

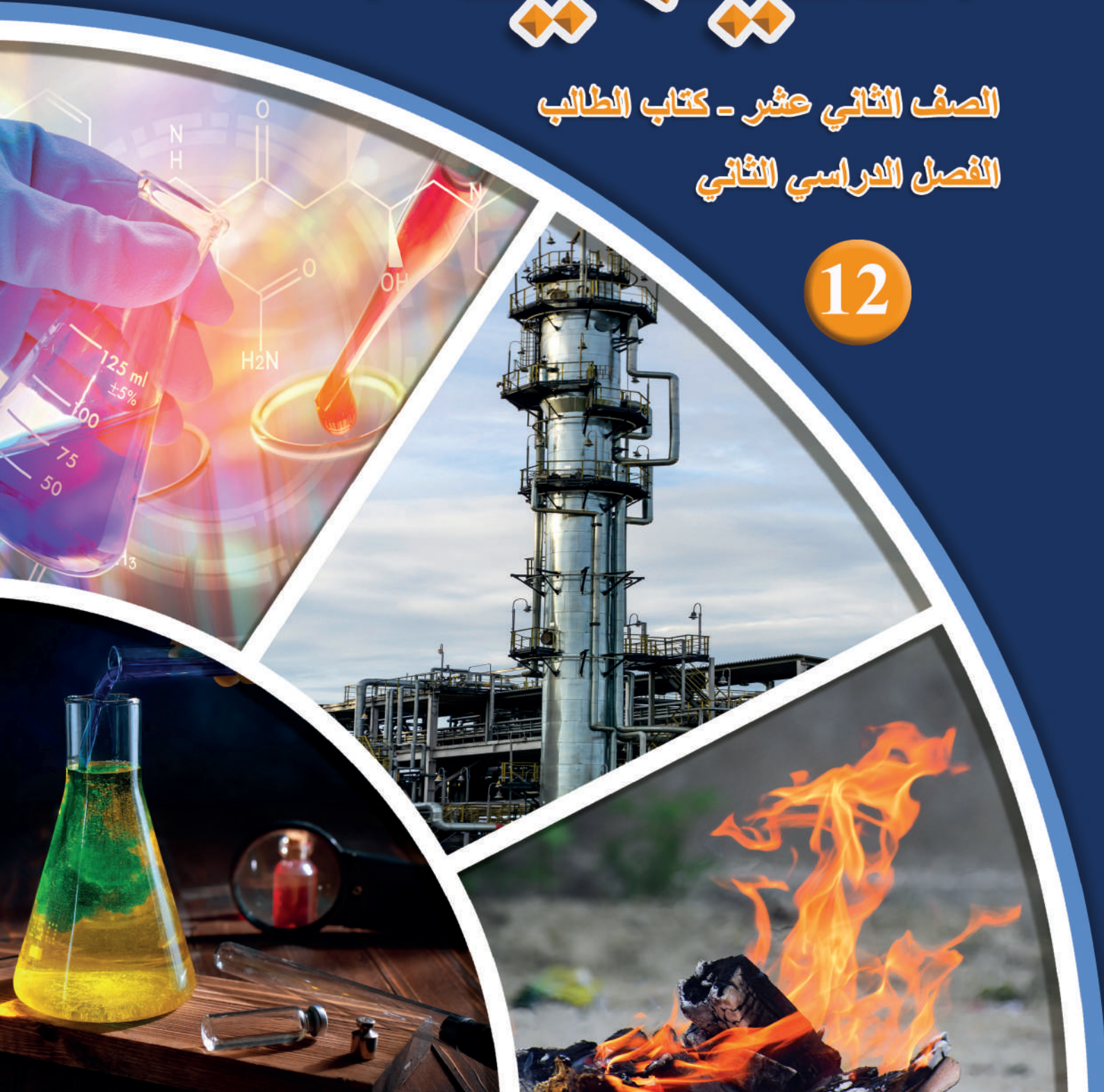


الكيمياء

الصف الثاني عشر - كتاب الطالب

الفصل الدراسي الثاني

12





الكيمياء

الصف الثاني عشر - كتاب الطالب

الفصل الدراسي الثاني

12

فريق التأليف

موسى عطا الله الطراونة (رئيساً)

بلال فارس محمود تيسير أحمد الصبيحات

جميلة محمود عطية

منهاجي
منعة التعليم الهادف



الناشر: المركز الوطني لتطوير المناهج

يسرّ المركز الوطني لتطوير المناهج استقبال آرائكم وملحوظاتكم على هذا الكتاب عن طريق العناوين الآتية:

☎ 06-5376262 / 237 📠 06-5376266 ✉ P.O.Box: 2088 Amman 11941

📘 @nccdjor 📧 feedback@nccd.gov.jo 🌐 www.nccd.gov.jo

قرّرت وزارة التربية والتعليم تدرّيس هذا الكتاب في مدارس المملكة الأردنية الهاشمية جميعها، بناءً على قرار المجلس الأعلى للمركز الوطني لتطوير المناهج في جلسته رقم (2022/7)، تاريخ 2022/11/8 م، وقرار مجلس التربية والتعليم رقم (2022/113)، تاريخ 2022/12/6 م، بدءاً من العام الدراسي 2022 / 2023 م.

© HarperCollins Publishers Limited 2022.

- Prepared Originally in English for the National Center for Curriculum Development. Amman - Jordan

- Translated to Arabic, adapted, customised and published by the National Center for Curriculum Development. Amman - Jordan

ISBN: 978 - 9923 - 41 - 505 - 4

المملكة الأردنية الهاشمية
رقم الإيداع لدى دائرة المكتبة الوطنية:
(2023/5/2620)

375,001

الأردن. المركز الوطني لتطوير المناهج

الكيمياء: الصف الثاني عشر: كتاب الطالب (الفصل الدراسي الثاني)/المركز الوطني لتطوير المناهج - عمان: المركز، 2023
(120) ص.

ر.إ.: 2023/5/2620

الواصفات: / تطوير المناهج / المقررات الدراسية // مستويات التعليم // المناهج /

يتحمّل المؤلف كامل المسؤولية القانونية عن محتوى مُصنّفه، ولا يُعبّر هذا المُصنّف عن رأي دائرة المكتبة الوطنية.

All rights reserved. No part of this publication may be reproduced, sorted in retrieval system, or transmitted in any form by any means, electronic, mechanical, photocopying, recording or otherwise, without the prior written permission of the publisher or a license permitting restricted copying in the United Kingdom issued by the Copyright Licensing Agency Ltd, Barnard's Inn, 86 Fetter Lane, London, EC4A 1EN.

British Library Cataloguing -in- Publication Data

A catalogue record for this publication is available from the Library.

1443 هـ / 2022 م

1444 هـ / 2023 م

الطبعة الأولى (التجريبية)

أُعيدت طباعته

قائمة المحتويات

الموضوع	الصفحة
المقدّمة	5
الوحدة الثالثة: الكيمياء الحركية	7
التجربة الاستهلاكية: أثر زيادة تركيز المواد المتفاعلة في سرعة التفاعل الكيميائي	9
الدرس الأول: سرعة التفاعلات الكيميائية	10
الدرس الثاني: قوانين سرعة التفاعلات	23
الدرس الثالث: نظرية التصادم والعوامل المؤثرة في سرعة التفاعل	34
الإثراء والتوسّع: تقليل تلف الأطعمة	49
مراجعة الوحدة	50
الوحدة الرابعة: الكيمياء العضوية	53
التجربة الاستهلاكية: الكشف عن المجموعات الوظيفية في بعض المركبات العضوية	55
الدرس الأول: تفاعلات المركبات العضوية؛ الإضافة والحذف	56
الدرس الثاني: تفاعلات الاستبدال والتأكسد والاختزال	70
الدرس الثالث: تحضير المركبات العضوية	86
الإثراء والتوسّع: تحضير حمض الفورميك من أكسدة الكتلة الحيوية	113

114	مراجعة الوحدة
118	مسرد المصطلحات
120	قائمة المراجع

المقدمة

انطلاقاً من إيمان المملكة الأردنية الهاشمية الراسخ بأهمية تنمية قدرات الإنسان الأردني وتسليحه بالعلم والمعرفة، سعى المركز الوطني لتطوير المناهج، بالتعاون مع وزارة التربية والتعليم، إلى تحديث المناهج الدراسية وتطويرها؛ لتكون معيّنًا للطلبة على الارتقاء بمستواهم المعرفي، ومجازاة أقرانهم في الدول المتقدمة.

ويُعَدُّ هذا الكتاب واحداً من سلسلة كتب المباحث العلمية التي تُعنى بتنمية المفاهيم العلمية، ومهارات التفكير وحلّ المشكلات، ودمج المفاهيم الحياتية والمفاهيم العابرة للمواد الدراسية، والإفادة من الخبرات الوطنية في عمليات الإعداد والتأليف وفق أفضل الطرائق المتبعة عالمياً؛ لضمان انسجامها مع القيم الوطنية الراسخة، وتلبيتها حاجات أبنائنا الطلبة والمعلمين.

وقد جاء هذا الكتاب مُحققاً لمضامين الإطار العام والإطار الخاص للعلوم، ومعاييرها، ومؤشرات أدائها المتمثلة في إعداد جيل محيط بمهارات القرن الواحد والعشرين، وقادر على مواجهة التحديات، ومُعترِّ - في الوقت نفسه - بانتمائه الوطني. وتأسيساً على ذلك، فقد اعتُمدت دورة التعلُّم الخراسية المنبثقة من النظرية البنائية التي تمنح الطالب الدور الأكبر في العملية التعلُّمية التعليمية، وتوفّر له فرصاً عديدة للاستقصاء، وحلّ المشكلات، والبحث، واستخدام التكنولوجيا وعمليات العلم، فضلاً عن اعتماد منحنى STEAM في التعليم الذي يُستعمل لدمج العلوم والتكنولوجيا والهندسة والفن والعلوم الإنسانية والرياضيات في أنشطة الكتاب المتنوعة، وفي قضايا البحث.

يتألّف الكتاب من وحدتين دراسيتين، هما: الكيمياء الحركية، والكيمياء العضوية.

أُلحِقَ بكتاب الكيمياء كتابٌ للأنشطة والتجارب العملية، يحتوي على جميع التجارب والأنشطة الواردة في كتاب الطالب؛ لتساعده على تنفيذها بسهولة، وذلك اعتماداً على منحنى STEAM في بعضها، بدءاً بعرض الأساس النظري لكل تجربة، وبيان خطوات العمل وإرشادات السلامة، وانتهاءً بأسئلة التحليل والاستنتاج. وتَصمّنَ الكتاب أيضاً أسئلة تفكير متنوعة؛ بُغية تعزيز فهم

الطالب لموضوعات المادة، وتنمية التفكير الناقد لديه.

ونحن إذ نُقدِّمُ هذه الطبعةَ من الكتاب، فإننا نأملُ أن يُسهمَ في تحقيق الأهداف والغايات النهائيَّة المنشودة لبناء شخصيَّة المتعلِّم، وتنمية اتجاهات حُبِّ التعلُّم ومهارات التعلُّم المستمرِّ، فضلاً عن تحسين الكتاب بإضافة الجديد إلى محتواه، وإثراء أنشطته المتنوّعة، والأخذ بملاحظات المعلِّمين.

والله ولي التوفيق

المركز الوطني لتطوير المناهج

الكيمياء الحركية

Kinetic Chemistry

الوحدة

3



أتأملُ الصورة

تتفاوت التفاعلات الكيميائية في زمن حدوثها، وتختلف سرعاتها تبعًا لذلك؛ فالصوديوم يتفاعل بسرعة كبيرة مع الماء كما يظهر في الصورة. هذه المشاهدة وغيرها؛ دفعت العلماء إلى البحث في اختلاف سرعة التفاعلات الكيميائية، وكيفية التحكم فيها لزيادة سرعتها أو إبطائها. فما المقصود بسرعة التفاعل الكيميائي؟ ولماذا تتفاوت التفاعلات في سرعة حدوثها؟ وما العوامل المؤثرة فيها؟

الفكرة العامة:

تتفاوت التفاعلات الكيميائية في سرعات حدوثها، اعتمادًا على مجموعة من العوامل التي تؤدي إلى زيادة سرعة التفاعل أو إبطائها. حيث يمكن التحكم في سرعة التفاعل الكيميائي عن طريق ضبط تلك العوامل.

الدرس الأول: سرعة التفاعلات الكيميائية.

الفكرة الرئيسية: تقاس سرعة التفاعل الكيميائي من التجربة العملية؛ بتغير كميات المواد المتفاعلة أو الناتجة بمرور الزمن، ويمكن حساب سرعة استهلاك مادة متفاعلة أو سرعة تكوّن مادة ناتجة خلال مدة زمنية محددة، وكذلك يمكن حساب السرعة المتوسطة والابتدائية واللحظية من الرسم البياني.

الدرس الثاني: قوانين سرعة التفاعلات.

الفكرة الرئيسية: يصف قانون سرعة التفاعل الكيميائي العلاقة بين سرعة التفاعل وتركيز المواد المتفاعلة؛ مرفوعةً لأسس محددة يجري التوصل إليها بالتجربة العملية.

الدرس الثالث: نظرية التصادم والعوامل المؤثرة في سرعة التفاعل.

الفكرة الرئيسية: تؤدي التصادمات الفعّالة بين جسيمات المواد المتفاعلة إلى حدوث التفاعل الكيميائي. وتتحدد سرعة التفاعل بعوامل عدة تؤدي إلى زيادتها أو إبطائها.

تجربة استهلاكية

أثر زيادة تركيز المواد المتفاعلة في سرعة التفاعل الكيميائي

المواد والأدوات: شريط مغنسيوم Mg، أنبوبي اختبار زجاجي، حامل أنابيب اختبار، محلولين من حمض الهيدروكلوريك HCl، تراكيزها 1 M , 0.01 M ، ورق صنفرة ، ساعة إيقاف .

إرشادات السلامة:

- أتبع إرشادات السلامة العامة في المختبر .
- أردي معطف المختبر والقفازات والنظارات الواقية .
- أحذر لمس حمض الهيدروكلوريك .

خطوات العمل:

- 1 أُلصق قطعة من الشريط الورقي اللاصق على كل أنبوب زجاجي، وأرقمها (1، 2) على الترتيب .
- 2 **أقيس** بالمخبر 10 mL من حمض الهيدروكلوريك، تركيزه؛ 1 M ، وأضعها في الأنبوب رقم (1) .
- 3 **أقيس** بالمخبر 10 mL من حمض الهيدروكلوريك، تركيزه؛ 0.01 M ، وأضعها في الأنبوب رقم (2) .
- 4 **أفصّ** 10 cm من شريط المغنسيوم، ثم أنظفه باستخدام ورق الصنفرة . وأقطعه إلى قطعتين متساويتين .
- 5 **ألاحظ:** أضيف قطعة من المغنسيوم إلى كل أنبوب في الوقت نفسه، وأستخدم ساعة إيقاف؛ لتحديد زمن بدء التفاعل، وزمن وانتهائه في كل أنبوب، وأسجل ملاحظاتي في جدول البيانات .
- 6 **أنظّم ملاحظاتي** في جدول البيانات الآتي:

رقم الأنبوب	الأنبوب (1)	الأنبوب (2)
الزمن		
زمن بدء التفاعل		
زمن انتهاء التفاعل		

التحليل والاستنتاج:

- 1- **أستنتج:** كيف أستدلّ على حدوث التفاعل الكيميائي؟
- 2- أحدد أيّاً من الأنبوبين كانت سرعة التفاعل فيه أكبر .
- 3- **أصف:** في أي الأنبوبين كانت سرعة تصاعد غاز الهيدروجين أكبر؟
- 4- أكتب معادلة كيميائية موزونة تصف التفاعل الحاصل .

مفهوم سرعة التفاعل Concept of Reaction Rate

يهتم فرع الكيمياء الحركية بدراسة التغير في سرعة التفاعلات الكيميائية والعوامل المؤثرة فيها. وتوصف التفاعلات الكيميائية بأنها سريعة أو بطيئة؛ تبعاً لخصائص المواد المتفاعلة وظروف التفاعل. إلا أن التعبيرين الوصفيين (سريع وبطيء) غير دقيقين في وصف السرعة؛ إذ يجب التعبير عنها بوصف أكثر دقة. ويمكن وصف الأشياء المتحركة عن طريق سرعتها، فمثلاً؛ عند النظر إلى مؤشر عداد السرعة في السيارة، إذا كان يشير إلى 80 Km/h؛ فإن هذه السرعة تسمى السرعة اللحظية، ويمكن حساب سرعة جسم متحرك بقسمة المسافة التي يقطعها على الزمن الذي استغرقه في قطع تلك المسافة، وتسمى هذه بالسرعة المتوسطة.

تتفاوت التفاعلات الكيميائية في سرعات حدوثها من تفاعل لآخر، وكذلك في التفاعل نفسه أثناء حدوثه، تبعاً لعوامل منها التركيز ودرجة الحرارة ومساحة السطح المعرض للتفاعل؛ فبعض التفاعلات تحدث بسرعة كبيرة خلال مدة زمنية قصيرة مثل تفاعلات محاليل الحموض والقواعد وتفاعلات الاحتراق كما يظهر في الشكل (1)، في حين تحتاج بعض التفاعلات زمناً أطول لحدوثها مثل صدأ الحديد. وقد يحتاج بعضها ملايين السنين، مثل تكون الفحم الحجري والنفط. فكيف يعبر عن سرعة التفاعل؟ وكيف يمكن قياسها؟



الفكرة الرئيسة:

تقاس سرعة التفاعل الكيميائي من التجربة العملية بتغير كميات المواد المتفاعلة أو الناتجة بمرور الزمن، ويمكن حساب سرعة استهلاك مادة متفاعلة أو سرعة تكوّن مادة ناتجة خلال مدة زمنية محددة، وكذلك يمكن حساب السرعة المتوسطة والابتدائية واللحظية من الرسم البياني.

نتائج التعلم:

- أوضح مفهوم سرعة التفاعل الكيميائي وأعطى أمثلة عليه.
- أحسب سرعة التفاعل لمادة متفاعلة أو ناتجة بمعرفة تغير التركيز مع الزمن.
- أحسب سرعة التفاعل المتوسطة والسرعة الابتدائية واللحظية من الرسم البياني.

المفاهيم والمصطلحات:

سرعة التفاعل الكيميائي

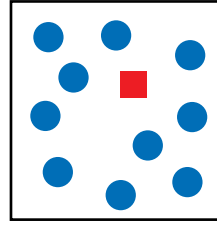
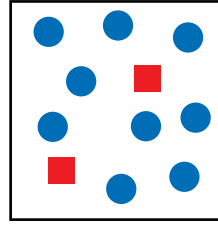
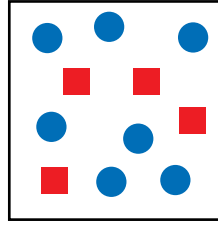
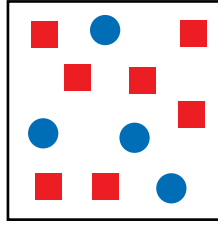
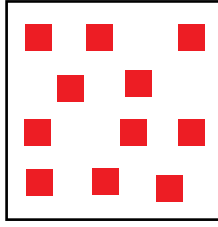
Rate of Chemical Reaction

Mean Rate السرعة المتوسطة

Initial Rate السرعة الابتدائية

Instantaneous Rate السرعة اللحظية

الشكل (1): احتراق الخشب.

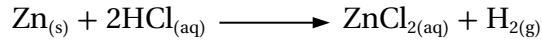


الشكل (2): تحول مادة متفاعلة إلى مادة ناتجة.



المادة المتفاعلة: ■
المادة الناتجة: ●

تتغير كميات المواد المتفاعلة والناتجة في التفاعلات الكيميائية بمرور الزمن، ويوضح الشكل (2) تحول مادة متفاعلة إلى مادة ناتجة بمرور الزمن. ألاحظ أن كمية المادة الناتجة تزداد؛ بينما تقل كمية المادة المتفاعلة، ويعبر عن كمية المادة المتفاعلة أو الناتجة بدلالة التغير في الكتلة أو الحجم أو التركيز المولاري؛ وذلك لمعرفة سرعة التفاعل. فمثلاً؛ عندما يتفاعل فلز الزنك مع محلول حمض الهيدروكلوريك HCl وفق المعادلة الموزونة الآتية:



فإنه يمكن حساب سرعة التفاعل الكيميائي مثلاً؛ بدلالة التغير في كتلة الخارصين المستهلكة، أو بدلالة التغير في حجم غاز الهيدروجين الناتج. ولكن غالباً ما يجري حساب سرعة التفاعل بدلالة التغير في التركيز المولاري لمادة متفاعلة أو مادة ناتجة.

