 2.49 mol من الغاز بوحدة سيلزيوس الموجود في إناء سعته 1.00 L و ضغط 143 Kpa ؟

الحل ☺

27- احسب حجم 0.323 mol من غاز ما عند درجة حرارة 256 K وضغط جوي مقداره 0.90 atm

الحل ☺

28- ما مقدار ضغط 0.108 mol بوحدة الضغط الجوي atm لعينة من غاز الهليوم عند درجة حرارة $20.0 \text{ }^\circ\text{C}$ إذا كان حجمها 0.050 L ؟

الحل ☺

Pressure N moles Temperature

$$PV = nRT$$

Volume

gas constant

يستخدم قانون الغاز المثالي في إيجاد أي قيمة من قيم المتغيرات الأربع

كما يمكن حساب و

■ الكتلة المولية وقانون الغاز المثالي:

هنا يلزمك تذكر أن عدد المولات يساوي الكتلة m بالجرام مقسوم الكتلة المولية M وبالتالي نعيد ترتيب المعادلة الرياضية كالتالي: يمكن التعويض عن n بمقدار m/M .

$$PV = nRT$$

بالتعويض

يمكن إعادة ترتيب المعادلة

■ قانون الغاز المثالي والكثافة:

هنا يلزمك تذكر أن الكثافة D تساوي كتلة أي مادة m في وحدة الحجم V أي $D = \frac{m}{V}$ ونعيد ترتيب المعادلة الرياضية لإيجاد الكتلة المولية كالتالي:

$$M = \frac{mRT}{PV}$$

بالتعويض

يمكن إعادة ترتيب المعادلة لإيجاد الكثافة

🔍 لماذا تحتاج إلى معرفة كثافة الغاز؟

تعتمد إحدى طرائق إطفاء الحريق على غاز الأوكسجين من الوصول من خلال تغطية الحريق بغاز آخر كثافته هذا الغاز من كثافة الأوكسجين ليحل محله. **مثال**

حسب كتلة غاز البروبان C_3H_8 الموجود في دورق حجمه 2 L عند ضغط جوي 1 atm ودرجة حرارة -15.0°C .

الحل 😊

الغاز الحقيقي مقابل الغاز المثالي:

91

الغاز الحقيقي	الغاز المثالي (غاز افتراضي)
<p>■ الغاز الحقيقي: هو الغاز الموجود فعلاً في الواقع ويقترّب من صفات الغاز المثالي كلما تجنّب درجات الحرارة المنخفضة والضغط العالي.</p> <p>☞ شروطه وأحكامه:</p> <p>- حجم الجزيئات صغير ولكن حيزاً</p> <p>- قوى تجاذب أو تنافر مع جدران الوعاء الموجودة فيه.</p> <p>- حركة عشوائية دائمة في خطوط مستقيمة حتى تصطدم مع بعضها البعض ومع جدار الوعاء تصادمات</p> <p>أي (الطاقة الحركية للنظام) $KE = \frac{1}{2} mv^2$ عند درجات الحرارة المنخفضة أو الضغط العالي.</p>	<p>■ الغاز المثالي: أي الغاز الذي يتبع فرضيات نظرية الحركة الجزيئية التي درستها سابقاً. (نموذج افتراضي للغاز).</p> <p>☞ شروطه وأحكامه:</p> <p>- حجم الجزيئات يكاد يكون أي</p> <p>- لا تشغل</p> <p>- لا توجد قوى أو مع جدران الوعاء الموجودة فيه.</p> <p>- حركة دائمة في خطوط مستقيمة حتى تصطدم مع بعضها البعض ومع جدار الوعاء تصادمات (الطاقة الحركية للنظام)</p> <p>- تحت كل الظروف من الضغط ودرجة الحرارة.</p>

الشكل 4-8 ص 557

متى يكون قانون الغاز المثالي غير مناسب للاستخدام مع الغاز الحقيقي؟

تحديد معظم الغازات الحقيقية في سلوكها عن الغاز المثالي عند

علل لماذا تتحول الغازات الى سوائل عند انخفاض درجة الحرارة بقدر كاف؟

فسر لماذا عندما تتعرض الغازات للضغط العالي تبتعد عن المثالية وتتحول لسائل؟

■ **القطبية وحجم الجسيمات** تؤثر طبيعة الجسيمات التي يتكون منها الغاز في سلوكه بطريقة مثالية.