وبذلك يمكن تعريف **سرعة التفاعل الكيميائي (R)** بأنها التغير في كمية مادة متفاعلة أو مادة ناتجة خلال مدة زمنية محددة، ويعبر عنها بالمعادلة الرياضية الآتية:

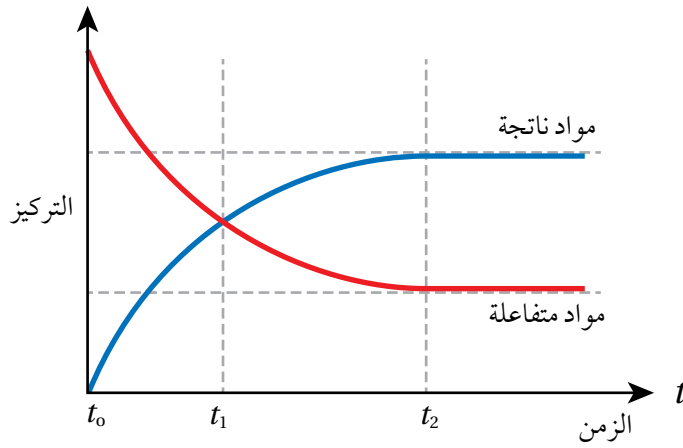
$$\text{سرعة التفاعل الكيميائي} = \frac{\text{التغير في كمية مادة متفاعلة أو مادة ناتجة}}{\text{التغير في الزمن}}$$

$$R = \frac{\Delta(\text{reactant or product})}{\Delta t}$$

حيث يشير الرمز (Δ) إلى التغير.

حساب سرعة التفاعل Calculating Reaction Rate

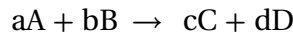
تحتسب سرعة التفاعل الكيميائي من التجربة العملية بدلالة نقصان تركيز إحدى المواد المتفاعلة، أو زيادة تركيز إحدى المواد الناتجة خلال مدة زمنية محددة.



الشكل (3): تغير تراكيز
المواد المتفاعلة والمواد
الناتجة خلال مدة زمنية.

ولتوضيح ذلك؛ أنظر إلى الشكل (3)، حيث يوضح نقصان تركيز مادة متفاعلة وزيادة تركيز مادة ناتجة بمرور الزمن.

فمثلاً في التفاعل الكيميائي العام الآتي:



تمثل الرموز a, b, c, d عدد مولات (معاملات) المواد المتفاعلة والناتجة في المعادلة الموزونة، حيث يمكن حساب سرعة التفاعل بمعرفة سرعة استهلاك (اختفاء) إحدى المواد المتفاعلة مثل A أو B، فمثلاً؛ يعبر عن سرعة استهلاك A كما يأتي:

$$R = - \frac{\Delta[\text{مادة متفاعلة}]}{\Delta t}$$

$$R = - \frac{\Delta[A]}{\Delta t}$$

أي أن:

$$R = - \frac{[A]_2 - [A]_1}{t_2 - t_1}$$

$[A]_2$ تركيز المادة المتفاعلة A عند الزمن t_2

$[A]_1$ تركيز المادة المتفاعلة عند الزمن t_1

وحيث أن المادة المتفاعلة تستهلك بمرور الزمن؛ فإن مقدار تركيزها $[A]_2$ أقل من تركيزها $[A]_1$ ، مما يجعل ناتج العملية الحسابية قيمة سالبة، وبما أن سرعة التفاعل لا تكون سالبة، لذا؛ تكتب الإشارة السالبة في القانون حتى يكون ناتج سرعة التفاعل قيمة موجبة. ويعبر عن وحدة سرعة التفاعل (M/s) أو $(M \cdot s^{-1})$.

كذلك يمكن حساب سرعة تكوين (إنتاج) مادة ناتجة مثل C أو D، فمثلاً؛ يعبر عن سرعة تكوين المادة C كما يأتي:

الرَبْط بالفيزياء



استخدم العالم الكيميائي أحمد زويل طريقة يمكن وصفها بأنها أسرع كاميرا حتى الآن. تُنفذ باستخدام ومضات ليزيرية، حيث يكون الزمن بين الومضات منخفضاً جداً، حيث يمكن الوصول إلى مستويات زمنية صغيرة تصل إلى 10^{-15} من الثانية؛ سميت فيمتو ثانية، حيث مكنته من قياس سرعة بعض التفاعلات الكيميائية.

$$R = \frac{\Delta[\text{مادة ناتجة}]}{\Delta t}$$

$$R = \frac{\Delta[C]}{\Delta t}$$

$$R = \frac{[C]_2 - [C]_1}{t_2 - t_1}$$

تكون قيمة $\Delta[C]$ موجبة؛ لأن تركيز المادة الناتجة يزداد بمرور الزمن، فيكون تركيزها $[C]_2$ أكبر من تركيزها $[C]_1$.

عند مقارنة سرعة استهلاك المادة A مع سرعة تكوين المادة C؛ فإنه يمكن إيجاد علاقة بين سرعة استهلاك A وسرعة تكوين C اعتمادًا على معاملتهما في المعادلة الموزونة كما يأتي:

$$\frac{\text{سرعة استهلاك A}}{\text{عدد مولات A}} = \frac{\text{سرعة تكوين C}}{\text{عدد مولات C}}$$

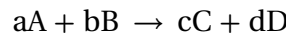
فمثلاً يتضح من المعادلة $A \rightarrow 3C$ أن تكوين 3 mol من المادة C يتطلب استهلاك 1 mol من المادة A، لذا؛ تكون سرعة تكوين المادة C ثلاثة أضعاف سرعة استهلاك المادة A أو سرعة استهلاك المادة A تساوي ثلث سرعة تكوين المادة C ويعبر عن هذه العلاقة كما يأتي:

$$\text{سرعة تكوين C} = \frac{1}{3} \text{ سرعة استهلاك A}$$

أي أن:

$$-\frac{\Delta[A]}{\Delta t} = \frac{1}{3} \frac{\Delta[C]}{\Delta t}$$

اعتمادًا على المعادلة الموزونة الآتية:



يمكن التعبير عن العلاقة بين سرعة استهلاك المواد المتفاعلة وسرعة تكوين المواد الناتجة بدلالة التغير في التراكيز في مدة زمنية محددة كما يأتي:

$$-\frac{1}{a} \frac{\Delta[A]}{\Delta t} = -\frac{1}{b} \frac{\Delta[B]}{\Delta t} = \frac{1}{c} \frac{\Delta[C]}{\Delta t} = \frac{1}{d} \frac{\Delta[D]}{\Delta t}$$

المثال 1

أعبر عن العلاقة بين سرعة استهلاك المواد المتفاعلة وسرعة تكوين المواد الناتجة بدلالة تغير تركيز كل منها في مدة زمنية محددة؛ وفق المعادلة الموزونة الآتية:



الحل:

$$-\frac{1}{4} \frac{\Delta[\text{NH}_3]}{\Delta t} = -\frac{1}{5} \frac{\Delta[\text{O}_2]}{\Delta t} = \frac{1}{6} \frac{\Delta[\text{H}_2\text{O}]}{\Delta t} = \frac{1}{4} \frac{\Delta[\text{NO}]}{\Delta t}$$

المثال 2

يتفاعل غاز ثاني أكسيد النيتروجين NO_2 مع غاز الفلور لتكوين غاز فلوريد النترييل NO_2F ؛ وفق المعادلة الموزونة الآتية:



- 1- أكتب العلاقة التي تعبر عن سرعة استهلاك F_2 .
- 2- أكتب العلاقة التي تعبر عن سرعة تكوين NO_2F .
- 3- أعبّر عن العلاقة بين سرعة تكوين NO_2F وسرعة استهلاك F_2 ؟

الحل:

$$R = - \frac{\Delta[\text{F}_2]}{\Delta t}$$

أكتب سرعة استهلاك F_2

$$R = \frac{\Delta[\text{NO}_2\text{F}]}{\Delta t}$$

أكتب سرعة تكوين NO_2F

$$- \frac{\Delta[\text{F}_2]}{\Delta t} = \frac{1}{2} \frac{\Delta[\text{NO}_2\text{F}]}{\Delta t}$$

أكتب العلاقة بين سرعة تكوين NO_2F واستهلاك F_2

أي أن سرعة استهلاك F_2 تساوي نصف سرعة تكوين NO_2F أو سرعة تكوين NO_2F ضعف سرعة استهلاك F_2

المثال 3

يتحلل غاز هيدريد الفسفور PH_3 ؛ وفق معادلة التفاعل الآتية:



أحسب سرعة تكوين غاز الفسفور P_4 ؛ علمًا أن سرعة تكوين غاز الهيدروجين تساوي 0.06 M/s

$$\frac{\Delta[\text{H}_2]}{\Delta t} = 0.06 \text{ M/s}$$

المطلوب: حساب سرعة تكوين غاز الفسفور P_4

الحل:

أكتب العلاقة بين سرعة تكوين الفسفور P_4 وسرعة تكوين H_2

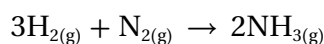
$$\frac{\Delta[\text{P}_4]}{\Delta t} = \frac{1}{6} \frac{\Delta[\text{H}_2]}{\Delta t}$$

$$= \frac{1}{6} \times 0.06$$

$$= 0.01 \text{ M/s}$$

أعوّض القيم:

✓ **أتحقق:** يتفاعل غاز الهيدروجين H_2 مع غاز النيتروجين N_2 وفق ظروف معينة لإنتاج الأمونيا NH_3 ، ويعبر عن ذلك بالمعادلة:



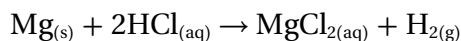
أحسب سرعة استهلاك غاز الهيدروجين علمًا أن سرعة إنتاج الأمونيا 0.16 M/s

حساب سرعة التفاعل من الرسم البياني

Calculating rate of reaction from a graph

سرعة التفاعل المتوسطة Mean Rate

يمكن حساب سرعة التفاعل عن طريق رسم بياني يسمى منحنى السرعة، حيث يُبين التغير في كمية مادة متفاعلة أو مادة ناتجة خلال مدة زمنية معيّنة. فمثلاً؛ يتفاعل المغنيسيوم Mg مع حمض الهيدروكلوريك HCl، وينتج عن التفاعل غاز الهيدروجين H₂ وكلوريد المغنيسيوم MgCl₂، كما هو موضح في معادلة التفاعل الآتية:

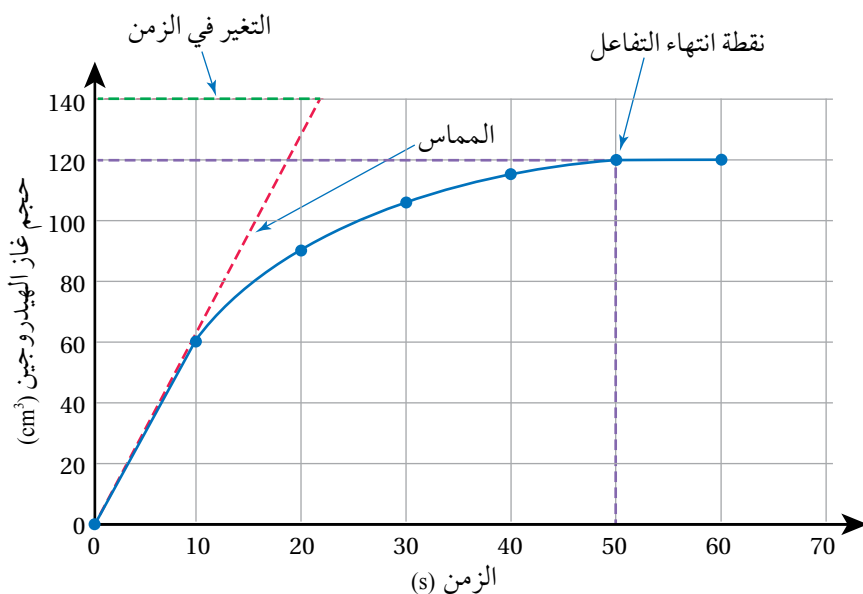


تكون سرعة التفاعل أقصى ما يمكن لحظة بدايته، ثم تقل كلما استهلكت المواد المتفاعلة أكثر فأكثر، وبمرور الزمن تزداد كمية غاز الهيدروجين الناتج، ويمكن حساب **السرعة المتوسطة (S)** Mean Rate، وهي التغير الكلي لكمية المادة المتفاعلة أو الناتجة على الزمن المستغرق في ذلك. فمثلاً؛ في تفاعل المغنيسيوم Mg مع حمض الهيدروكلوريك HCl، أقسم التغير الكلي في حجم غاز الهيدروجين H₂ الناتج على الزمن المستغرق في ذلك. ويبين الشكل (4) أن الحجم النهائي للغاز الناتج يساوي 120 cm³ بعد مضي 50 s من الزمن، وبذلك أحسب السرعة المتوسطة (S) للتفاعل كما يأتي:

ΔV التغير في حجم الغاز الناتج
 Δt التغير في الزمن

$$S = \frac{\Delta V}{\Delta t}$$

$$S = \frac{120 - 0}{50 - 0} = 2.4 \text{ cm}^3/\text{s}$$



الشكل (4): تغير حجم غاز الهيدروجين مقابل الزمن.

سرعة التفاعل الابتدائية Initial Rate

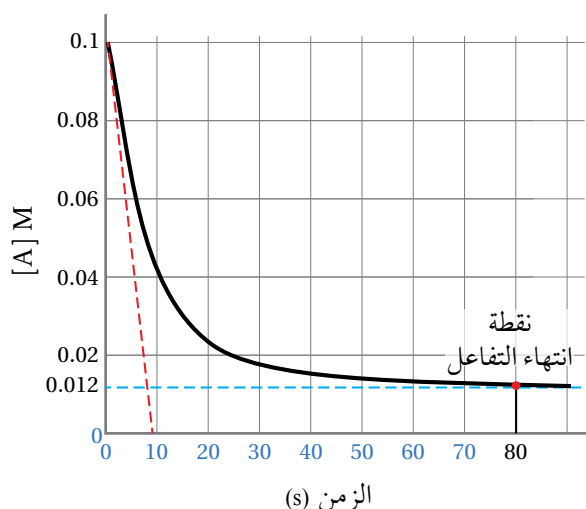
يمكن استخدام منحنى السرعة الموضح في الشكل رقم (4) لحساب سرعة التفاعل الابتدائية Initial Rate؛ وهي سرعة التفاعل لحظة خلط المواد المتفاعلة عند الزمن صفر. حيث تكون تراكيز المواد المتفاعلة أكبر ما يمكن، وتساوي هذه السرعة ميل المماس (G) عند النقطة التي تمثل كمية المادة المتفاعلة أو الناتجة عند الزمن صفر حيث:

$$G = \frac{\Delta Y}{\Delta X}$$

وتُمثّل ΔY التغيّر في حجم الغاز الناتج، وتمثل ΔX تغير الزمن. وبالرجوع إلى المنحنى في الشكل (4) فإن:

$$G = \frac{140 - 0}{22 - 0} = 6.364 \text{ cm}^3 / \text{s}$$

المثال 4



يُمثّل الشكل الآتي منحنى سرعة التفاعل لتغير تركيز مادة متفاعلة A مقابل الزمن:

- 1- أحسب السرعة المتوسطة S للتفاعل.
- 2- أحسب السرعة الابتدائية للتفاعل.

الحل:

1- أحسب السرعة المتوسطة للتفاعل بقسمة التغير الكلي في تركيز المادة A على الزمن المستغرق لإنتهاء التفاعل، كما يأتي:

$$S = - \frac{\Delta[A]}{\Delta t}$$

$$S = - \frac{(0.012 - 0.1)}{80 - 0} = 0.001 \text{ M/s}$$

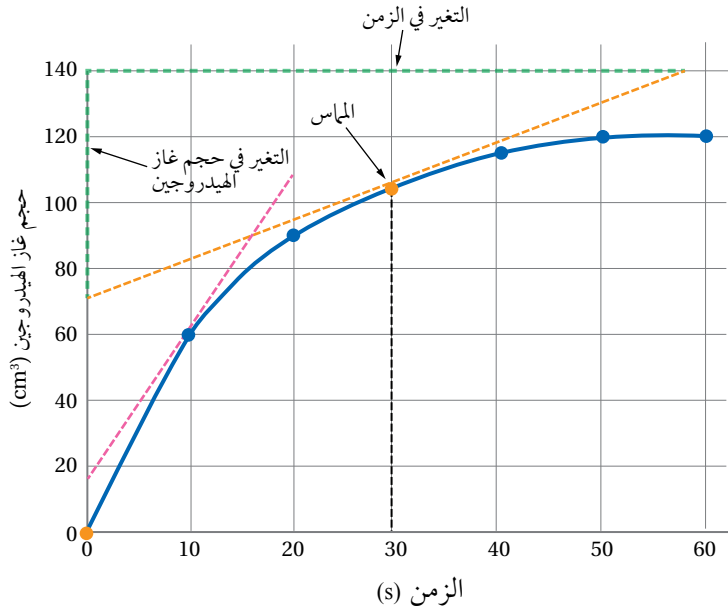
2- أحسب السرعة الابتدائية للتفاعل من ميل المماس G للنقطة التي تمثل التركيز عند الزمن صفر، كما يأتي:

$$G = \frac{0.1 - 0}{10 - 0} = 0.01 \text{ M/s}$$

✓ أتحقّق: أوضّح المقصود بالسرعة المتوسطة للتفاعل.

الشكل (5): مماس حساب
السرعة اللحظية.

لماذا تكون سرعة التفاعل عند
الزمن 30 s أقل من سرعته
الابتدائية؟



سرعة التفاعل اللحظية Instantaneous Rate

أما سرعة التفاعل عند أي لحظة زمنية معينة؛ فتسمى **السرعة اللحظية** **Instantaneous Rate**، وتحسب عن طريق رسم منحنى يُمثل التغير في كمية مادة متفاعلة أو ناتجة مقابل الزمن، ثم أرسم مماساً للمنحنى عند النقطة المقابلة للزمن عند تلك اللحظة، وأحسب الميل عندها، حيث يُمثل السرعة اللحظية. فمثلاً؛ لحساب سرعة التفاعل عند زمن 30 s، أرسم مماساً للمنحنى عند النقطة المقابلة للزمن 30 s كما هو موضح في الشكل (5)، ثم أحسب ميل المماس كما يأتي:

$$G = \frac{\Delta Y}{\Delta X} = \frac{140 - 70}{58} = 1.207 \text{ cm}^3 / \text{s}$$

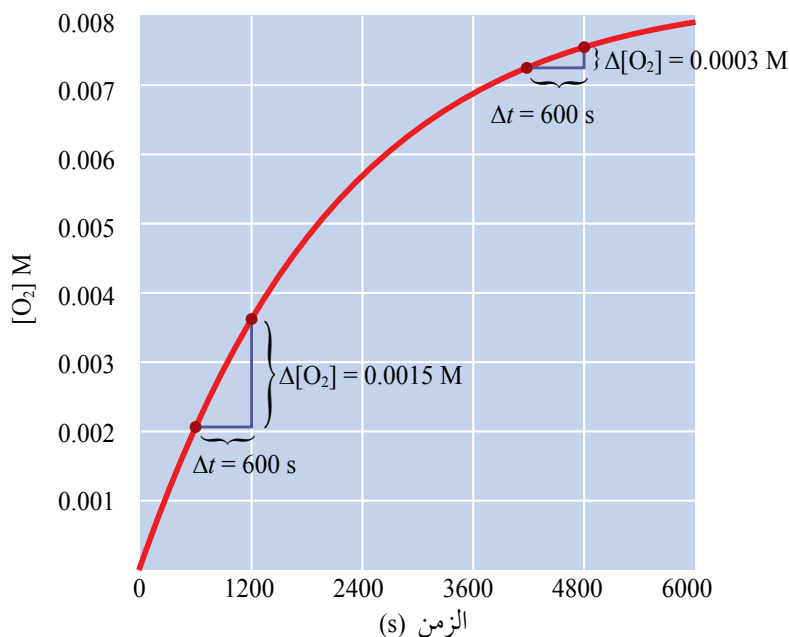
المثال 5

بالرجوع إلى الشكل (5)؛ أوضّح كيف أحسب السرعة اللحظية عند زمن 10 s؟

الحلّ:

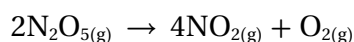
أرسم مماساً للمنحنى عند النقطة المقابلة للزمن 10 s؛ ثم أحسب ميل المماس وأحسبه باستخدام العلاقة التي تمثل السرعة اللحظية:

$$G = \frac{\Delta Y}{\Delta X} = \frac{110 - 15}{20} = 4.75 \text{ cm}^3 / \text{s}$$



الشكل (6): حساب سرعة التفاعل خلال فترة زمنية محددة.

ويمكن حساب سرعة التفاعل بتغير تركيز إحدى المواد المتفاعلة أو الناتجة في فترات زمنية محددة، فمثلاً؛ عند تحلل غاز خامس أكسيد ثنائي النيتروجين N_2O_5 لإنتاج غاز ثاني أكسيد النيتروجين NO_2 وغاز الأوكسجين O_2 ، وفق المعادلة الموزونة الآتية:



فإنه يمكن حساب سرعة إنتاج غاز الأوكسجين O_2 خلال فترات زمنية، كما هو موضح في الشكل (6) المستند على البيانات الآتية:

Time (s)	0	600	1200	1800	2400	3000	3600	4200	4800	5400
$[O_2] \times 10^{-3} M$	0	2.1	3.6	4.8	5.7	6.3	6.8	7.2	7.5	7.7

فإذا أردت حساب سرعة إنتاج غاز الأوكسجين خلال المدة الزمنية (600 – 1200) s؛ فيمكنني ذلك عن طريق معرفة التغير في تركيز غاز الأوكسجين في هذه المدة كما يأتي:

$$\begin{aligned} R &= \frac{\Delta[O_2]}{\Delta t} \\ &= \frac{0.0036 - 0.0021}{1200 - 600} \\ &= \frac{0.0015 M}{600 s} \\ &= 2.5 \times 10^{-6} M/s \end{aligned}$$

وكذلك أستطيع حساب سرعة إنتاج غاز الأوكسجين في المدة الزمنية (4200 – 4800) s كما يأتي:

$$\begin{aligned} R &= \frac{0.0003 M}{600 s} \\ &= 5 \times 10^{-7} M/s \end{aligned}$$



أستخدم برنامج

صانع الافلام Movie Maker، وأعد فيلماً أصف فيه سرعة التفاعل الابتدائية، والسرعة المتوسطة للتفاعل، وسرعته اللحظية، ثم أناقشه مع زملائي/ زميلاتي في الصف.

✓ **أتحقّق:** أحسب سرعة إنتاج

غاز الأوكسجين خلال المدة

الزمنية (3000 – 4800) s

المثال 6

[E] M	الزمن s
0.006	5
0.002	9

بيّن الجدول الآتي تركيز المادة E مقابل الزمن.
1- أتوقع: هل المادة E متفاعلة أم ناتجة؟ أفسّر ذلك.

2- أحسب سرعة التفاعل.

تحليل السؤال: المعطيات

$$[E] = 0.006 \text{ M at } 5\text{s}$$

$$[E] = 0.002 \text{ M at } 9\text{s}$$

المطلوب: أتوقع المادة متفاعلة أم ناتجة، ثم أحسب سرعة التفاعل.

الحل:

1- ألاحظ من الجدول أن تركيز المادة [E] قلّ من 0.006 إلى 0.002، عندما ازداد الزمن من عند زمن 5s إلى 9s؛

أي أن التركيز يقل بمرور الزمن، وهذا يشير إلى أنها مادة متفاعلة.

2- أطبق العلاقة:

$$R = - \frac{\Delta [E]}{\Delta t}$$

$$R = - \frac{([E]_2 - [E]_1)}{t_2 - t_1}$$

$$R = - \frac{(0.002 - 0.006)}{9 - 5} = 0.001 \text{ M/s}$$

المثال 7

أحسب سرعة استهلاك CO في المعادلة: $\text{CO}_{(g)} + \text{NO}_{2(g)} \rightarrow \text{CO}_{2(g)} + \text{NO}_{(g)}$
علمًا أن تركيز CO في بداية التفاعل $1.8 \times 10^{-3} \text{ M}$ ، ثم أصبح تركيزه $1.2 \times 10^{-3} \text{ M}$ ، بعد زمن 20 s

تحليل السؤال: المعطيات

$$[\text{CO}]_1 = 1.8 \times 10^{-3} \text{ M}$$

$$[\text{CO}]_2 = 1.2 \times 10^{-3} \text{ M}$$

$$\Delta t = 20 \text{ s}$$

المطلوب: أحسب سرعة استهلاك CO

الحل:

أكتب قانون سرعة التفاعل للمادة المتفاعلة

$$R = - \frac{\Delta [\text{CO}]}{\Delta t}$$

$$R = - \frac{([\text{CO}]_2 - [\text{CO}]_1)}{t_2 - t_1}$$

$$R = - \frac{(1.2 \times 10^{-3} - 1.8 \times 10^{-3})}{20 - 0} = 3 \times 10^{-5} \text{ M/s}$$

المثال 8

يتفكك غاز N_2O_4 بالحرارة مكوناً غاز NO_2 وفق المعادلة الموزونة الآتية:



سجلت بيانات تغيير تراكيز المادة المتفاعلة والمادة الناتجة خلال مدة زمنية كما يأتي:

الزمن S	0	10	20
$[N_2O_4]$ M	0.1	0.02	0.01
$[NO_2]$ M	0.00	0.16	0.18

1- أحسب سرعة استهلاك N_2O_4 في المدة الزمنية s (10 - 20) ؟

2- أحسب سرعة تكوّن NO_2 في المدة الزمنية s (10 - 20) ؟

المعطيات: الفرع رقم (1). $[N_2O_4]_1 = 0.02$ M

$[N_2O_4]_2 = 0.01$ M

$\Delta t = 10$ s

المطلوب: أحسب سرعة استهلاك N_2O_4

الحل:

$$R = - \frac{\Delta[N_2O_4]}{\Delta t} = - \frac{([N_2O_4]_2 - [N_2O_4]_1)}{(t_2 - t_1)}$$

$$= - \frac{(0.01 - 0.02)}{20 - 10}$$

$$= 0.001 \text{ M/s}$$

سرعة استهلاك N_2O_4

المعطيات: الفرع رقم (2). $[NO_2]_1 = 0.16$ M

$[NO_2]_2 = 0.18$ M

$\Delta t = 10$ s

المطلوب: أحسب سرعة تكوّن NO_2

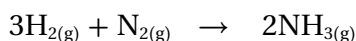
الحل:

$$R = \frac{\Delta[NO_2]}{\Delta t} = \frac{(0.18 - 0.16)}{20 - 10}$$

$$= 0.002 \text{ M/s}$$

أكرّر الخطوات كما في الفرع رقم (1).

✓ **أتحقّق:** يتفاعل غاز الهيدروجين H_2 مع غاز النيتروجين N_2 ؛ لإنتاج غاز الأمونيا NH_3 ، وفق المعادلة الآتية:



أحسب سرعة تكون الأمونيا NH_3 علماً أن تركيز الأمونيا في بداية التفاعل 0.2 M، ثم أصبح تركيزها 0.6 M، بعد

زمن 15 s.

التجربة 1

التغير في تركيز مادة متفاعلة A ومادة ناتجة B في وحدة الزمن

المواد والأدوات:

جدول البيانات الآتي (عند درجة حرارة معينة):

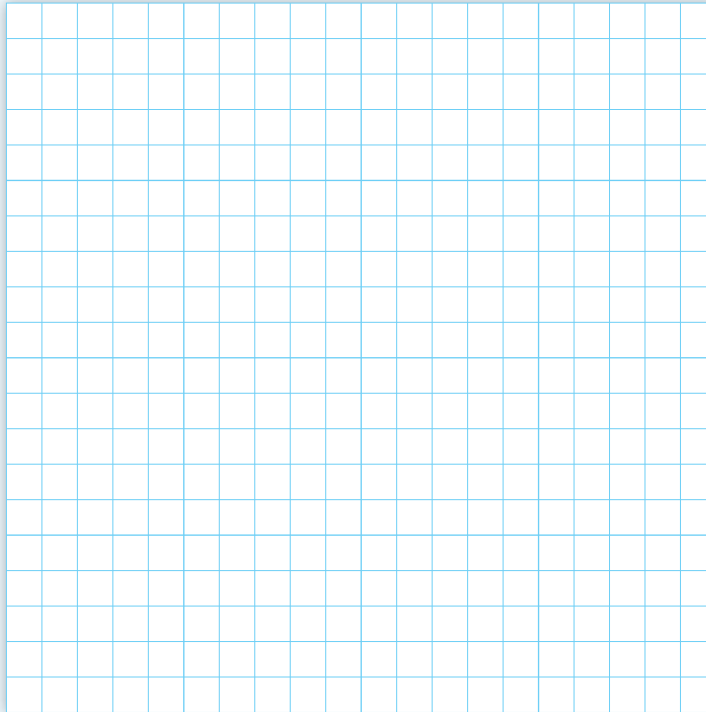
[A] M	0.2	0.14	0.1	0.08	0.07	0.065
[B] M	0.0	0.12	0.2	0.24	0.26	0.27
t (s)	0	5	10	15	20	25

إرشادات السلامة:

• أتبع إرشادات السلامة العامة.

خطوات العمل:

أطبق: أستخدم معلومات الجدول وأرسم شكلاً بيانياً يُمثل تغيّر تركيز المادة المتفاعلة والمادة الناتجة في المدد الزمنية المبينة في الجدول.



التحليل والاستنتاج:

1. أَسْتَنْجِجُ تغيّر تركيز المادة المتفاعلة خلال التفاعل الكيميائي؟
2. أَسْتَنْجِجُ تغيّر تركيز المادة الناتجة خلال التفاعل الكيميائي؟
3. أَحْسِبُ سرعة استهلاك المادة المتفاعلة خلال المدة الزمنية من 5s إلى 15s.
4. أَسْتَنْجِجُ العلاقة بين سرعة استهلاك المادة A وسرعة إنتاج المادة B.

مراجعة الدرس

- 1- الفكرة الرئيسة: أوضّح كيفية حساب سرعة التفاعل المتوسطة والسرعة الابتدائية من الرسم البياني.
- 2- أوضّح المقصود بكل من: سرعة التفاعل الكيميائي، السرعة اللحظية للتفاعل.
- 3- يُبين الجدول أدناه، بيانات التغيّر في تركيز كلّ من المادّة A والمادّة B في وحدة الزمن، عند درجة حرارة معيّنة:

[A] M	1.1	1.02	0.96	0.92	0.90	0.89	0.89
[B] M	0.0	0.16	0.28	0.36	0.40	0.42	0.42
t(s)	0	5	10	15	20	25	30

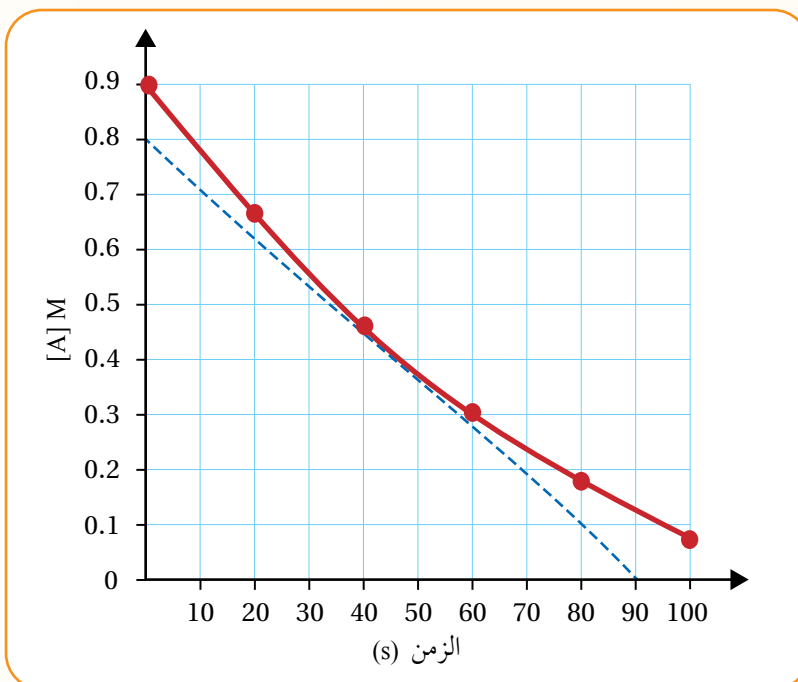
أُجيب عن الأسئلة الآتية:

أ . أكتب معادلة التفاعل اعتمادًا على العلاقة: $-\frac{\Delta[A]}{\Delta t} = \frac{1}{2} \frac{\Delta[B]}{\Delta t}$

ب. أحسب سرعة تكوّن المادّة الناتجة في الفترة الزمنية (15–20) s.

ج. أهدّد زمن انتهاء التفاعل.

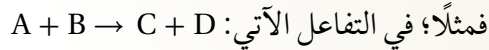
- 4- أحسب باستخدام الرسم البياني السرعة اللحظية عند الزمن 40 s.



أثر التراكيز في سرعة التفاعل

The Effect of Concentrations on Reaction Rate

درست سابقاً كيفية حساب سرعة التفاعل الكيميائي؛ بمعرفة التغيير في كمية إحدى المواد المتفاعلة المستهلكة، أو كمية إحدى المواد الناتجة خلال زمن معين. ولكن قد تعتمد سرعة التفاعل الكلية على تركيز أكثر من مادة واحدة متفاعلة، وهذه المواد المتفاعلة لا يمكن تحديدها في سرعة التفاعل من معادلة التفاعل الموزونة؛ إنما من التجارب العملية. أنظر الشكل (7)، الذي يُبين تفاعلاً كيميائياً بين بيرمنغنات البوتاسيوم $KMnO_4$ وفوق أكسيد الهيدروجين H_2O_2 .



تتناسب سرعة التفاعل طردياً مع تراكيز المواد المتفاعلة مرفوعة لقوى معينة عند درجة حرارة ثابتة، كما يأتي:

$$R \propto [A]^x [B]^y$$

ولتحويل علاقة التناسب إلى علاقة مساواة، يتم إدخال ثابت التناسب الذي يسمى ثابت سرعة التفاعل (k)، لنحصل على قانون سرعة التفاعل كالاتي:

$$R = k [A]^x [B]^y$$

الفكرة الرئيسة:

يصف قانون سرعة التفاعل الكيميائي العلاقة بين سرعة التفاعل وتراكيز المواد المتفاعلة؛ مرفوعة لأسس محددة يجري التوصل إليها بالتجربة العملية.

نتائج التعلم:

- أوضح المقصود بكل من: رتبة التفاعل، الرتبة الكلية للتفاعل.
- أستنتج رتبة المادة المتفاعلة عن طريق نتائج التجارب العملية للتفاعل، وأكتب قانون سرعة التفاعل.

المفاهيم والمصطلحات:

رتبة التفاعل Reaction Order
الرتبة الكلية للتفاعل
Overall Reaction Order



الشكل (7): تفاعل كيميائي بين بيرمنغنات البوتاسيوم وفوق أكسيد الهيدروجين.

رتبة التفاعل Reaction Order

يصف قانون سرعة التفاعل العلاقة بين سرعة التفاعل R، وتراكيز المواد المتفاعلة عند درجة حرارة ثابتة.

ويعبّر عن قانون سرعة التفاعل بحاصل ضرب ثابت سرعة التفاعل k في تراكيز المواد المتفاعلة. ويعتمد ثابت سرعة التفاعل k، على درجة الحرارة، ولكل تفاعل ثابت سرعة k محدد تختلف قيمته عن الآخر.

$$R = k [A]^x [B]^y$$

يطلق على الرمز (x) رتبة التفاعل للمادة المتفاعلة A؛ أما الرمز (y)؛ فهو رتبة التفاعل للمادة المتفاعلة B؛ وتعرّف **رتبة التفاعل Reaction Order** للمادة المتفاعلة؛ بأنها الأس المرفوع تركيزها إليه في قانون سرعة التفاعل، وتبيّن أثر تغير تركيز المادة المتفاعلة في سرعة التفاعل. ويجري تحديد الرتبة من التجربة العملية لا من معادلة التفاعل الموزونة، وقد تكون قيمة الرتبة صفر، 1، 2، ...، فعندما تكون قيمة الرتبة x أو y صفر؛ فهذا يعني أن التفاعل من الرتبة الصفرية للمادة المتفاعلة A أو B، وإذا كانت قيمة رتبة x أو y تساوي 1، فإن التفاعل يكون من الرتبة الأولى لتلك المادة المتفاعلة، في حين إذا كانت قيمة رتبة x أو y تساوي 2؛ فإن التفاعل يكون من الرتبة الثانية لتلك المادة وهكذا. ويطلق على مجموع رتب المواد المتفاعلة x + y في قانون سرعة التفاعل؛ **الرتبة الكلية للتفاعل Overall Reaction Order**.

المثال 9

يتفاعل غاز أحادي أكسيد النيتروجين NO مع غاز الهيدروجين H₂؛ وفق معادلة التفاعل الآتية:



جرى التوصل عن طريق التجربة عند درجة حرارة معينة؛ إلى أن قانون السرعة لهذا التفاعل هو:

$$R = k [\text{NO}]^2 [\text{H}_2]^1$$

1- ما رتبة التفاعل للمادة المتفاعلة NO؟

2- ما رتبة التفاعل للمادة المتفاعلة H₂؟

3- ما الرتبة الكلية للتفاعل؟

الحل

ألاحظ من قانون سرعة التفاعل أن:

1- الأس المرفوع تركيز المادة المتفاعلة NO إليه يساوي 2؛ أي أن رتبة المادة NO تساوي 2

2- الأس المرفوع تركيز المادة المتفاعلة H₂ إليه يساوي 1؛ أي أن رتبة المادة H₂ تساوي 1

3- الرتبة الكلية تساوي مجموع رتبتي المادتين المتفاعلتين، وهي: 3 = 2 + 1

يتحلل خامس أكسيد ثنائي النيتروجين N_2O_5 ؛ عند درجة حرارة معينة وفق معادلة التفاعل الآتية:



فإذا كان قانون السرعة لهذا التفاعل $R = k [\text{N}_2\text{O}_5]^1$ ، وقيمة ثابت سرعة التفاعل k تساوي $5.9 \times 10^{-4} \text{ s}^{-1}$ وتركيز N_2O_5 يساوي $8.4 \times 10^{-3} \text{ M}$ ، أحسب سرعة التفاعل.

تحليل السؤال (المعطيات):

$$k = 5.9 \times 10^{-4} \text{ s}^{-1}$$

$$[\text{N}_2\text{O}_5] = 8.4 \times 10^{-3} \text{ M}$$

المطلوب: أحسب سرعة التفاعل R

الحل:

$$R = k [\text{N}_2\text{O}_5]^1$$

أعوض قيمة ثابت السرعة وقيمة التركيز؛ فأحصل على قيمة سرعة التفاعل R :

$$R = 5.9 \times 10^{-4} \text{ s}^{-1} \times 8.4 \times 10^{-3} \text{ M}$$

$$= 4.9 \times 10^{-6} \text{ M.s}^{-1}$$

✓ **أتحقق:** ما المقصود برتبة التفاعل للمادة المتفاعلة؟

تحديد رتبة التفاعل Determining the order of reaction

تساعد معرفة رتب المواد المتفاعلة في توقع كيفية حدوث التفاعل الكيميائي. ويمكن تحديد رتبة التفاعل بالنسبة لمادة متفاعلة بطريقة الرسم البياني أو بطريقة السرعة الابتدائية.

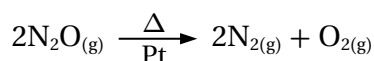
طريقة الرسم البياني Graphical Method

أحدد رتبة التفاعل بالنسبة لمادة متفاعلة، وذلك بمعرفة تغير تركيز هذه المادة مع الزمن أثناء سير التفاعل، مع المحافظة على بقاء تراكيز المواد المتفاعلة الأخرى ثابتة؛ وذلك باستعمال كميات كبيرة منها. وبعد قياس تراكيز المادة المتفاعلة التي جرى اختيارها تجريبياً؛ نرسم بياناً العلاقة بين التركيز مقابل زمن التفاعل، وبما أن ميل المماس للمنحنى عند تركيز معين يساوي سرعة التفاعل عند هذا التركيز؛ فإنه يمكن حساب سرعات مختلفة للتفاعل عند تراكيز معينة، وبعد ذلك يُرسم رسم بياني آخر يُبين سرعة التفاعل مقابل تركيز المادة المتفاعلة.

ويتيح لنا نمط هذا الرسم تحديد رتبة التفاعل بالنسبة لمادة معينة. وسنقتصر في دراستنا باستخدام الرسم على الرتبة الصفرية والرتبة الأولى.

الرتبة الصفرية Zero Order

عندما يكون تركيز مادة متفاعلة مرفوعاً للأس صفر، فإن قيمته تساوي (1)؛ وهذا يعني أن تغير تركيز المادة لا يؤثر في سرعة التفاعل. فمثلاً؛ عند قياس سرعة تحلل أحادي أكسيد ثنائي النيتروجين N_2O ، وفق المعادلة الآتية:



وجد أن سرعة التفاعل لا تعتمد على تركيز N_2O الموجود بداية التفاعل، وبهذا نرسم العلاقة بين تركيز المادة المتفاعلة مقابل الزمن؛ فنحصل على الرسم المبين في الشكل (8/a)، ألاحظ أن تركيز المادة المتفاعلة يتناقص بمقدار ثابت بمرور الزمن؛ وبالتالي تكون العلاقة بين التركيز والزمن علاقة خط مستقيم متناقص ميله مقداراً ثابت.

ويبين الشكل البياني (8/b)، علاقة خط مستقيم بين سرعة التفاعل مقابل التركيز، ويشير ذلك إلى أن سرعة التفاعل لا تتأثر بتركيز المادة المتفاعلة N_2O ، وبهذا يكون قانون السرعة لهذا التفاعل:

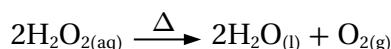
$$R = k$$

وذلك لأن $[N_2O]^0 = 1$ ؛ فلا يكتب تركيز N_2O في قانون السرعة.

ونمط الرسم لهذا التفاعل هو فقط لتفاعلات الرتبة الصفرية كافة؛ وبالتالي يمكن التنبؤ عن طريق الرسم مباشرة بالرتبة الصفرية.