علل جسيمات الغازات القطبية لا تسلك سلوك الغاز المثالي؟

فسر تميل جسيمات الغاز الكبيرة مثل البيوتان C_4H_{10} إلى الابتعاد عن السلوك المثالي أكثر من جسيمات

الغاز الصغيرة مثل الهليوم He ؟

■ **الفكرة الرئيسية:** عندما تتفاعل الغازات فإن المعاملات في المعادلات الكيميائية الموزونة التي تمثل هذه التفاعلات تشير إلى عدد المولات والحجوم النسبية للغازات.

■ **الحسابات الكيميائية للتفاعلات المتضمنة للغازات:** ينص مبدأ أفوجادرو على أن المتساوية من

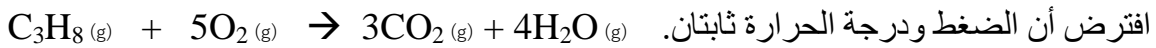
الغازات عند نفس و لها عدد نفسه، وهكذا فإن

..... المواد الغازية في المعادلة الكيميائية الموزونة لا تمثل عدد المولات فقط، وإنما تمثل الحجوم النسبية أيضاً.

■ **الحسابات الكيميائية: حساب الحجم:** لإيجاد حجم غاز متفاعل أو ناتج في التفاعل الكيميائي يجب عليك معرفة

..... لهذا التفاعل و آخر مشارك في التفاعل على الأقل.

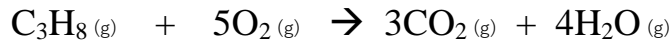
✍ **مثال 4-7** ما حجم غاز الأكسجين اللازم لإحراق 4.0 L من غاز البروبان C_3H_8 حرقاً كاملاً.



الحل: ☺

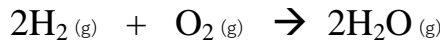
✍ **مسائل تدريبية: ص 560**

38- كم لتراً من غاز البروبان C_3H_8 يلزم لكي تحترق حرقاً كاملاً مع 34.0 L من غاز الأكسجين؟



الحل: ☺

39- ما حجم غاز الهيدروجين اللازم للتفاعل تماماً مع 5.00 L من غاز الأكسجين لإنتاج الماء؟



الحل: ☺

41- تحفيز يتفاعل غازا النيتروجين والأكسجين لإنتاج غاز أكسيد ثاني النيتروجين N_2O .

ما حجم غاز O_2 اللازم لإنتاج 34 L من غاز N_2O ؟

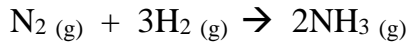
الحل: ☺

يوضح المثال 4-8 كيف يمكن استخدام غاز النيتروجين في إنتاج مقدار محدود من الأمونيا، فهي مهمة لنمو النباتات.

تذكر أن المعادلة الكيميائية الموزونة تبين أعداد المولات والحجوم النسبية للغازات فقط، وليس كتلتها. لذا يجب أن يتم تحويل كل الكتل المعطاة إلى مولات أو حجوم، تذكر أيضاً أن وحدة درجة الحرارة يجب أن تكون بالكلفن.

مثال 4-8 إذا تفاعل 5.00 L من غاز النيتروجين تماماً مع غاز الهيدروجين عند ضغط جوي 3.00 atm

ودرجة حرارة 298 K فما كمية الأمونيا (g) التي تنتج عن التفاعل؟



الحل ☺

مسائل تدريبية: ص 562

42- نترات الأمونيوم مكون شائع في الأسمدة الكيميائية. استخدم التفاعل التالي لحساب كتلة نترات الأمونيوم الصلبة التي يجب

أن تستخدم للحصول على 0.100 L من غاز أكسيد ثنائي النيتروجين عند الظروف المعيارية (STP)



الحل ☺

43- عند تسخين كربونات الكالسيوم CaCO_3 تتحلل لتكوين أكسيد الكالسيوم CaO الصلب وغاز ثاني أكسيد الكربون CO_2 ما عدد لترات ثاني أكسيد الكربون التي تتكون **STP** إذا تحلل **2.38 Kg** من كربونات الكالسيوم تمامًا؟

الحل ☺

ملاحظة: تعتمد العمليات الصناعية على الحسابات الكيميائية التي درستها في الأمثلة السابقة.