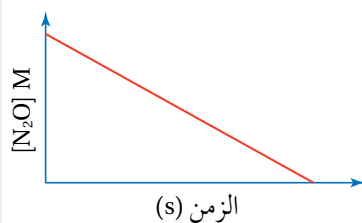
الرتبة الأولى First order

عندما يكون تركيز مادة متفاعلة مرفوعاً للأس (1)؛ فإن سرعة التفاعل تتناسب طردياً مع تركيز المادة المتفاعلة، مما يعني أن تغير تركيز المادة يؤدي إلى التغير نفسه في سرعة التفاعل، فمثلاً؛ نقصان تركيز المادة المتفاعلة إلى النصف يؤدي إلى نقصان سرعة التفاعل إلى النصف، وكذلك مضاعفة تركيزها يؤدي إلى مضاعفة سرعة التفاعل بالمقدار نفسه، ومثال ذلك تحلل فوق أكسيد الهيدروجين H_2O_2 وفق المعادلة الآتية:

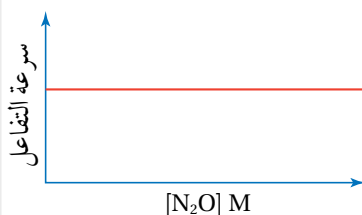


حيث وجد عملياً أن مضاعفة تركيز H_2O_2 يؤدي إلى مضاعفة سرعة التفاعل؛ لذلك يعدّ هذا التفاعل من الرتبة الأولى بالنسبة للمادة المتفاعلة فوق أكسيد الهيدروجين H_2O_2 ، ويعبر عن سرعته بالقانون: $R = k[H_2O_2]^1$

أفكر: أستنتج وحدة ثابت السرعة k للتفاعل من الرتبة الصفرية.

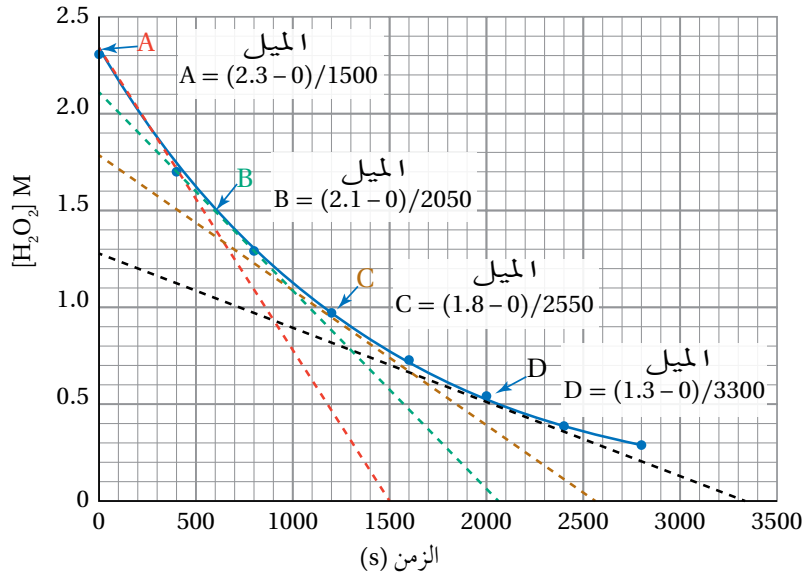


الشكل (8/a): تركيز المادة المتفاعلة مقابل الزمن.



الشكل (8/b): سرعة التفاعل مقابل التركيز.

الشكل (9): ميل المماس عند تراكيز محددة من فوق أكسيد الهيدروجين.



الجدول (2): قيم سرعة التفاعل عند تراكيز محددة من H_2O_2 .

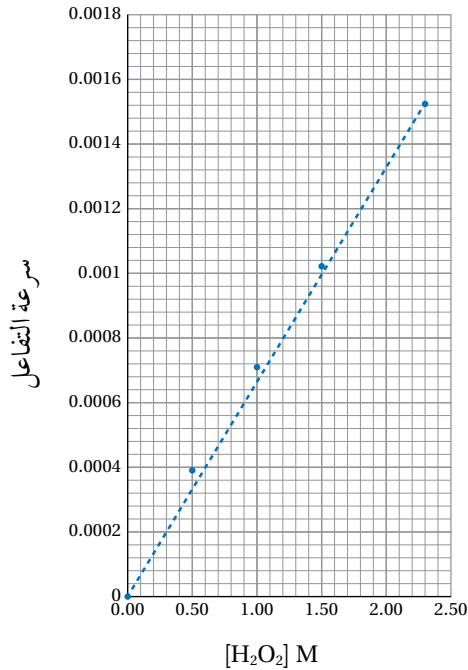
$(R) \times 10^{-3} M.s^{-1}$	$[H_2O_2] M$
0	0
0.394	0.5
0.706	1.0
1.024	1.5
1.533	2.3

ويمكن التحقق من التفاعل أنه رتبة أولى بتتبع تغيير تركيز H_2O_2 بمرور الزمن. حيث يُبين الشكل (9) ميل المماس عند تراكيز محددة من H_2O_2 في زمن محدد ودرجة حرارة ثابتة. ويعد شكل المنحنى هذا مؤشراً عاماً لتفاعلات الرتبة الأولى كافة.

يتضح من الشكل أن الخطوط المنقطعة A.B.C.D تمثل المماس عند تراكيز محددة، وبحساب ميل المماس يمكن حساب سرعة هذا التفاعل عند تلك التراكيز من العلاقة الآتية:

$$R = - \frac{\Delta[H_2O_2]}{\Delta t}$$

ويُبين الجدول (2) الآتي قيم سرعة التفاعل المحسوبة عند تراكيز محددة من H_2O_2 .



الشكل (10): سرعة التفاعل مقابل تركيز H_2O_2 .

وبذلك يمكن رسم شكل بياني يوضح سرعة التفاعل مقابل التركيز، كما هو مبين في الشكل (10)، حيث يظهر الشكل علاقة خط مستقيم متزايد، وهذا النمط ينطبق على هذا التفاعل وعلى تفاعلات الرتبة الأولى كافة؛ أي إذا كانت العلاقة خطاً مستقيماً متزايداً بين تركيز المادة المتفاعلة وسرعة التفاعل؛ يعني ذلك أن التفاعل من الرتبة الأولى.

طريقة السرعة الابتدائية The Initial Rate Method

تستعمل هذه الطريقة في تحديد رتبة التفاعل عن طريق مقارنة السرعات الابتدائية للتفاعل بتغير تركيز المواد المتفاعلة، حيث تقاس سرعة التفاعل الابتدائية في اللحظة التي تُخلط فيها المواد المتفاعلة ذات التراكيز المعروفة. فمثلاً؛ في التفاعل العام:



بافتراض إجراء ثلاثة تجارب بتراكيز ابتدائية مختلفة لكل من المادتين المتفاعلتين A و B، وسرعات ابتدائية عند درجة حرارة ثابتة كما يأتي:

التجربة	[A]M	[B]M	السرعة الابتدائية $M.s^{-1}$
1	0.1	0.1	1×10^{-4}
2	0.2	0.1	2×10^{-4}
3	0.1	0.2	4×10^{-4}

فإن قانون سرعة التفاعل العام هو $R = k[A]^x[B]^y$ ، ولتحديد قيمة الرتبة x للمادة A؛ أقرن بين تركيز المادة A وسرعة التفاعل في التجريبتين (1 و 2) عند ثبات تركيز المادة B، حيث ألاحظ أن تركيز المادة A في التجربة رقم (2) هو ضعف تركيزها في التجربة رقم (1)، وألاحظ -أيضاً- أن سرعة التفاعل في التجربة رقم (2) كان ضعفها في التجربة رقم (1)، أي أن نسبة الزيادة في تركيز المادة هي نسبة الزيادة ذاتها في سرعة التفاعل، وبذلك؛ فإن التفاعل أحادي الرتبة للمادة A، أي أن قيمة x تساوي 1.

كذلك؛ أطبق الطريقة ذاتها لتحديد قيمة رتبة y للمادة B؛ فإنني أقرن تركيز المادة B مع سرعة التفاعل في التجريبتين (1، 3) عند ثبات تركيز المادة A، حيث ألاحظ أن تركيز المادة B في التجربة رقم (3)، هو ضعف تركيزها في التجربة رقم (1)، وألاحظ -أيضاً- أن سرعة التفاعل في التجربة رقم (3) تزداد أربعة مرات عنها في التجربة رقم (1)، وبذلك فإن التفاعل ثنائي الرتبة للمادة B؛ أي أن قيمة y تساوي 2.

أستدل من المعلومات السابقة أن التفاعل للمادة A أحادي الرتبة؛ بينما التفاعل للمادة B ثنائي الرتبة؛ وبهذا أتوصل إلى قانون السرعة لهذا التفاعل:

$$R = k[A]^1[B]^2$$

يتفاعل ثاني أكسيد النيتروجين NO_2 مع حمض الهيدروكلوريك HCl ، وفق معادلة التفاعل الآتية:



أُجريت ثلاث تجارب بتراكيز مختلفة عند درجة حرارة ثابتة؛ وجرى حساب سرعة التفاعل الابتدائية لكل تجربة، وسجلت النتائج؛ فكانت كما يظهر في الجدول الآتي:

رقم التجربة	$[\text{NO}_2] \text{ M}$	$[\text{HCl}] \text{ M}$	السرعة الابتدائية M.s^{-1}
1	0.3	0.3	1.4×10^{-3}
2	0.6	0.3	2.8×10^{-3}
3	0.3	0.6	2.8×10^{-3}

4- أستنتج قانون السرعة لهذا التفاعل.

5- أحسب قيمة ثابت سرعة التفاعل k ، وأحدد وحدته؟

$$\frac{R_3}{R_1} = \frac{k[\text{NO}_2]^x [\text{HCl}]^y}{k[\text{NO}_2]^x [\text{HCl}]^y}$$

أعوّض قيم السرعة والتركيز ورتبة NO_2 وأحذف قيمة ثابت السرعة k لأنها ثابتة.

$$\frac{2.8 \times 10^{-3}}{1.4 \times 10^{-3}} = \frac{k(0.3)^1 (0.6)^y}{k(0.3)^1 (0.3)^y}$$

$$2 = 2^y \quad \text{ومنها:}$$

$$y = 1 \quad \text{وهي رتبة المادة HCl}$$

4- أستنتج قانون سرعة التفاعل:

$$R = k[\text{NO}_2]^1 [\text{HCl}]^1$$

5- أحسب قيمة ثابت السرعة من التجربة رقم (1)

مثلاً كما يأتي:

$$k = \frac{R}{[\text{NO}_2] [\text{HCl}]}$$

$$k = \frac{1.4 \times 10^{-3} \text{ M.s}^{-1}}{(0.3)\text{M} (0.3)\text{M}}$$

$$= 1.55 \times 10^{-2} \text{ M}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$$

1- أكتب قانون سرعة التفاعل العام؟

2- أستنتج رتبة المادة المتفاعلة NO_2

3- أستنتج رتبة المادة المتفاعلة HCl

الحل:

1- قانون سرعة التفاعل العام $R = k [\text{NO}_2]^x [\text{HCl}]^y$

2- أجد قيمة الرتبة x للمادة المتفاعلة NO_2 ، بمقارنة

تركيز NO_2 مع سرعة التفاعل في التجريبتين رقم

(1) و(2) عند ثبات تركيز HCl ، حيث أقسم سرعة

التفاعل R_2 على سرعة التفاعل R_1 ؛ كما يأتي:

$$\frac{R_2}{R_1} = \frac{k[\text{NO}_2]^x [\text{HCl}]^y}{k[\text{NO}_2]^x [\text{HCl}]^y}$$

أعوّض قيم السرعة والتركيز، وأحذف قيمة ثابت

السرعة k ؛ لأنها ثابتة في التفاعل ذاته.

$$\frac{2.8 \times 10^{-3}}{1.4 \times 10^{-3}} = \frac{k(0.6)^x (0.3)^y}{k(0.3)^x (0.3)^y}$$

$$2 = 2^x \quad \text{ومنها:}$$

$$X = 1 \quad \text{وهي رتبة المادة } \text{NO}_2$$

3- أجد قيمة الرتبة y للمادة المتفاعلة HCl ؛ بمقارنة

تركيز HCl مع سرعة التفاعل في التجريبتين رقم

(1) و(3) عند ثبات تركيز المادة NO_2 ، حيث أقسم

سرعة التفاعل R_3 على سرعة التفاعل R_1 كما يأتي:

يتفاعل غاز أحادي أكسيد النيتروجين NO مع غاز الأوكسجين O₂، مكوناً غاز ثاني أكسيد النيتروجين NO₂، وفق المعادلة الآتية:



وبقياس سرعة التفاعل الابتدائية عند تراكيز ابتدائية مختلفة من NO و O₂ ودرجة حرارة معينة؛ سجلت النتائج كما يظهر في الجدول الآتي:

رقم التجربة	[NO] M	[O ₂] M	السرعة الابتدائية M.s ⁻¹
1	1 × 10 ⁻¹	2 × 10 ⁻¹	7 × 10 ⁻²
2	2 × 10 ⁻¹	2 × 10 ⁻¹	2.8 × 10 ⁻¹
3	1 × 10 ⁻¹	4 × 10 ⁻¹	1.4 × 10 ⁻¹

أستعين بنتائج هذه التجارب في تحديد رتبة التفاعل بالنسبة لكل من أحادي أكسيد النيتروجين والأوكسجين.

الحل:

لتحديد رتبة التفاعل للمادة NO؛ أقارن تركيزها مع سرعة التفاعل في التجريبتين (1) و(2)، عند ثبات تركيز الأوكسجين O₂، حيث ألاحظ أن تركيز NO تضاعف مرتين كما يأتي:

$$\frac{2 \times 10^{-1}}{1 \times 10^{-1}} = 2$$

وبالمقابل تتضاعف السرعة 4 مرات كما يأتي:

$$\frac{2.8 \times 10^{-1}}{7 \times 10^{-2}} = 4$$

أي أن التفاعل من الرتبة 2 بالنسبة للمادة NO.

كذلك؛ أستعمل الطريقة ذاتها لتحديد قيمة رتبة المادة O₂، حيث أقارن تركيزها مع سرعة التفاعل في التجريبتين (1، 3) عند ثبات تركيز NO، حيث ألاحظ أن تركيز O₂ تضاعف مرتين كما يأتي:

$$\frac{4 \times 10^{-1}}{2 \times 10^{-1}} = 2$$

وأيضاً؛ تتضاعف السرعة مرتين كما يأتي:

$$\frac{1.4 \times 10^{-1}}{7 \times 10^{-2}} = 2$$

وبهذا؛ فإن رتبة التفاعل للمادة O₂ تساوي 1

أستدل من المعلومات السابقة على قانون السرعة لهذا التفاعل:

$$R = k [\text{O}_2]^1 [\text{NO}]^2$$

المثال 13

جرى قياس السرعة الابتدائية لثلاثة تجارب عند درجة حرارة معينة وتراكيز ابتدائية مختلفة من تفاعل كلوروايثان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ مع هيدروكسيد الصوديوم NaOH ، وفق المعادلة الآتية:



وسجلت النتائج كما في الجدول الآتي:

رقم التجربة	[$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$] M	[NaOH] M	السرعة الابتدائية $\text{M}\cdot\text{s}^{-1}$
1	0.02	0.025	0.1
2	0.03	0.025	0.15
3	0.03	0.050	0.30

أستعين بنتائج هذه التجارب في تحديد رتبة التفاعل بالنسبة لكل من كلوروايثان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ وهيدروكسيد الصوديوم NaOH ، وأكتب قانون سرعة هذا التفاعل.

الحل:

لتحديد رتبة التفاعل للمادة $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ ؛ أقارن تركيزها مع سرعة التفاعل في التجريبتين (1) و(2) عند ثبات تركيز NaOH ، حيث أجد أن:

$$\frac{0.03}{0.02} = 1.5$$

وأحسب عندها سرعة التفاعل كما يأتي:

$$\frac{0.15}{0.10} = 1.5$$

وبهذا؛ فإن التفاعل من الرتبة 1 بالنسبة للمادة $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$.

كذلك أستعمل الطريقة ذاتها لتحديد قيمة رتبة NaOH ، حيث أقارن تركيزها مع سرعة التفاعل في التجريبتين (2) و(3) عند ثبات تركيز $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ ، حيث أجد أن:

$$\frac{0.30}{0.15} = 2$$

وأحسب عندها سرعة التفاعل كما يأتي:

$$\frac{0.050}{0.025} = 2$$

أي أن التفاعل من الرتبة 1 بالنسبة للمادة NaOH

$$R = k[\text{NaOH}]^1 [\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}]^1$$

قانون سرعة التفاعل:

في معادلة التفاعل الافتراضي $A + B \rightarrow$ نواتج
سجلت البيانات عند درجة حرارة محدّدة كما يأتي:

رقم التجربة	[A] M	[B] M	السرعة الابتدائية $M.s^{-1}$
1	0.2	0.1	1×10^{-3}
2	0.4	0.1	2×10^{-3}
3	0.6	0.2	3×10^{-3}

- 1- أستنتج رتبة المادة المتفاعلة A
2- أستنتج رتبة المادة المتفاعلة B
3- أستنتج قانون السرعة لهذا التفاعل
4- أحسب قيمة ثابت سرعة التفاعل k، وأحدد وحدته؟

الحل:

1- أجد الرتبة x للمادة المتفاعلة A من التجريبتين (1) و(2) عند ثبات تركيز B،

$$\frac{R_2}{R_1} = \frac{k[A]^x [B]^y}{k[A]^x [B]^y}$$

أعوّض قيم السرعة والتركيز

$$\frac{2 \times 10^{-3}}{1 \times 10^{-3}} = \frac{k(0.4)^x (0.1)^y}{k(0.2)^x (0.1)^y}$$

$$2 = 2^x$$

$$x = 1$$

2- أجد الرتبة y للمادة المتفاعلة B من التجريبتين (1 و 3)، أو (2 و 3)؛ وذلك لأنه لا يوجد ثبات في تركيز المادة A، فمثلاً؛ يمكن الرجوع إلى التجريبتين (1، 3) كما يأتي:

$$\frac{3 \times 10^{-3}}{1 \times 10^{-3}} = \frac{k(0.6)^1 (0.2)^y}{k(0.2)^1 (0.1)^y}$$

$$3 = 3 \times 2^y$$

$$1 = 2^y$$

$$y = 0$$

3- أستنتج قانون سرعة التفاعل:

$$R = k [A]^1$$

4- أحسب ثابت سرعة التفاعل، وأستنتج وحدته:

$$k = \frac{1 \times 10^{-3} M.s^{-1}}{0.2 M}$$

$$= 5 \times 10^{-3} s^{-1}$$

✓ **أتحقّق:** في قانون سرعة التفاعل العام $R = k [A]^x [B]^y$ ؛ عند مضاعفة تركيز A مرتين مع ثبات تركيز B، تضاعفت سرعة التفاعل مرتين، وعند مضاعفة تركيز A و B معا مرتين تضاعفت السرعة 8 مرات. أستنتج رتبة كل من A و B.

مراجعة الدرس

- 1- الفكرة الرئيسة: أوضّح كيفية التوصل إلى رتبة مادة متفاعلة من الرسم البياني.
- 2- أوضّح المقصود بالرتبة الكلية للتفاعل.
- 3- في التفاعل الافتراضي بين A و B عند درجة حرارة ثابتة؛ كانت بيانات التفاعل كما يأتي:

رقم التجربة	[A] M	[B] M	السرعة الابتدائية $M.s^{-1}$
1	0.0250	0.025	0.1
2	0.0375	0.025	0.15
3	0.0375	0.050	0.6

- أ. أستنتج رتبة التفاعل للمادة المتفاعلة A
- ب. أستنتج رتبة التفاعل للمادة المتفاعلة B
- ج. أستنتج قانون السرعة لهذا التفاعل.
- د. أحسب قيمة ثابت سرعة التفاعل، وأحدد وحدته؟
- هـ. أحسب سرعة التفاعل عندما تركيز A يساوي تركيز B يساوي 0.01 M

4- في التفاعل الافتراضي نواتج $T + E + D \rightarrow$

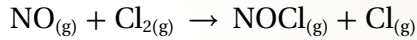
سجلت بيانات خمس تجارب عند درجة حرارة ثابتة كما يأتي:

رقم التجربة	[T] M	[E] M	[D] M	السرعة الابتدائية $M.s^{-1}$
1	0.2	0.1	0.1	4.4×10^{-6}
2	0.4	0.1	0.1	8.8×10^{-6}
3	0.2	0.05	0.1	4.4×10^{-6}
4	0.2	0.1	0.3	1.32×10^{-5}
5	0.1	0.1	X	8.8×10^{-6}

- أ. أستنتج رتبة التفاعل للمادة المتفاعلة T.
- ب. أستنتج رتبة التفاعل للمادة المتفاعلة E.
- ج. أستنتج رتبة التفاعل للمادة المتفاعلة D.
- د. أستنتج قانون سرعة هذا التفاعل.
- هـ. أحسب تركيز المادة D في التجربة الأخيرة.