مثال: لو كنت مهندساً في مصنع البولي إيثيلين فإنك ستحتاج لمعرفة بعض خصائص غاز الإيثيلين، ومعرفة تفاعلات البلمرة أيضاً، وستساعدك المعلومات المتعلقة بقوانين الغازات على حساب كتلة وحجم المادة الخام اللازمة تحت درجات حرارة وضغط مختلفة لصناعة أنواع مختلفة من البولي إيثيلين.

اقرأ الكيمياء والصحة (الصحة والضغط) ص 564



أسئلة تقويم الفصل الرابع

اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1- يتناسب حجم كمية محددة من الغاز عكسياً مع الضغط الواقع عليه عند ثبوت درجة الحرارة :

- أ - قانون دالتون ب- قانون شارل ج- قانون جاي لوساك د- قانون بويل

2- الصيغة الرياضية لقانون بويل :

- أ - $P_1V_1 = P_2V_2$ ب- $\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$ ج- $\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$ د- $\frac{P_1V_1}{T_1} = \frac{P_2V_2}{T_2}$

3- ضغط عينة من الهيليوم في إناء حجمه 1 L هو 0.988 atm ما مقدار ضغط هذه العينة إذا نقلت إلى وعاء حجمه 2 L ؟

- أ - 0.449 atm ب- 0.224 atm ج- 0.494 atm د- 0.247 atm

4- حجم كمية محددة من الغاز يتناسب طردياً مع درجة حرارته بالكلفن عند ثبوت الضغط . هذا نص

- أ - قانون بويل ب- قانون شارل ج- قانون جاي لوساك د- قانون دالتون

5- يعبر عن قانون شارل رياضياً بـ

- أ - $P_1V_1 = P_2V_2$ ب- $\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$ ج- $\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$ د- $\frac{P_1V_1}{T_1} = \frac{P_2V_2}{T_2}$

6- ضغط مقدار محدد من الغاز يتناسب طردياً مع درجة حرارته بالكلفن عند ثبوت الحجم. هذا نص

- أ - قانون بويل ب- قانون شارل ج- قانون أفوجادرو د- قانون جاي لوساك

7- يعبر عن قانون جاي لوساك رياضياً

- أ - $P_1V_1 = P_2V_2$ ب- $\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$ ج- $\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$ د- $\frac{P_1V_1}{T_1} = \frac{P_2V_2}{T_2}$

8- إذا كان ضغط إطار سيارة 1.88 atm عند 25 C° ، فكم يكون الضغط إذا ارتفعت درجة الحرارة إلى 37 C° ؟

- أ - 2.37 atm ب- 1.96 atm ج- 2.88 atm د- 1.37 atm

9- الصيغة الرياضية للقانون العام للغازات فيما يلي هي

- أ - $P_1V_1 = P_2V_2$ ب- $\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$ ج- $\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$ د- $\frac{P_1V_1}{T_1} = \frac{P_2V_2}{T_2}$

10- إذا كان حجم كمية من غاز ما تحت ضغط 110 KPa ، ودرجة حرارة 30 C° يساوي 2 L ، وارتفعت درجة الحرارة إلى 80 C° ، وزاد الضغط وأصبح 440 KPa ، فما مقدار الحجم الجديد ؟

- أ - 0.88 L ب- 0.48 L ج- 0.58 L د- 0.68 L

11- الحجم المتساوية من الغازات المختلفة تحتوي على نفس العدد من الجسيمات عند نفس درجة الحرارة والضغط . هذا نص مبدأ