نظرية التصادم Collision Theory

وضعت هذه النظرية من قبل العالمين ماكس تراوتز ووليام لويس؛ لتفسير حدوث التفاعلات الكيميائية وتفاوت سرعاتها، وقدمت اقتراحات حول كيفية تغيير سرعة التفاعل الكيميائي. وتفترض **نظرية التصادم** **Collision Theory**؛ أنه لحدوث تفاعل كيميائي يجب تصادم جسيمات المواد المتفاعلة معًا، سواء كانت ذرات أو أيونات أو جزيئات، وأن تكون طاقة التصادم كافية لتكسير الروابط بين الجسيمات المتفاعلة وتكوين روابط جديدة. وبالإضافة إلى ذلك؛ تشترط أن يكون اتجاه تصادم هذه الجسيمات صحيحًا، فمثلًا؛ تتفاعل جزيئات أحادي أكسيد النيتروجين NO مع جزيئات الكلور Cl₂ وفق المعادلة الآتية:



يوضح الشكل (11) طرائق لتصادم الجسيمات بعضها ببعض؛ ولكن ليس كل تصادم يؤدي إلى تكوين نواتج، بل -فقط- عندما يكون اتجاه تصادم الجسيمات صحيحًا.

اتجاه التصادم والمعقد المنشط

Collision direction and Activated Complex

يحدث كثير من التصادمات بين جسيمات المواد المتفاعلة؛ إلا أن عدد التصادمات التي تؤدي إلى تكوين النواتج تكون قليلة مقارنة بعدد التصادمات الكلية. يطلق على التصادم الذي يمتلك طاقة كافية ويؤدي إلى حدوث التفاعل وتكوين النواتج؛ **التصادم الفعال Effective Collision**، ويتطلب هذا أن يكون تصادم الجسيمات المتفاعلة في الاتجاه الصحيح (الاتجاه المناسب)،

الفكرة الرئيسة:

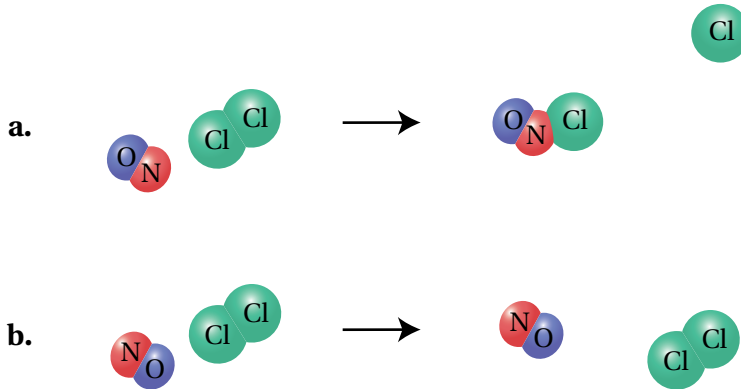
تؤدي التصادمات الفعالة بين جسيمات المواد المتفاعلة إلى حدوث التفاعل الكيميائي، وتحدد سرعة التفاعل بعوامل عدة تؤدي إلى زيادتها أو إبطائها.

نتائج التعلم:

- أوضح المقصود بكل من: نظرية التصادم، التصادم الفعال، المعقد المنشط، طاقة التنشيط، العامل المساعد.
- أفسر العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الكيميائي وفق نظرية التصادم.
- أستنتج العلاقة بين طاقة التنشيط والتغير في المحتوى الحراري، باستخدام منحنى الطاقة - سير التفاعل.

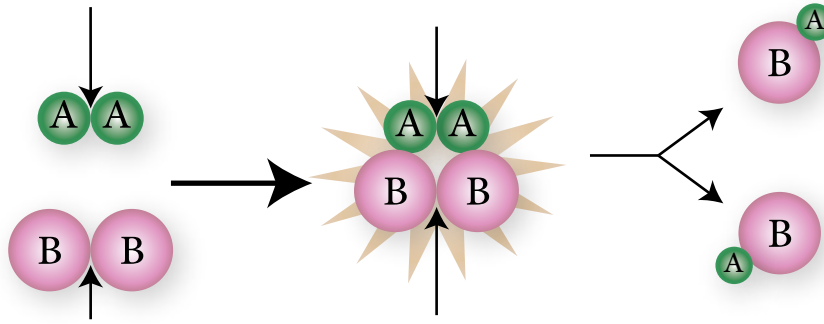
المفاهيم والمصطلحات:

نظرية التصادم	Collision Theory
التصادم الفعال	Effective Collision
المعقد المنشط	Activated Complex
طاقة التنشيط	Activation Energy
العامل المساعد	Catalyst

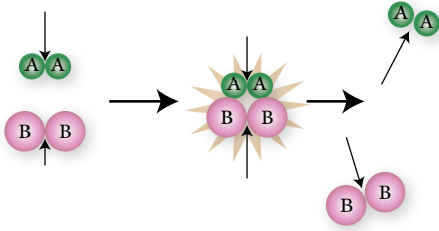


الشكل (11): تصادم جسيمات NO مع جسيمات Cl₂.

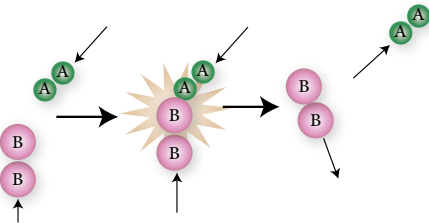
الشكل (12): اتجاه تصادم صحيح وطاقة كافية.



الشكل (13): اتجاه تصادم صحيح وطاقة غير كافية.



الشكل (14): اتجاه تصادم غير صحيح وطاقة غير كافية.



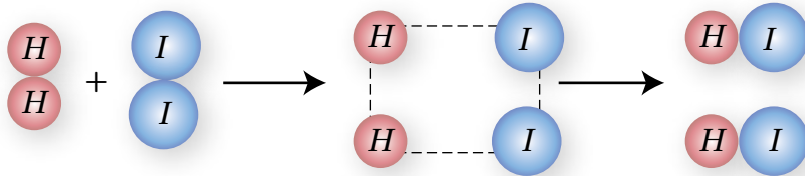
وأن تمتلك الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل. وفي هذه الظروف تتكسر الروابط بين جسيمات المواد المتفاعلة، وتتكون روابط جديدة في المواد الناتجة. فمثلاً؛ في المعادلة العامة: $A_2 + B_2 \rightarrow 2AB$ ؛ يجب أن تصادم جسيمات المادة A مع جسيمات المادة B في الاتجاه الصحيح كي يحدث التفاعل، وأن تتوفر الطاقة الكافية، أنظر الشكل (12) الذي يُبين تكون النواتج $2AB$ ؛ عندما تصادم ذرتي A من الجزيء A_2 مع ذرتي B من الجزيء B_2 .

عندما يكون اتجاه تصادم جسيمات المواد المتفاعلة صحيحاً، ولكنها لا تمتلك الطاقة الكافية للتفاعل؛ فإن الجسيمات ترتد بعضها عن بعض عند تصادمها، ولا يحدث التفاعل، ولا تتكون النواتج، أنظر الشكل (13). وكذلك الحال إذا كانت كمية الطاقة غير كافية للتفاعل، وكان اتجاه التصادم غير صحيح؛ فإن الجسيمات ترتد بعضها عن بعض ولا يحدث التفاعل، أنظر الشكل (14).

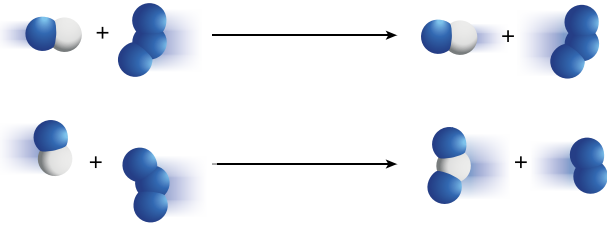
وعند حدوث التصادم الفعال، تتكوّن جسيمات تسمى **المعقد المنشط** **Activated Complex**؛ وهو حالة انتقالية غير مستقرة من تجمع الذرات، يبدأ فيها تكسير الروابط وتكوين روابط جديدة وتمتلك أعلى طاقة؛ يطلق عليها طاقة المعقد المنشط (H_c) . وسرعان ما يتفكك المعقد المنشط مكوناً المواد الناتجة أو المتفاعلة مرة أخرى. ويوضح الشكل (15) المعقد المنشط المتكون من تفاعل الهيدروجين H_2 مع اليود I_2 .

أفكر: هل يمكن حدوث تفاعل إذا امتلكت الجسيمات الطاقة الكافية وكان اتجاه تصادمها غير صحيح؟

الشكل (15): المعقد المنشط في تفاعل H_2 مع I_2 .



المثال 15



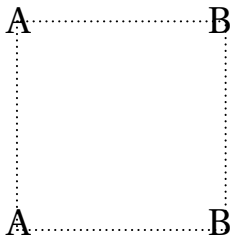
أستنتج من الشكل الآتي أي الاحتمالين يعدّ اتجاهًا صحيحًا للتصادم الفعال بين جزيئات أحادي أكسيد النيتروجين وجزيئات الأوزون؛ وفق المعادلة الآتية:



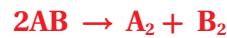
الحلّ:

ألاحظ من الاحتمال الأول؛ أنه لم يتغير ترتيب الذرات المتفاعلة عن الناتجة؛ مما يعني أن اتجاه التصادم غير صحيح، في حين أن الاحتمال الثاني يعدّ اتجاهًا صحيحًا للتصادم الفعال؛ لأنه أدى إلى إعادة ترتيب الذرات كما يتضح من الشكل.

المثال 16



أرسم المعقّد المنشّط المتكون عن التفاعل العام الآتي:

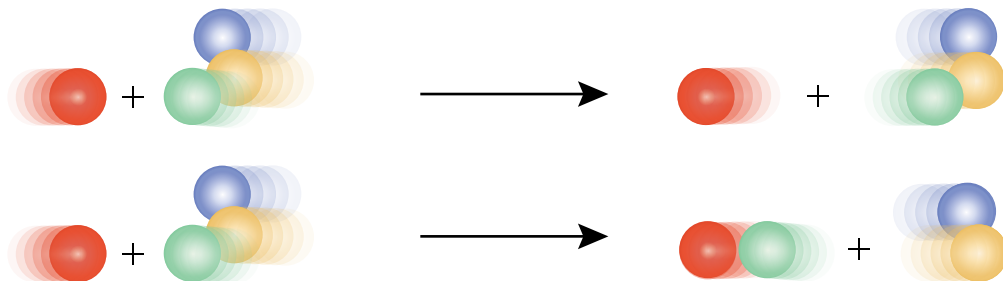


الحلّ:

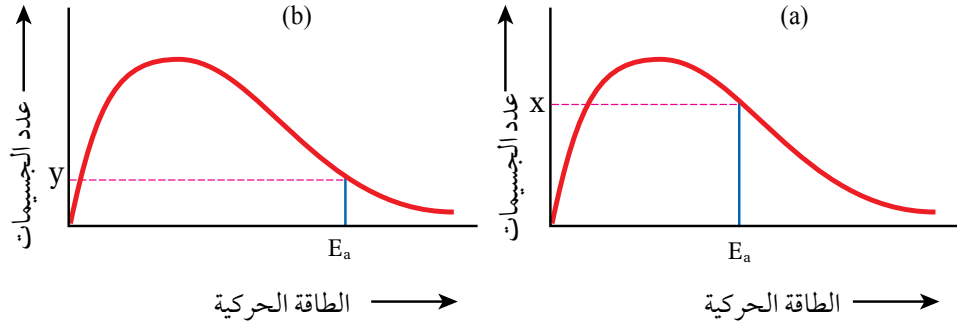
يحدث التصادم بين ذرتي A وذرتي B في الجسيمات AB، ويتوقع أن تنكسر كل رابطة A-B، وتكون الرابطة بين A-A و B-B؛ فيكون المعقّد المنشّط كما يأتي:

✓ **أتحقّق:**

- 1- ما الشرطان اللّازم توافرهما حتى يكون التصادم فعالاً؟
- 2- بالاعتماد على شرطي التصادم الفعال؛ أستنتج من الشكل الإفتراضي الآتي أي الحالتين تمثل تصادمًا فعالاً، وأيها تمثل تصادمًا غير فعال، وأفسّر إجابتي.



الشكل (16): طاقة التنشيط
وعدد الجسيمات التي
تمتلكها.

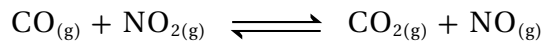


طاقة التنشيط (Ea) Activation Energy

تشرط نظرية التصادم امتلاك الجسيمات المتفاعلة طاقة كافية لحدوث التفاعل، ويطلق على هذه الطاقة؛ **طاقة التنشيط (Ea)**، وهي الحد الأدنى من الطاقة الحركية التي يجب أن تمتلكها الجسيمات المتفاعلة كي تبدأ التفاعل وتكون المعقد المنشط. وعندما تكون طاقة التنشيط اللازمة لحدوث التفاعل منخفضة؛ فهذا يعني أن هناك عددًا كبيرًا من الجسيمات تمتلك طاقة كافية لحدوث التفاعل وتكوين المعقد المنشط عند تصادمها في الاتجاه الصحيح، يتضح من الشكل (16/a, b) أن الرمز X و Y يمثلان عدد الجسيمات التي تمتلك طاقة التنشيط، وألاحظ أن عدد الجسيمات X أكبر من عدد الجسيمات Y. فتكون سرعة التفاعل أكبر، ويزداد احتمال تكون النواتج، أنظر الشكل (16/a)، في حين عندما تكون طاقة التنشيط اللازمة لحدوث التفاعل عالية؛ فهذا يعني أن عددًا قليلًا من الجسيمات يمتلك طاقة كافية لتكوين المعقد المنشط؛ فتكون سرعة التفاعل بطيئة. أنظر الشكل (16/b).

ويمكن توضيح هذه العلاقة عن طريق شخص يقوم بدفع عربة ثقيلة إلى قمة تل، فإذا كان التل مرتفعًا؛ سيحتاج الشخص إلى طاقة كبيرة لدفع العربة نحو القمة، كما أنه سيستغرق وقتًا طويلًا للوصول إلى قمة التل. أما إذا كان التل منخفضًا؛ فسيحتاج إلى طاقة أقل لدفع العربة إلى قمة التل، وسيوصلها في وقت أسرع.

يوضح الشكل (17)؛ سير تفاعل أول أكسيد الكربون CO مع ثاني أكسيد النيتروجين NO₂؛ لإنتاج ثاني أكسيد الكربون CO₂ وأحادي أكسيد النيتروجين NO، وفق المعادلة الآتية:



ويبين الشكل (17) أن المواد المتفاعلة تمتلك كمية من الطاقة تسمى طاقة المواد المتفاعلة أو المحتوى الحراري للمواد المتفاعلة، ويرمز لها بالرمز H_R ، وأن المواد الناتجة تمتلك كمية من الطاقة تسمى طاقة المواد الناتجة أو المحتوى الحراري للمواد الناتجة ويرمز لها بالرمز H_P ، وألاحظ أن طاقة المواد الناتجة H_P ؛ أقل من طاقة المواد المتفاعلة H_R ، مما يعني أن التفاعل يصاحبه فقدان للطاقة، ويسمى فرق الطاقة هذا بين طاقة المواد المتفاعلة وطاقة المواد الناتجة التغير في المحتوى الحراري للتفاعل، ويرمز له بالرمز ΔH حيث:

التغير في المحتوى الحراري للتفاعل = طاقة المواد الناتجة - طاقة المواد المتفاعلة

$$\Delta H = H_P - H_R$$

وتسمى التفاعلات التي تفقد طاقة حرارية؛ التفاعلات الطاردة للطاقة الحرارية. كما يتضح من الشكل (17) أن المواد المتفاعلة تكتسب الطاقة عند تصادمها لتكوين المعقد المنشط؛ وتسمى هذه الطاقة طاقة تنشيط التفاعل الأمامي E_{a1} ، وفي هذه الحالة تتصادم جزيئات CO و NO_2 ، بالاتجاه الصحيح ومع وجود كمية كافية من الطاقة، يبدأ تكسير الروابط وتكوين روابط جديدة ويتكون المعقد المنشط، ثم تتكون المواد الناتجة.

يسمى فرق الطاقة بين طاقة المواد الناتجة وطاقة المعقد المنشط H_C ؛ طاقة تنشيط التفاعل العكسي E_{a2} . وألاحظ أن طاقة التنشيط للتفاعل العكسي أكبر من طاقة التنشيط للتفاعل الأمامي.

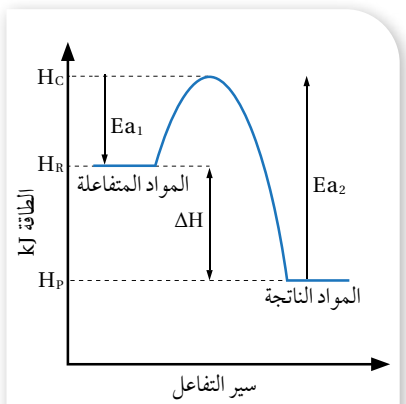
ويمكن التعبير - أيضاً - عن التغير في المحتوى الحراري؛ بدلالة الفرق بين طاقة تنشيط التفاعل الأمامي E_{a1} ، وطاقة تنشيط التفاعل العكسي E_{a2} ، حيث:

التغير في المحتوى الحراري للتفاعل = طاقة تنشيط التفاعل الأمامي - طاقة تنشيط التفاعل العكسي

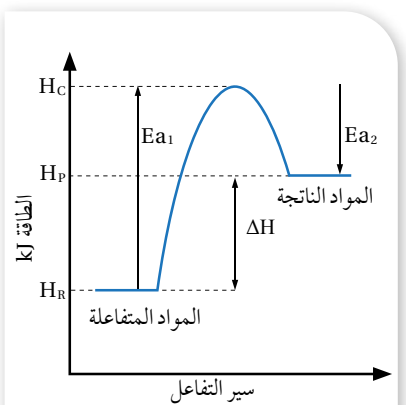
$$\Delta H = E_{a1} - E_{a2}$$

ويوضح الشكل (18) سير تفاعل ماص للطاقة الحرارية؛ حيث تكون طاقة المواد الناتجة أكبر من طاقة المواد المتفاعلة وطاقة التنشيط للتفاعل الأمامي أكبر من طاقة التنشيط للتفاعل العكسي.

إشارة ΔH الموجبة تعني تفاعلاً ماصاً للطاقة الحرارية، في حين تعني الإشارة السالبة تفاعلاً طارداً للطاقة الحرارية.

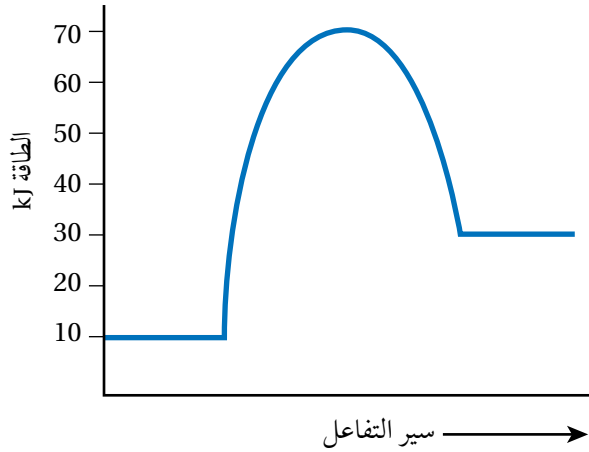


الشكل (17): سير تفاعل طارد للطاقة الحرارية.



الشكل (18): سير تفاعل ماص للطاقة الحرارية.

المثال 17



أدرس منحني التفاعل الماصّ للطاقة المجاور؛ ثمّ أجد قيمة

كلّ مما يأتي (بوحدة kJ):

1- طاقة المواد المتفاعلة.

2- طاقة المواد الناتجة.

3- طاقة المعقّد المنشط.

4- طاقة تنشيط التفاعل الأمامي.

5- طاقة تنشيط التفاعل العكسي.

6- التغيّر في المحتوى الحراري للتفاعل ΔH .