- أ - بويل ب- أفوجادرو ج- جاي لوساك د- دالتون

12- حجم 0.5 mol من غاز النيتروجين عند درجة حرارة 273 K ، وضغط 1 atm يساوي

- أ - 11.2 L ب- 44.8 L ج- 22.4 L د- 136.5 L

13- ما كتلة غاز ثاني أكسيد الكربون بالجرامات الموجودة في بالون حجمه 1.0 L في الظروف المعيارية؟
الكتلة الذرية $12.01 = C$ ، $16 = O$

أ - 0.045 g	ب- 0.44 g	ج- 1.965 g	د- 19.965 g
-------------	-----------	------------	-------------

14- يرمز لثابت الغاز المثالي بالرمز R و يساوي

أ - 0.082 L.atm / mol.K	ب- 0.082 mol.K /L.atm	ج- 0.82 L.atm /mol.K	د- 0.0082 L.atm /mol.K
-------------------------	-----------------------	----------------------	------------------------

15- إذا كان ضغط غاز حجمه 0.044 L يساوي 3.81 atm عند درجة حرارة $25.0^{\circ}C$ فما عدد مولات الغاز؟

أ - 0.686	ب- 6.86 mol	ج- 6.86×10^{-5} mol	د- 6.86×10^{-3} mol
-----------	-------------	------------------------------	------------------------------

16- جميع الاجابات التالية صحيحة حول استخدام غاز ثاني أكسيد الكربون في إطفاء الحرائق ما عدا

أ - لأن كثافته أقل من كثافة غاز الأوكسجين.	ب- لأنه غاز لا يحترق ولا يساعد على الاحتراق.	ج- لأن له تأثير مبرد نتيجة تمدده السريع.	د- لأن كثافته أكبر من كثافة غاز الأوكسجين.
--	--	--	--

17- أحد البدائل التالية خاطئة فيما يتعلق بخصائص الغاز المثالي:

أ - لا توجد قوى تجاذب بين جسيماته.	ب- حجم جسيماته يكاد يكون معدوماً.	ج- التصادم بين جسيماته مرناً.	د- قوى التجاذب بين جسيماته كبيراً.
------------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------	------------------------------------

18- في الحقيقة لا يوجد غاز مثالي لكن هناك غازات حقيقية تسلك سلوك الغاز المثالي . وبالتالي فإن جميع الاجابات الآتية صحيحة فيما يتعلق بخصائص الغاز الحقيقي عدا :

أ - جسيماته لها حجم.	ب- جسيماته لا تشغل حيزاً.	ج- تصادمات جسيماته ليس مرناً تماماً.	د- توجد قوى تجاذب بين جسيماته.
----------------------	---------------------------	--------------------------------------	--------------------------------

19- يمكن تحويل الغازات الحقيقية إلى سوائل عند:

أ - ضغط عالي ودرجة حرارة عالي.	ب- ضغط منخفض ودرجة حرارة منخفضة.	ج- درجة حرارة عالية وضغط منخفض.	د- ضغط عالي ودرجة حرارة منخفضة.
--------------------------------	----------------------------------	---------------------------------	---------------------------------

20- أحد الأسباب التالية يجعل الغاز يحد عن السلوك المثالي :

أ - جسيمات الغاز قطبية.	ب- صغر حجم جسيمات الغاز.	ج- التصادمات مرنة.	د- انعدام قوى التجاذب بين الجسيمات.
-------------------------	--------------------------	--------------------	-------------------------------------

21- ما حجم غاز الهيدروجين اللازم للتفاعل تماماً مع 3.00 L من غاز الأوكسجين لإنتاج الماء؟

أ - 6.8 L	ب- 6 L	ج- 6.3 L	د- 3 L
-----------	--------	----------	--------

بحمد الباري ونعمة منه وفضل ورحمة، تم الانتهاء من كراسة الطالب التفاعلية لقرر كيمياء 2-3
فما كلن هذا إلا جهد حاولنا القيام به ولا ندعي فيه الكمال ولكن عذرنا أننا بذلنا فيه قصارى جهدنا
فإنه أصبنا فذاك من الله ثم مرادنا وإنه أخطأنا فلنا شرفه المحاولات والتعلم.