الحلّ:

1- 10 kJ

2- 30 kJ

3- 70 kJ

4- لحساب طاقة تنشيط التفاعل الأمامي؛ أحسب الفرق بين طاقة المعقّد المنشط وطاقة المواد المتفاعلة:

طاقة تنشيط التفاعل الأمامي = طاقة المعقّد المنشط - طاقة المواد المتفاعلة

$$Ea_1 = H_C - H_R = 70 - 10 = 60 \text{ kJ}$$

5- لحساب طاقة تنشيط التفاعل العكسي؛ أحسب الفرق بين طاقة المعقّد المنشط وطاقة المواد الناتجة:

طاقة تنشيط التفاعل العكسي = طاقة المعقّد المنشط - طاقة المواد الناتجة

$$Ea_2 = H_C - H_P = 70 - 30 = 40 \text{ kJ}$$

6- لحساب التغيّر في المحتوى الحراري للتفاعل؛ أحسب الفرق بين طاقة المواد المتفاعلة وطاقة المواد الناتجة:

$$\Delta H = H_P - H_R$$

$$= 30 - 10 = +20 \text{ kJ}$$

ويمكن حسابه أيضاً؛ بحساب الفرق بين طاقة التنشيط للتفاعل الأمامي وطاقة التنشيط للتفاعل العكسي:

$$\Delta H = Ea_1 - Ea_2$$

$$\Delta H = 60 - 40$$

$$= +20 \text{ kJ}$$

في تفاعل ما؛ كانت طاقة المواد المتفاعلة 25 kJ، وكان التغير في المحتوى الحراري للتفاعل +45 kJ، وطاقة تنشيط التفاعل العكسي 55 kJ؛ أجد قيمة كل مما يأتي (بوحددة kJ):

- 1- طاقة المواد الناتجة.
- 2- طاقة المعقد المنشط.
- 3- طاقة تنشيط التفاعل الأمامي.
- 4- هل التفاعل ماص للطاقة الحرارية أم طارد لها؟

تحليل السؤال: (المعطيات)

$$H_R = 25 \text{ kJ}$$

$$\Delta H = +45 \text{ kJ}$$

$$E_{a_2} = 55 \text{ kJ}$$

المطلوب:

الحل:

1- أحسب طاقة المواد الناتجة من الفرق بين طاقة المواد المتفاعلة والتغير في المحتوى الحراري:

$$\Delta H = H_P - H_R$$

$$+45 = H_P - 25$$

$$H_P = 70 \text{ kJ}$$

2- أحسب طاقة المعقد المنشط بمعرفة طاقة التنشيط للتفاعل العكسي وطاقة المواد الناتجة:

$$E_{a_2} = H_C - H_P$$

$$55 = H_C - 70$$

$$H_C = 125 \text{ kJ}$$

3- أحسب طاقة تنشيط التفاعل الأمامي من الفرق بين طاقة المعقد المنشط وطاقة المواد المتفاعلة:

$$E_{a_1} = H_C - H_R = 125 - 25 = 100 \text{ kJ}$$

4- ألاحظ أن إشارة التغير في المحتوى الحراري موجبة؛ فهذا يعني أن التفاعل ماص للطاقة الحرارية.

✓ **أتحقّق:** في تفاعل ما؛ كانت قيمة التغير في المحتوى الحراري للتفاعل -80 kJ، وطاقة المواد الناتجة 15 kJ،

وطاقة المعقد المنشط 150 kJ؛ أحسب:

- 1- طاقة المواد المتفاعلة.
- 2- طاقة تنشيط التفاعل العكسي.
- 3- طاقة تنشيط التفاعل الأمامي.

العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الكيميائي

Factors Affecting Rate of Chemical Reaction

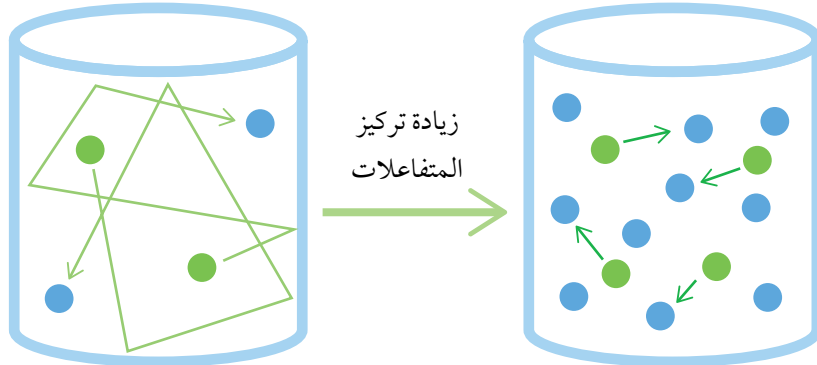
تتأثر سرعة التفاعل الكيميائي بمجموعة من العوامل التي يمكن التحكم بها لزيادة سرعة التفاعل أو إبطائها، فما هذه العوامل؟ وما أثرها في سرعة التفاعل؟

طبيعة المواد المتفاعلة The Nature of Reactants

تتفاعل بعض المواد أسرع من غيرها؛ تبعاً لنشاطها الكيميائي، فمثلاً؛ الصوديوم أسرع تفاعلاً مع الماء مقارنة بالمغنيسيوم، وذلك لأن الصوديوم أكثر نشاطاً كيميائياً من المغنيسيوم، وأيضاً تفاعل المغنيسيوم مع محلول نترات الفضة أسرع من تفاعل النحاس؛ لأن المغنيسيوم أنشط كيميائياً من النحاس، وكذلك تفاعل محلول يوديد البوتاسيوم مع محلول نترات الفضة، أسرع من تفاعل مسحوقه مع مسحوق نترات الفضة، وسرعة ظهور اللون الأصفر الناتج عن ترسيب يوديد الفضة AgI أكبر؛ لأن عدد التصادمات بين الأيونات حرة الحركة في المحلول أكبر فيزداد عدد التصادمات الفعالة وبالتالي تكون سرعة التفاعل أكبر.

تركيز المواد المتفاعلة Concentration of Reactants

يؤدي زيادة تركيز المواد المتفاعلة، إلى زيادة عدد الجسيمات في وحدة الحجم، فيزداد عدد التصادمات الفعالة بينها، مما يؤدي إلى زيادة سرعة التفاعل. فمثلاً؛ تفاعل كتلة محددة من الخارصين Zn مع 20 mL من محلول حمض الهيدروكلوريك HCl ؛ تركيزه $1M$ ، يؤدي إلى انطلاق كمية من غاز الهيدروجين H_2 من التفاعل أكبر منها عند تفاعل كتلة الخارصين Zn ذاتها مع 20 mL من محلول حمض الهيدروكلوريك HCl ؛ تركيزه $0.1M$ في الفترة الزمنية ذاتها. وعلى سبيل المثال أيضاً؛ فإن سرعة تفاعل المواد مع الأكسجين النقي O_2 أكبر من سرعة تفاعلها مع الهواء؛ وذلك لأن تركيز الأكسجين النقي أكبر من تركيزه في الهواء. أنظر الشكل (19) الذي يبيّن زيادة عدد تصادمات الجسيمات المتفاعلة بزيادة تركيزها.



الشكل (19): زيادة عدد التصادمات بزيادة تركيز الجسيمات المتفاعلة.

مساحة سطح المواد المتفاعلة Surface Area of Reactant

يؤدي زيادة مساحة سطح المواد الصلبة المعرضة للتفاعل، إلى زيادة عدد التصادمات الفعّالة؛ فتزداد سرعة التفاعل.

توفر الكتلة الكبيرة من المادة الصلبة مساحة سطح صغيرة، وعند تجزئتها إلى قطع أصغر أو طحنها على شكل مسحوق؛ تزداد مساحة السطح المعرض للتفاعل، وبهذا؛ فإن الكتلة الكبيرة توفر مساحة سطح أصغر مقارنة بمساحة السطح التي توفرها الكتلة الصغيرة. انظر الشكل (20).

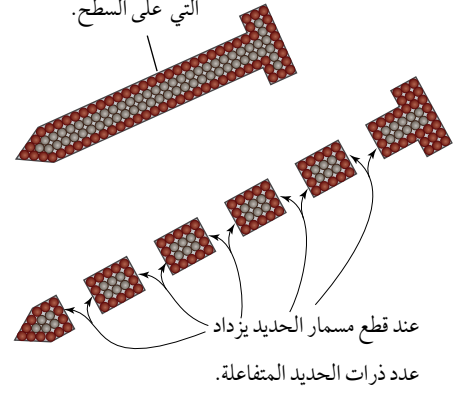
فمثلاً؛ تحترق نشارة الخشب بسرعة أكبر من احتراق قطعة الخشب ذات الكتلة نفسها؛ كما أن تفاعل برادة الحديد مع حمض الهيدروكلوريك أسرع من تفاعل قطعة الحديد التي لها الكتلة ذاتها.

درجة الحرارة Temperature

تؤدي زيادة درجة الحرارة إلى رفع الطاقة الحركية لجسيمات المواد المتفاعلة؛ وبالتالي يزداد عدد الجسيمات التي تمتلك طاقة تساوي طاقة التنشيط أو أعلى منها؛ فيزداد عدد التصادمات الفعّالة فتزداد سرعة التفاعل. ويمكن توضيح ذلك من الشكل (21) الذي يبيّن توزيع الطاقة الحركية على الجسيمات عند درجتَي حرارة T_1 و T_2 حيث $T_2 > T_1$ ، فالمساحة تحت كل منحنى تُمثّل عدد الجسيمات عند درجة حرارة معينة، وبزيادة درجة الحرارة؛ فإن متوسط الطاقة الحركية A_2 للجسيمات عند درجة الحرارة T_2 أعلى من متوسط الطاقة الحركية A_1 عند درجة الحرارة T_1 ، ويُلاحظ أن طاقة التنشيط للتفاعل E_a ، لا تتغير بتغير درجة الحرارة؛ أما المنطقة المظللة على يمين طاقة التنشيط فتمثل الجسيمات التي تمتلك طاقة كافية للتفاعل، حيث يكون عدد الجسيمات N_2 عند درجة حرارة T_2 أعلى من عددها N_1 عند درجة الحرارة T_1 ؛ فتزداد سرعة اصطدامها بعضها ببعض، ويزداد بذلك عدد التصادمات الفعّالة؛ مما يؤدي إلى زيادة سرعة التفاعل.

تفاعل ذرات الحديد

التي على السطح.



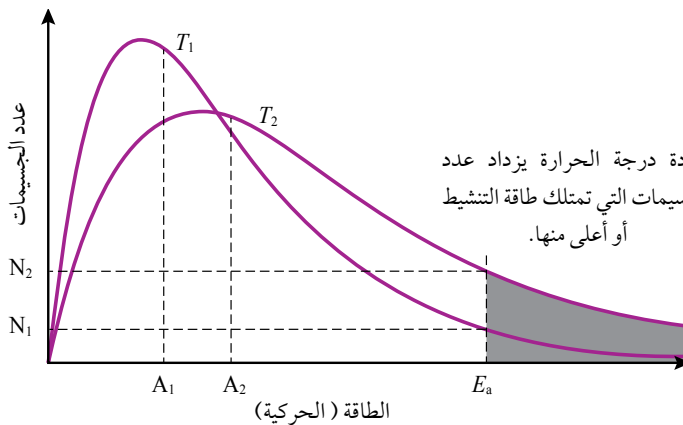
الشكل (20): بزيادة مساحة

السطح تزداد سرعة التفاعل.

الربط بالهندسة



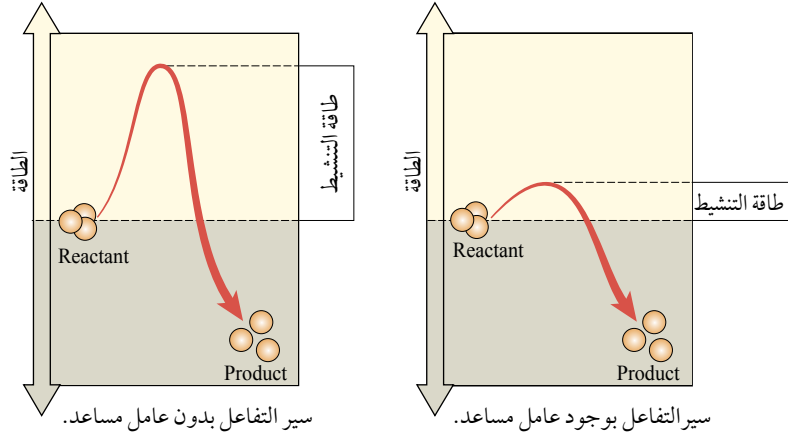
تتأثر سرعة تصلب الخلطة الأسمنتية (الخرسانة) بدرجة الحرارة، لذلك يعمل المهندس المختص على إضافة مواد كيميائية بنسب محددة إلى الخلطة لزيادة سرعة تصلبها أو إبطائها؛ ضمن فترة زمنية محددة تبعاً لمواصفات قياسية. وبهذا يضاف كلوريد الكالسيوم إلى الخلطة لزيادة سرعة تصلبها في فصل الشتاء، في حين يضاف الجبس إلى الخلطة لإبطاء سرعة تصلبها في فصل الصيف.



بزيادة درجة الحرارة يزداد عدد الجسيمات التي تمتلك طاقة التنشيط أو أعلى منها.

الشكل (21): توزيع الطاقة الحركية على الجسيمات عند درجتَي حرارة T_1 و T_2 .

الشكل (22): أثر العامل
المساعد في طاقة التنشيط
وسير التفاعل.



سير التفاعل بدون عامل مساعد.

العامل المساعد (الحفاز) Catalyst

تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بوجود العامل المساعد (العامل الحفاز).
والعامل المساعد Catalyst مادة تزيد من سرعة التفاعل الكيميائي دون أن
تُستهلك أثناء التفاعل. وقد بينت التجارب أن العامل المساعد يمهد مسارًا بديلًا
للتفاعل، بحيث يقلل طاقة التنشيط؛ مما يجعل حدوث التفاعل أسرع في زمن
أقل. أنظر الشكل (22).

أما الشكل (23)؛ فيوضح تفاعلًا كيميائيًا طاردًا للطاقة الحرارية، حيث يُمثل
الخط المتصل مسار التفاعل دون وجود عامل مساعد، في حين يُمثل الخط المتقطع
مسار التفاعل بوجود عامل مساعد، وألاحظ أن طاقة التنشيط للتفاعل بوجود العامل
المساعد Ea_1^* أقل منها للتفاعل بدون وجود العامل المساعد Ea_1 ، وأن طاقة المواد
المتفاعلة والنتيجة لا تتأثر بوجود العامل المساعد.

تشير الرموز في الشكل إلى:

H_C طاقة المعقد المنشط دون عامل مساعد.

H_C^* طاقة المعقد المنشط بوجود عامل مساعد.

Ea_1 طاقة تنشيط التفاعل الأمامي دون عامل مساعد.

Ea_1^* طاقة تنشيط التفاعل الأمامي بوجود عامل مساعد.

Ea_2 طاقة تنشيط التفاعل العكسي دون عامل مساعد.

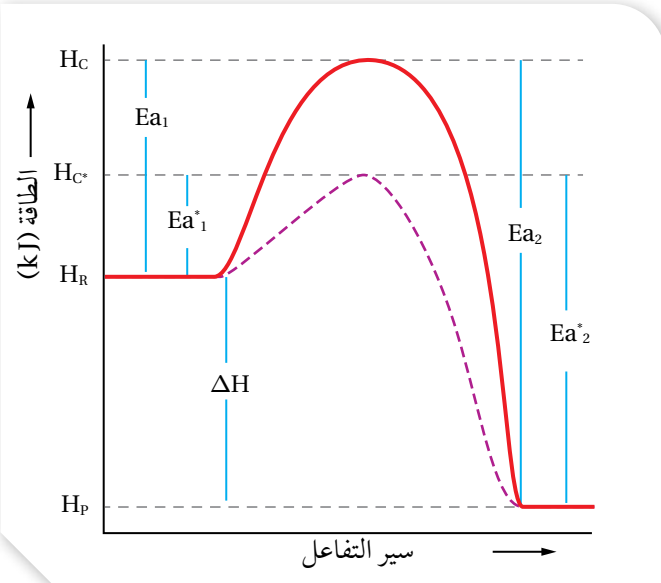
Ea_2^* طاقة تنشيط التفاعل العكسي بوجود عامل مساعد.

ΔH التغير في المحتوى الحراري للتفاعل.

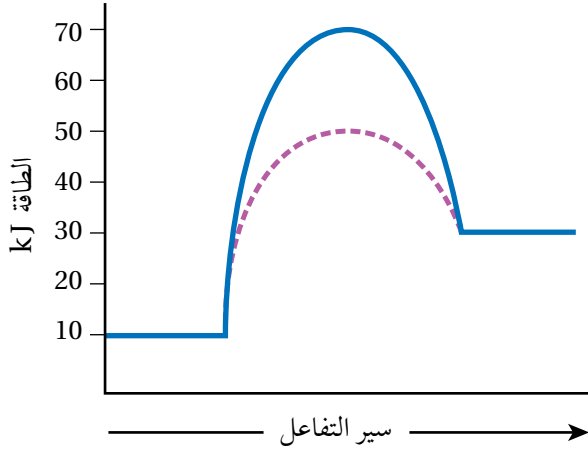
توضح الأمثلة الآتية حساب طاقة تنشيط التفاعل بوجود
العامل المساعد ودون وجوده.

أفكر: لماذا لا يتأثر التغير في
المحتوى الحراري بوجود العامل
المساعد؟

الشكل (23): منحى سير تفاعل بوجود
العامل المساعد وعدم وجوده.



يُبيّن الشكل سير تفاعل ما بوجود العامل المساعد ودون وجوده:



أستنتج من الشكل؛ بوحدة (kJ):

- 1- طاقة المواد المتفاعلة. H_R
- 2- طاقة المواد الناتجة. H_P
- 3- طاقة تنشيط التفاعل الأمامي دون عامل مساعد. Ea_1
- 4- طاقة المعقّد المنشّط بوجود العامل المساعد. H_C^*
- 5- طاقة تنشيط التفاعل الأمامي بوجود عامل مساعد. Ea_1^*
- 6- طاقة تنشيط التفاعل العكسي دون عامل مساعد. Ea_2
- 7- طاقة تنشيط التفاعل العكسي بوجود عامل مساعد. Ea_2^*
- 8- التغيّر في المحتوى الحراري للتفاعل. ΔH

الحل:

$$H_R = 10 \text{ kJ} \quad -1$$

$$H_P = 30 \text{ kJ} \quad -2$$

3- أحسب طاقة تنشيط التفاعل الأمامي دون عامل مساعد؛ بطرح طاقة المواد المتفاعلة من طاقة المعقّد المنشّط دون عامل مساعد:

$$Ea_1 = H_C - H_R = 70 - 10 = 60 \text{ kJ}$$

4- طاقة المعقّد المنشّط بوجود العامل المساعد = 50 kJ

5- أحسب طاقة تنشيط التفاعل الأمامي بوجود عامل مساعد؛ بطرح طاقة المواد المتفاعلة من طاقة المعقّد المنشّط بوجود عامل مساعد:

$$Ea_1^* = H_C^* - H_R = 50 - 10 = 40 \text{ kJ}$$

6- أحسب طاقة تنشيط التفاعل العكسي دون عامل مساعد؛ بطرح طاقة المواد الناتجة من طاقة المعقّد المنشّط دون عامل مساعد:

$$Ea_2 = H_C - H_P = 70 - 30 = 40 \text{ kJ}$$

7- أحسب طاقة تنشيط التفاعل العكسي بوجود عامل مساعد؛ بطرح طاقة المواد الناتجة من طاقة المعقّد المنشّط بوجود عامل مساعد:

$$Ea_2^* = H_C^* - H_P = 50 - 30 = 20 \text{ kJ}$$

8- أحسب التغيّر في المحتوى الحراري للتفاعل؛ من الفرق بين طاقة المواد المتفاعلة والناتجة:

$$\Delta H = H_P - H_R = 30 - 10 = +20 \text{ kJ}$$

في تفاعل ما؛ كان التغيّر في المحتوى الحراري للتفاعل 40 kJ ، وطاقة المواد المتفاعلة 70 kJ ، وطاقة تنشيط التفاعل الأمامي دون عامل مساعد 110 kJ ، وطاقة المعقّد المنشّط بوجود العامل المساعد 80 kJ ، أحسب:

1- طاقة التنشيط للتفاعل العكسي دون عامل مساعد E_{a2} .

2- طاقة التنشيط للتفاعل الأمامي بوجود عامل مساعد E_{a1}^* .

3- طاقة المعقّد المنشّط للتفاعل دون عامل مساعد H_C .

4- طاقة المواد الناتجة H_p .

الحلّ:

$$E_{a2} = 150 \text{ kJ} \quad -1$$

$$E_{a1}^* = 10 \text{ kJ} \quad -2$$

$$H_C = 180 \text{ kJ} \quad -3$$

$$H_p = 30 \text{ kJ} \quad -4$$

✓ **أتحقّق:** تفاعل افتراضي فيه طاقة المواد المتفاعلة 110 kJ ، وطاقة المواد الناتجة 80 kJ ، وطاقة المعقّد المنشّط دون عامل مساعد 180 kJ ، وطاقة المعقّد المنشّط بوجود عامل مساعد 140 kJ ، أحسب:

1- طاقة تنشيط التفاعل العكسي دون عامل مساعد.

2- طاقة تنشيط التفاعل الأمامي بوجود العامل المساعد.

3- التغيّر في المحتوى الحراري.

4- هل التفاعل ماصّ للطاقة الحرارية أم طارد لها؟

الربط بعلم الأحياء

الأنزيمات

وهب الله سبحانه وتعالى بعض الخلايا في أجسامنا القدرة على إنتاج الأنزيمات؛ فهي تعمل بوصفها عوامل مساعدة في تسريع حدوث التفاعلات في الخلايا، حيث تخفض طاقة التنشيط للتفاعل، ويعود ذلك إلى أن الكثير من التفاعلات في أجسام الكائنات الحية لا تحدث بالسرعة الكافية للمحافظة على الحياة إلا بوجود الأنزيمات. فمثلاً؛ أنزيم السكرينز، يحفز إلى التحلل المائي لمحلول السكر لتكوين سكريات الفركتوز والجلوكوز؛ لإمداد الجسم بالطاقة اللازمة للقيام بالأعمال الحيوية.

التجربة 2

العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الكيميائي

المواد والأدوات:

محلولاً حمض HCl؛ تركيز أحدهما 0.1M والآخر 1 M، حبتان لهما الحجم نفسه من فلزّ الخارصين Zn، محلول نشأ، محلول اليود I₂، ثاني أكسيد المنغنيز MnO₂، محلول فوق أكسيد الهيدروجين H₂O₂، حمام مائي ساخن (درجة 30°C)، حمام مائي بارد (1°C)، مخبر مدرج، كأس زجاجية عدد (5) سعة 100 mL، ملعقة تحريك.

إرشادات السلامة:

- أتبع إرشادات السلامة العامة في المختبر.
- ارتدي معطف المختبر والنظارات الواقية والقفازات.
- أحذر عند التعامل مع المواد الكيميائية.

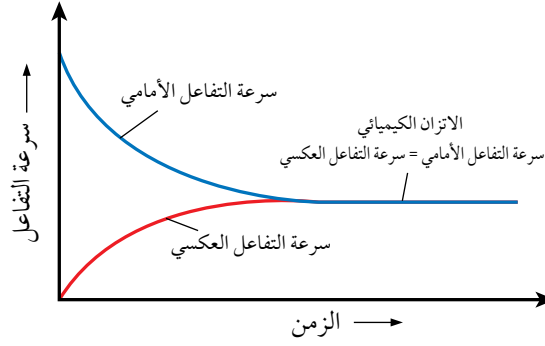
خطوات العمل:

- 1- أقيس 15 mL من محلول حمض الهيدروكلوريك HCl؛ تركيزه 1M باستخدام المخبر المدرج، وأضعها في الكأس الزجاجية. وأكرر العملية مع محلول HCl تركيزه 0.1 M في كأس زجاجية أخرى.
- 2- أضع حبة من فلزّ الخارصين في كلّ من الكأسين الزجاجيتين في الوقت نفسه. وأسجل ملاحظاتي.
- 3- أقيس: أحضر كأسين زجاجيتين، وأضع في كل منهما 10 mL من محلول النشا.
- 4- أضع أحد الكأسين في الحمام المائي الساخن، والكأس الآخر في الحمام المائي البارد، وأتركهما مدة 5 min.
- 5- أضيف إلى كل من الكأسين 5 mL من محلول اليود I₂، وأحرك بحذر. وأسجل ملاحظاتي.
- 6- أقيس: 20 mL من محلول فوق أكسيد الهيدروجين H₂O₂، وأضعها في كأس زجاجية، وأراقب المحلول بضع ثوان، ثم أضيف إلى المحلول في الكأس ملعقة صغيرة من ثاني أكسيد المنغنيز MnO₂. أسجل ملاحظاتي.

التحليل والاستنتاج

- 1- أصف أثر تغير تركيز حمض HCl في سرعة تصاعد غاز الهيدروجين.
- 2- أقرن بين سرعة تغير اللون في محلول النشا في الكأسين البارد والساخن بعد إضافة محلول اليود.
- 3- أصف التغير الحاصل بعد إضافة ثاني أكسيد المنغنيز MnO₂ إلى محلول فوق أكسيد الهيدروجين H₂O₂.
- 4- أكتب معادلة تحلل فوق أكسيد الهيدروجين H₂O₂؛ بوجود العامل المساعد.

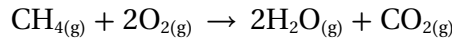
الشكل (24): تغير سرعة التفاعل مقابل الزمن.



أثر العامل المساعد في موضع الاتزان

The effect of Catalyst in the Position of equilibrium

درست سابقاً؛ أن بعض التفاعلات الكيميائية تحدث في اتجاه واحد فقط يسمى الاتجاه الأمامي، ويطلق على هذا التفاعل؛ تفاعل غير منعكس. ومثال ذلك احتراق غاز الميثان بوجود الأوكسجين، كما هو موضح في المعادلة الآتية:

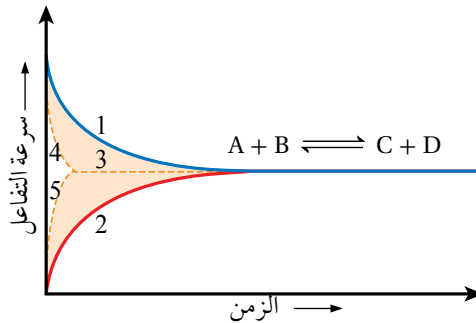


هناك تفاعلات كيميائية تحدث في الاتجاهين الأمامي والعكسي؛ فبمجرد تحول المواد المتفاعلة إلى مواد ناتجة؛ فإن المواد الناتجة تتفاعل في ما بينها لتعيد تكوين المواد المتفاعلة مرة أخرى، ويطلق على هذا التفاعل؛ تفاعل منعكس. تصل التفاعلات المنعكسة إلى حالة اتزان كيميائي، مما يعني أن سرعة التفاعل الأمامي تساوي سرعة التفاعل العكسي، وتثبت تراكيز كل من المواد المتفاعلة والناتجة، ويستمر التفاعل بالحدوث في الاتجاهين الأمامي والعكسي. أنظر الشكل (24)، حيث يوضح تغير سرعة التفاعل مقابل الزمن.

يعمل العامل المساعد على زيادة سرعة التفاعل الكيميائي في الاتجاهين الأمامي والعكسي؛ ذلك أنه يقلل من طاقة التنشيط اللازمة لحدوث التفاعل. فعند إضافة عامل مساعد إلى وعاء التفاعل فإن موضع الاتزان لا يتأثر، إنما تزداد سرعة وصول التفاعل إلى حالة الاتزان، ويقل الزمن اللازم لذلك. أنظر الشكل (25) الذي يوضح أثر العامل المساعد في حالة الاتزان.

✓ **أتحقق:** ما أثر العامل المساعد في كل من، سرعة التفاعل الأمامي، سرعة التفاعل العكسي.

الشكل (25): العامل المساعد وموضع الاتزان.



1. سرعة التفاعل الأمامي بدون عامل مساعد.
2. سرعة التفاعل العكسي بدون عامل مساعد.
3. حالة الاتزان الكيميائي.
4. سرعة التفاعل الأمامي بوجود عامل مساعد.
5. سرعة التفاعل العكسي بوجود عامل مساعد.

مراجعة الدرس

- 1- الفكرة الرئيسة: أوضّح كيف تفسر نظرية التصادم حدوث التفاعل الكيميائي.
- 2- أوضّح المقصود بكل من: المعقد المنشط، العامل المساعد
- 3- أفسّر أثر كل مما يأتي في سرعة التفاعل الكيميائي:
تركيز المواد المتفاعلة، درجة الحرارة، مساحة سطح المواد المتفاعلة.
- 4- أستنتج من البيانات الواردة في الجدول الآتي:

البيانات	طاقة المواد الناتجة	التغيّر في المحتوى الحراري	طاقة المعقد المنشط بوجود عامل مساعد	طاقة التنشيط للتفاعل العكسي دون عامل مساعد
الطاقة (kJ)	50	+20	70	110

أ. قيمة طاقة المواد المتفاعلة.

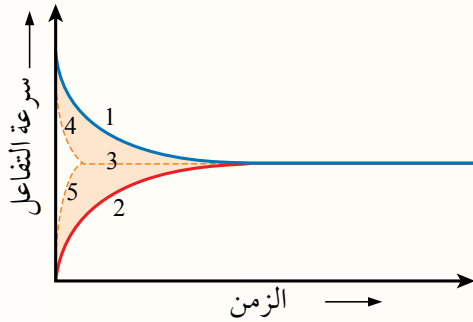
ب. قيمة طاقة التنشيط للتفاعل العكسي بوجود عامل مساعد.

ج. قيمة طاقة التنشيط للتفاعل الأمامي دون عامل مساعد.

د. قيمة طاقة المعقد المنشط للتفاعل دون عامل مساعد.

هـ. هل التفاعل ماصّ للحرارة أم طارد لها؟

و. طاقة تنشيط التفاعل الأمامي بوجود عامل مساعد.



5- إلام تشير الأرقام المبيّنة في الشكل الآتي:

6- أيّ من الآتية يؤثّر فيها العامل المساعد: طاقة المواد المتفاعلة، طاقة تنشيط التفاعل العكسي، طاقة المعقد المنشط، التغيّر في المحتوى الحراري للتفاعل، زمن حدوث التفاعل، موضع الاتزان.

7- في التفاعل الافتراضي الآتي $A + B \rightarrow C + D + 80 \text{ kJ}$ ، طاقة التنشيط للتفاعل الأمامي 55 kJ وطاقة المواد الناتجة 15 kJ، أجد قيمة كلّ مما يأتي بوحدة (kJ):

أ. طاقة التنشيط للتفاعل العكسي.

ب. طاقة المعقد المنشط.

تقليل تلف الأطعمة

تزداد سرعة التفاعل بزيادة درجة الحرارة؛ فعند إعداد الطعام نزيد درجة الحرارة لإنضاجه. ولكن ترك الأطعمة في درجة حرارة الغرفة مدةً يؤدي إلى تلفها بسبب حدوث تفاعلات كيميائية؛ فالتفاعلات الكيميائية التي تسبب تلف الأطعمة تكون أسرع كثيرًا عند درجة حرارة الغرفة منها عند وضع الأطعمة في الثلاجة. وبهذا تكون المحافظة على الأطعمة من التلف بحفظها في الثلاجة لضبط التفاعلات التي تحدث وتسبب تلفها. وكذلك بإضافة المواد الحافظة؛ ففي الصناعات الغذائية بوجه عام تستخدم طرائق مختلفة لحفظ الأطعمة، منها التجميد والتجفيف، أيضًا تستخدم مواد تسمى المثبطات Inhibitors، أو المواد الحافظة؛ وهي مواد مضادة للأكسدة تعمل على إبطاء سرعة التفاعل؛ لأن الأكسدة تسبب تلف الأطعمة ولاسيما تلك التي تحتوي على الدهون مثل الأجبان. واستعمال المواد الحافظة آمن في المنتجات الغذائية، وتزيد من مدة صلاحية الغذاء، ومن أنواع المواد الحافظة مضادات البكتيريا؛ وهي مركبات كيميائية لها رموز وأرقام، مثل المركب E220-227، حيث يدخل ثاني أكسيد الكبريت SO_2 ، في تركيبه الأساسي ويستخدم في حفظ الفواكه.



1. أوضِّح المقصود بكل من: طاقة تنشيط التفاعل، الرتبة الكلية للتفاعل، سرعة التفاعل الكيميائي.
2. أفسِّر ما يأتي:

أ - لا تؤدي جميع التصادمات إلى حدوث تفاعل كيميائي.
ب - زيادة سرعة التفاعل بإضافة عامل مساعد.

التركيز (M)	الزمن S
6	0
4	2
2	5
؟	9

3. يُبين الجدول الآتي تراكيز مادة افتراضية خلال مدد زمنية مختلفة.

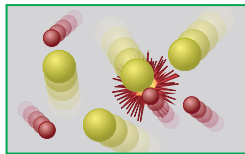
أ - أستنتج في ما إذا كانت المادة متفاعلة أم ناتجة؟ أفسِّر إجابتي.

ب - أحسب سرعة التفاعل خلال الفترة الزمنية (2 - 0).

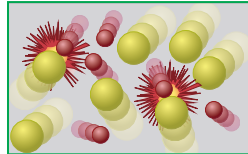
ج- أتوقع: كم يصبح تركيز المادة عند الزمن 9s (أكبر من 2 أم أقل)؟ أفسِّر إجابتي.

4. في التفاعل الافتراضي الآتي: $A_{(g)} + 2B_{(g)} \rightarrow 3C_{(g)}$

أحسب سرعة تكوين C؛ علماً أن سرعة استهلاك B يساوي 0.12 M.s^{-1}



(أ)



(ب)

5. يُمثّل الشكلان (أ، ب) تفاعلاً في ظرفين مختلفين.

أستنتج أي الشكلين يُمثّل التفاعل الأسرع؟ وأحدد

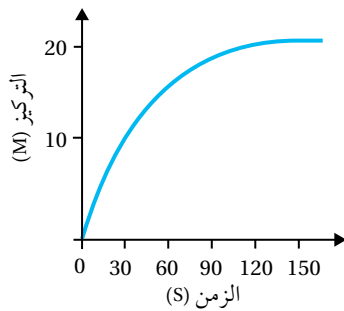
العامل المؤثر في سرعة هذا التفاعل؟

6. يُمثّل الرسم البياني العلاقة بين الزمن وتركيز مادة في تفاعل كيميائي.

أ - أحدد الزمن اللازم لإتمام التفاعل؟

ب - أحسب سرعة التفاعل في المدة الزمنية (30 - 90 s).

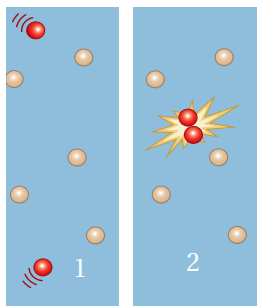
ج- أستنتج هل المادة متفاعلة أم ناتجة؟



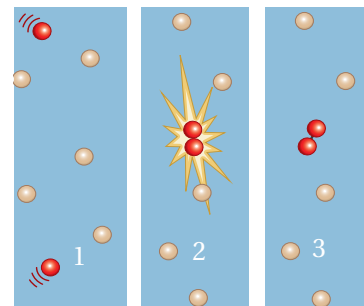
7. أستنتج قانون سرعة التفاعل من المعلومات الواردة في الجدول الآتي:

التجربة	[A] M	[B] M	السرعة الابتدائية M.s^{-1}
1	0.01	0.02	0.1
2	0.02	0.02	0.4
3	0.01	0.04	0.2

8. أتوقع من الشكلين الآتيين (أ، ب) الشرط الذي أدى إلى حدوث التفاعل الكيميائي، ثم أفسِّر إجابتي.

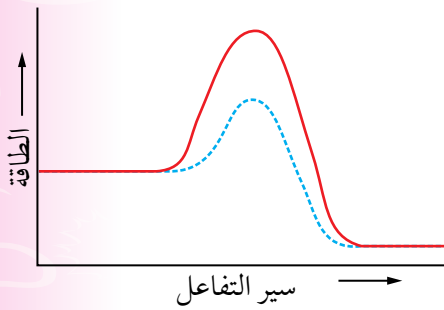


الشكل (أ)



الشكل (ب)

مراجعة الوحدة



9. يُمثّل الشكل الآتي سير تفاعل بوجود عامل مساعد، ودون عامل مساعد، أحدّد على الشكل كلاً من:
طاقة المعقّد المنشط بوجود عامل مساعد، طاقة تنشيط التفاعل الأمامي دون عامل مساعد، طاقة تنشيط التفاعل العكسي بوجود مساعد، التغيّر في المحتوى الحراري للتفاعل، الانخفاض في طاقة المعقّد المنشط نتيجة إضافة عامل مساعد.

10. جمعت البيانات الافتراضية الآتية للتفاعل $X + Y \rightarrow XY$ ، إذا علمت أن العلاقة بين سرعة تفاعل المادة X وتركيزها علاقة

التجربة	[Y] M	[X] M	السرعة الابتدائية M/s
1	0.1	0.1	0.1
2	0.2	0.1	0.4
3	0.2	0.2	W

خطّ مستقيم متزايد، أجب عن الأسئلة الآتية:

أ - أكتب قانون سرعة التفاعل.

ب - أجد قيمة (K) ووحدته.

ج- أكتب قيمة السرعة الابتدائية W في التجربة 3.

11. جمعت البيانات الافتراضية الآتية للتفاعل $A + B + C \rightarrow D + 2E$

التجربة	[A] M	[B] M	[C] M	السرعة الابتدائية M/s
1	0.04	0.04	0.03	0.03
2	0.08	0.08	0.03	0.24
3	0.08	0.04	0.03	0.12
4	0.08	0.04	0.06	0.12

أ - أكتب قانون سرعة التفاعل.

ب - أجد قيمة (K)، ووحدته.

12. أختار الاجابة الصحيحة:

1. في التفاعل الافتراضي $2A + 2B \rightarrow 4D$ ؛ إذا كانت رتبة التفاعل للمادة A = zero، وثابت السرعة $k = 0.1 \text{ M}^{-1}\text{s}^{-1}$ ؛

فإن رتبة التفاعل للمادة B تساوي:

أ (صفرًا) 1 (ب) 2 (ج) 3 (د)

2. العبارة الصحيحة في ما يتعلق بالعامل المساعد:

أ (يزيد من طاقة التنشيط للتفاعل)
ب (يقلل من طاقة المعقّد المنشط)
ج (يقلل المحتوى الحراري للتفاعل)
د (يزيد من طاقة النواتج)

3. عند زيادة مساحة سطح المادة المتفاعلة المعرض للتفاعل عند الظروف نفسها؛ فإن العبارة الصحيحة:

أ (تقلّ سرعة التفاعل) ب (يزداد التركيز) ج (تزداد عدد التصادمات الفعّالة) د (تقلّ درجة الحرارة)

4. إذا كانت طاقة التنشيط للتفاعل الامامي 70 kJ وكان التغيّر في المحتوى الحراري 50 kJ -؛ فإن طاقة التنشيط

للتفاعل العكسي تساوي بوحدة kJ:

أ (20) ب (50) ج (70) د (120)

5. في تفاعل ما تؤدي زيادة درجة حرارة التفاعل إلى:

أ (زيادة طاقة التنشيط)
ب (تقليل سرعة التفاعل)
ج (زيادة عدد التصادمات الفعّالة)
د (تقليل متوسط الطاقة الحركية)

6. وجد في تفاعل افتراضي أن مضاعفة تركيز A مع ثبات تركيز B؛ لا يؤثر في سرعة التفاعل، وأن مضاعفة تركيز B ثلاث مرات؛ مع ثبات تركيز A ضاعف سرعة التفاعل تسع مرات؛ فيكون قانون سرعة هذا التفاعل:

أ ($R = k [B]^2$) ب ($R = k [A]^1 [B]^1$) ج ($R = k [A]^2 [B]^1$) د ($R = k [A]^2$)

7. في تفاعل ما كانت طاقة التنشيط للتفاعل الأمامي (70 kJ)، وطاقة التنشيط للتفاعل العكسي (50 kJ)؛ فإن قيمة التغير في المحتوى الحراري للتفاعل تساوي:

أ ($20+$) ب ($20-$) ج ($120+$) د ($120-$)

8. تفاعل فلز المغنيسيوم مع الماء أبطأ من فلز الصوديوم في الظروف نفسها، ويعود ذلك إلى:

أ (درجة الحرارة) ب (طبيعة المتفاعلات) ج (التركيز) د (العامل المساعد)

التجربة	الزمن S	[A] M	[B] M
1	10	0.1	0.08
2	20	0.06	0.04
3	30

9. في تجربة ما؛ جرى الحصول على البيانات عند درجة حرارة معينة لتفاعل مادتين A و B؛ أجب عن الأسئلة (أ، ب) التي تليه:

أ (أحسب سرعة تفاعل المادة A في الفترة الزمنية (10 - 20 s) بوحدة M/s؟

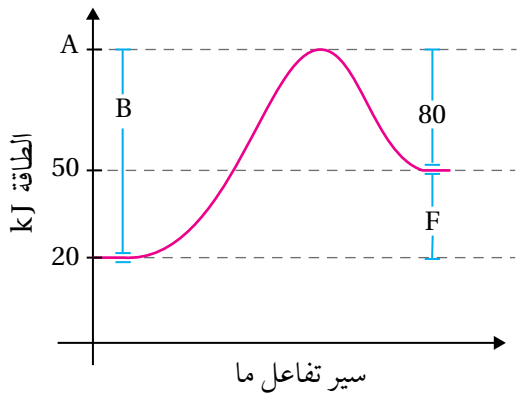
أ (0.4) ب (0.04) ج (0.004) د (0.0004)

ب (أستنتج: أي التراكيز الآتية يعدّ صحيحًا للمادتين A، و B في التجربة رقم (3)؟

أ ($0.07 = [B]$ ، $0.03 = [A]$) ب ($0.08 = [A]$ ، $0.01 = [B]$)

أ ($0.03 = [B]$ ، $0.04 = [A]$) ج ($0.08 = [B]$ ، $0.09 = [A]$)

13. يُبين الشكل الآتي تغير الطاقة خلال سير التفاعل أدرس الشكل وأجب عن الأسئلة الآتية:



ما قيمة كل مما يأتي:

أ (طاقة المعقد المنشط.

ب) التغير في المحتوى الحراري.

ج) طاقة تنشيط التفاعل الأمامي.

د) إذا أُضيف عامل مساعد كتلته 3 g، وانخفضت طاقة المعقد

المنشط بمقدار 10 kJ، فما قيمة طاقة التنشيط للتفاعل

الأمامي بعد إضافة العامل المساعد؟

هـ) ما كتلة العامل المساعد بعد انتهاء التفاعل؟

14. اعتمادًا على البيانات في الجدول الآتي لتفاعل ما؛ ما قيمة كل من الرموز (أ، ب، ج، د)؟

سير التفاعل	طاقة المواد الناتجة	طاقة المعقد المنشط	طاقة تنشيط التفاعل العكسي	طاقة تنشيط التفاعل الأمامي
دون عامل مساعد	أ	ب	170	ج
وجود عامل مساعد	40	150	د	80

الكيمياء العضوية

Organic Chemistry

الوحدة

4



أتأملُ الصورة

تعدّ صناعة الصابون من أقدم الصناعات التي مارسها الإنسان، ويصنع الصابون بتسخين الزيوت أو الدهون مع هيدروكسيد الصوديوم NaOH؛ فتتفكك الإسترات المكوّنة لها منتجةً أملاح الحموض الكربوكسيلية أو الدهنية التي تمثل الصابون.؛ يعدّ هذا التفاعل مثالاً على تفاعلات المركبات العضوية. فما تفاعلات المركبات العضوية؟ وكيف تحدث؟ وكيف يجري توظيفها لإنتاج مركبات عضوية مختلفة في المختبر أو في الصناعة؟

الفكرة العامة:

تُجري المركبات العضوية تفاعلات كيميائية كثيرة جدًا؛ يمكن تصنيفها إلى تفاعلات الإضافة، والحذف، والاستبدال، والتأكسد، والاختزال، حيث يسهّل تصنيفُ هذه التفاعلات دراستها، ومعرفة طرائق حدوثها، والظروف التي تحدث فيها، وتوقع نواتجها العضوية، وتوظيفها في تحضير مركبات جديدة وتصنيعها.

الدرس الأول: تفاعلات المركبات العضوية؛ الإضافة والحذف.

الفكرة الرئيسة: تتفاعل المركبات العضوية بطرائق متنوعة؛ تعتمد على طبيعة المركب العضوي وظروف التفاعل؛ مما يؤدي إلى نواتج جديدة. ومنها تفاعلات الإضافة لتكسير الرابطة الثنائية والثلاثية، وكذلك تفاعلات الحذف؛ لإعادة تكوين الرابطة الثنائية.

الدرس الثاني: تفاعلات الاستبدال والتأكسد والاختزال.

الفكرة الرئيسة: تتفاعل بعض المركبات العضوية بطريقة الاستبدال، حيث يجري فيها استبدال ذرة أو مجموعة ذرات بذرة أو مجموعة ذرات أخرى، وتتأكسد بعض المركبات العضوية أو تختزل، وينتج عن ذلك مركبات جديدة مختلفة في خصائصها.

الدرس الثالث: تحضير المركبات العضوية.

الفكرة الرئيسة: توظّف تفاعلات المركبات العضوية في تحضير مواد عضوية جديدة وإنتاجها، ولذلك يجري تصنيع كثير من المركبات العضوية في المختبرات بطرائق مختلفة بهدف استكشاف طرق جديدة لإنتاجها على المستوى الاقتصادي بأقل كلفة، ودون إنتاج مواد أخرى غير مرغوبة.

تجربة استهلاكية

الكشف عن المجموعات الوظيفية في بعض المركبات العضوية

المواد والأدوات: محلول حمض الكبريتيك H_2SO_4 ، محلول داكرومات البوتاسيوم $K_2Cr_2O_7$ ، كربونات الصوديوم الهيدروجينية $NaHCO_3$ ، الإيثانول CH_3CH_2OH ، محلول فهلنج، حمض الإيثانويك CH_3COOH ، إيثانال CH_3CHO ، أنابيب زجاجية، حامل أنابيب، لهب بنسن، ماسك أنابيب، ماصة، شريط ورقي لاصق.

إرشادات السلامة:

- أتبع إرشادات السلامة العامة في المختبر.
- أحذر عند التعامل مع المواد الكيميائية.
- ارتدي معطف المختبر والنظارات الواقية والقفازات.

خطوات العمل:

- 1 أحضر ثلاثة أنابيب اختبار؛ وباستخدام الشريط الورقي اللاصق أرقمها من (1-3)، وأضعها على حامل الأنابيب.
- 2 أقيس 3 mL من حمض الإيثانويك، ثم أسكبها في أنبوب الاختبار رقم (1).
- 3 **ألاحظ:** أضيف إلى الأنبوب رقم (1) كمية قليلة من كربونات الصوديوم الهيدروجينية، وأرجه بلطف ثم أقرب من فوهة أنبوب الاختبار بحذر عود كبريت مشتعل، وأسجل ملاحظاتي في جدول البيانات.
- 4 أقيس 3 mL من الإيثانال، ثم أسكبها في أنبوب الاختبار رقم (2).
- 5 **ألاحظ:** أضيف إلى الأنبوب رقم (2) أربع قطرات من محلول فهلنج، وأسخنه مدة 3 min، وأسجل ملاحظاتي في جدول البيانات.
- 6 أقيس 3 mL من الإيثانول باستخدام الماصة، ثم أسكبها في أنبوب الاختبار رقم (3).
- 7 **ألاحظ:** أضيف أربع قطرات من محلول داكرومات البوتاسيوم، وقطرتين من محلول حمض الكبريتيك إلى الأنبوب رقم (3)، ثم أرجه مدة 1 min، وأسجل ملاحظاتي في جدول البيانات.
- 8 **أنظم البيانات:** أسجل النتائج التي حصلت عليها في جدول البيانات الآتي:

الملاحظة	المجموعة الوظيفية	المركب
		حمض الإيثانويك

التحليل والاستنتاج:

- 1- **أتوقع:** ما الغاز المتصاعد في الأنبوب رقم (1)؟
- 2- **أتوقع:** نوع التفاعل الذي حدث في كل أنبوب من الأنابيب الثلاثة.

تفاعلات الإضافة Addition Reactions

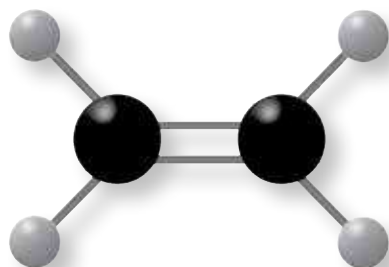
درست سابقاً؛ أن المركب العضوي يحتوي على ذرة أو مجموعة ذرات في صيغته الكيميائية تكون مسؤولة عن خصائصه ونشاطه الكيميائي، وتسمى المجموعة الوظيفية. وتختلف المركبات العضوية في مجموعاتها الوظيفية؛ وتختلف تفاعلاتها تبعاً لذلك. ورغم أن هذه التفاعلات كثيرة جداً؛ إلا أنها صُنِّفت إلى تفاعلات الإضافة، والحذف، والاستبدال، والتأكسد، والاختزال؛ وذلك لتسهيل دراستها. وسندرس تفاعلات الإضافة والحذف في هذا الدرس.

عرفت سابقاً؛ أن المركبات العضوية غير المشبعة تحتوي رابطة ثنائية أو ثلاثية، وأن الرابطة التساهمية الثنائية أو الثلاثية تتكون من نوعين من الروابط هما سيجمما σ القوية، وباي π الضعيفة. ولذلك تعدّ هذه المركبات نشطة كيميائياً، ومن أشهر تفاعلاتها الإضافة.

تعتمد تفاعلات الإضافة في المركبات العضوية على طبيعة الروابط المكونة لها، فمثلاً؛ يحتوي الألكين على رابطة تساهمية ثنائية بين ذرتي كربون $C=C$ ، في حين يحتوي الألكاين على رابطة تساهمية ثلاثية $C\equiv C$. أنظر الشكل (1). أمّا مركب الكربونيل (الألدهايد أو الكيتون)؛ فيحتوي على رابطة تساهمية ثنائية قطبية بين ذرة الكربون وذرة الأكسجين.

فما تفاعل الإضافة؟ وما المركبات العضوية التي تتفاعل بتفاعل الإضافة؟ وما نواتج تفاعلاتها العضوية؟

يُعرف **تفاعل الإضافة Addition Reaction**؛ بأنه تفاعل بين جزيئين يحتوي أحد الجزيئين المتفاعلين على الرابطة الثنائية أو الثلاثية لتكوين جزيء واحد جديد. وعند حدوث التفاعل يتحول المركب العضوي غير المشبع إلى مركب عضوي مشبع.



الشكل (1): الرابطة الثنائية في الإيثين والرابطة الثلاثية في الإيثاين.

الفكرة الرئيسة:

تتفاعل المركبات العضوية بطرائق متنوعة؛ تعتمد على طبيعة المركب العضوي وظروف التفاعل، مما يؤدي إلى نواتج جديدة. ومنها تفاعلات الإضافة؛ لتكسير الرابطة الثنائية والثلاثية، وكذلك تفاعلات الحذف؛ لإعادة تكوين الرابطة الثنائية.

نتائج التعلم:

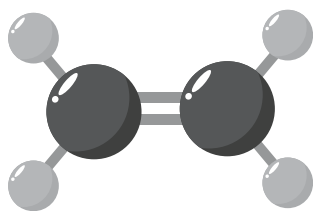
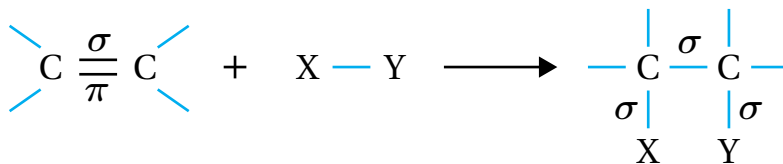
- أكتب معادلات كيميائية تعبر عن تفاعلات الإضافة والحذف في بعض المركبات العضوية.
- أميّز بين الهيدروكربون المشبع وغير المشبع.

المفاهيم والمصطلحات:

Addition Reaction	تفاعل الإضافة
Nucleophile	نيوكليوفيل
Electrophile	إلكتروفيل
	إضافة إلكتروفيلية
Electrophilic Addition	
	قاعدة ماركوفنيكوف
Markovnikov's Rule	
	إضافة نيوكليوفيلية
Nucleophilic Addition	
Elimination Reaction	تفاعل الحذف

تفاعلات الإضافة في الألكينات Addition Reactions in Alkenes

يتفاعل الألكين بإضافة جزيء إلى ذرتي كربون الرابطة الثنائية الموجودة فيه؛ فتتكسر رابطة π الضعيفة، وتكون -بدلاً منها- رابطتان من النوع σ الأقوى؛ كما هو موضح في المعادلة العامة الآتية:



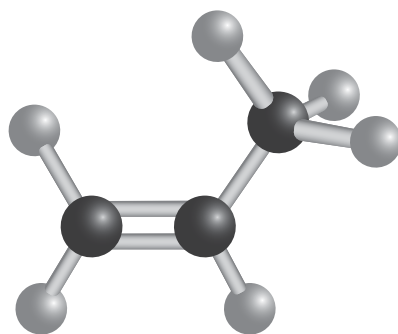
الشكل (2): الألكين متمائل.

ويمكن تفسير التفاعل؛ بأن الرابطة الثنائية منطقة ذات كثافة إلكترونية عالية سالبة الشحنة، تقوم بجذب الطرف الموجب للجزيء المضاف مكونةً معه رابطة تساهمية، ويطلق على الرابطة الثنائية والأيونات السالبة مثل OH^- , Br^- اسم **نيوكليوفيلات Nucleophiles**، كما يطلق على الأطراف الموجبة للجزيئات، مثل H^+ اسم **إلكتروفيلات Electrophiles**، وهي أطراف محبة للإلكترونات، تنجذب إلى منطقة الكثافة الإلكترونية السالبة؛ وذلك لحاجتها إلى زوج إلكترونات. ومن الأمثلة على هذه التفاعلات إضافة جزيء كل من الهيدروجين، أو الهالوجين، أو هاليد الهيدروجين، أو الماء، إلى الرابطة الثنائية في الألكين.

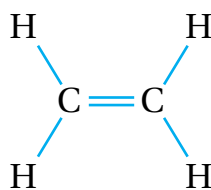
الألكين المتمائل والألكين غير المتمائل

Symmetrical and Unsymmetrical Alkenes

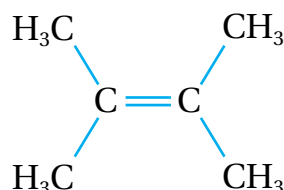
يعدّ الألكين متمائلاً أنظر الشكل (2)؛ عندما ترتبط كل ذرة كربون من ذرتي كربون الرابطة الثنائية بذرات أو مجموعات متمائلة. فمثلاً؛ ترتبط كل ذرة كربون في جزيء الإيثين بذرتي هيدروجين، وكذلك في المركب 2، 3-ثنائي ميثيل -2-بيوتين؛ ترتبط كل ذرة كربون من ذرتي كربون الرابطة الثنائية بمجموعتي ميثيل، كما يأتي:



الشكل (3): الألكين غير متمائل.



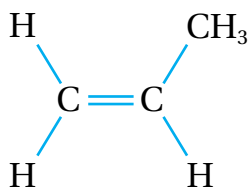
إيثين



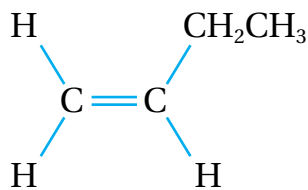
2، 3-ثنائي ميثيل -2-بيوتين

أما في الألكين غير المتمائل أنظر الشكل (3) فتكون الذرات أو المجموعات المرتبطة بذرتي كربون الرابطة الثنائية غير متمائلة. فمثلاً؛ في البروبين ترتبط إحدى ذرتي كربون الرابطة الثنائية بذرتي هيدروجين، وترتبط ذرة الكربون الأخرى بذرة هيدروجين ومجموعة ميثيل. وفي المركب 1-بيوتين؛ ترتبط إحدى ذرتي كربون

الرابطه الثنائية بذرتي هيدروجين، وترتبط الأخرى بذرة هيدروجين ومجموعة إيثيل كما يأتي:



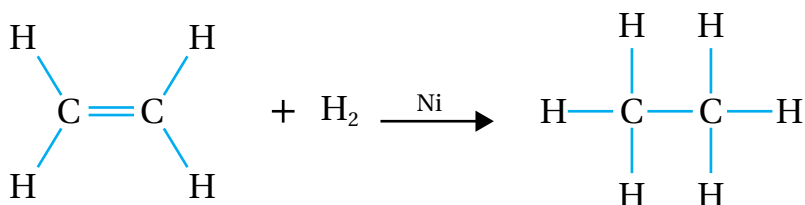
بروبين



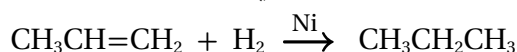
1- بيوتين

إضافة الهيدروجين (الهدرجة) H_2

يتفاعل جزيء الإيثين $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$ مع غاز الهيدروجين H_2 ؛ بوجود عامل مساعد من النيكل Ni أو البلاتين Pt، وتحت درجة حرارة مناسبة، فينتج الإيثان CH_3CH_3 أنظر الشكل (4)، ويعبر عن التفاعل بالمعادلة الآتية:



وكذلك يتفاعل جزيء البروبين $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ مع غاز الهيدروجين مكوناً جزيء البروبان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$ ، كما يأتي:

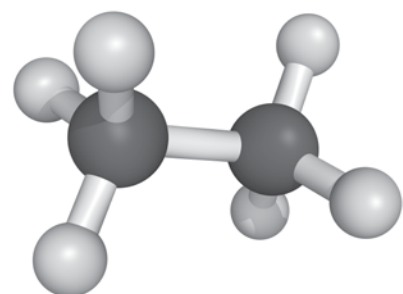
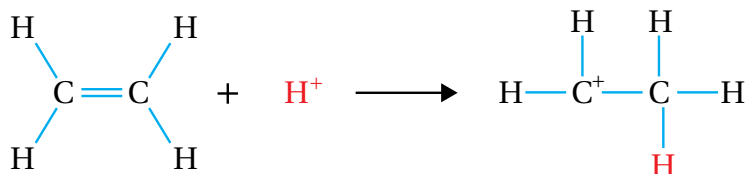


إضافة هاليد الهيدروجين (HCl, HBr, HI)

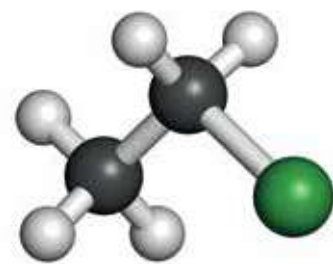
يتفاعل بروميد الهيدروجين HBr مع الألكين المتماثل مثل الإيثين $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ ؛ وفق المعادلة الآتية:



يتضح من المعادلة أن ذرة البروم ترتبط مع إحدى ذرتي كربون الرابطة الثنائية؛ مكونةً ناتجاً واحداً هو بروموايثان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$ أنظر الشكل (5)، ويمكن تفسير التفاعل بأن ينجذب الإلكتروفيل H^+ من جزيء HBr نحو الرابطة الثنائية؛ مما يؤدي إلى كسر رابطة π ، ويرتبط H^+ بإحدى ذرتي الكربون مكوناً الرابطة C-H، وتنشأ على ذرة الكربون الأخرى شحنة موجبة، فيتكون أيون كربوني موجب؛ كما هو موضح في المعادلة الآتية:

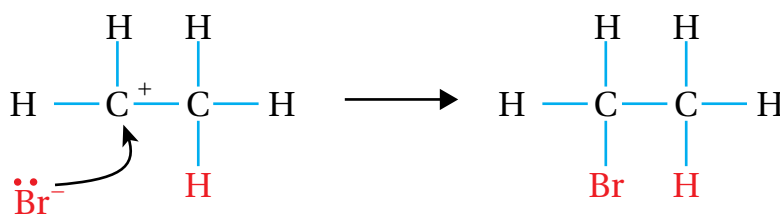


الشكل (4): جزيء الإيثان.



الشكل (5): جزيء بروموايثان.

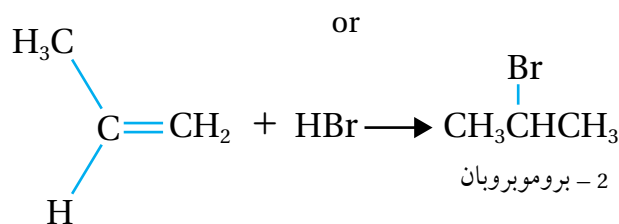
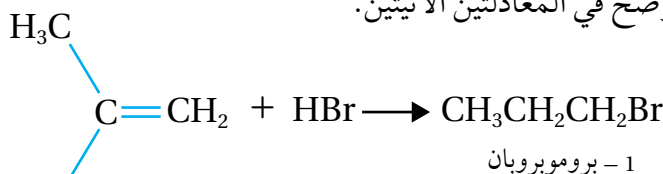
يتبع ذلك ارتباط النيوكليوفيل Br^- بالأيون الكربوني الموجب؛ فتتكون رابطة $\text{C}-\text{Br}$ كما يأتي:



والأيون الكربوني قد يكون أولياً أو ثانوياً أو ثالثياً. أنظر الجدول رقم (1)، حيث يوضح شكلاً مبسطاً لأنواع الأيون الكربوني، حيث R مجموعة ألكيل. ويكون الأيون الكربوني الثالثي أكثر استقراراً وثباتاً من الأيون الكربوني الثانوي، وأقلها ثباتاً؛ الأيون الكربوني الأولي.

ويُسمى التفاعل السابق؛ **إضافة إلكتروفيلية Electrophilic Addition**؛

لأن الإلكتروفيل H^+ هو الذي يبدأ التفاعل مع الرابطة الثنائية في الألكين. ونذكر مثلاً آخر على هذه الإضافة؛ إضافة بروميد الهيدروجين HBr إلى ألكين غير متمائل، مثل البروبين $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ ؛ فإنه يحتمل تكون ناتجين، كما هو موضَّح في المعادلتين الآتيتين:

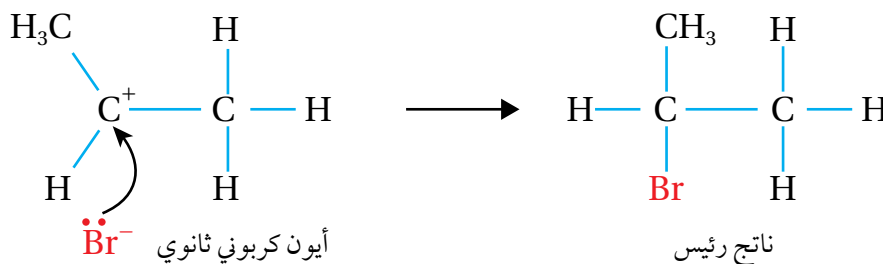
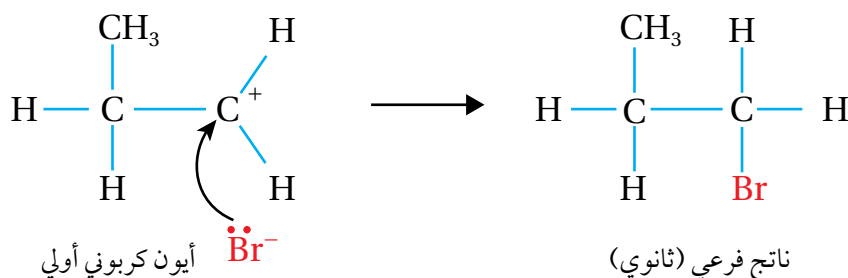


يتضح من المعادلتين؛ أن ذرة البروم يمكن أن ترتبط مع إحدى ذرتي كربون الرابطة الثنائية، وبناء على ذلك؛ يحتمل أن يتكون المركب 1 - بروموبروبان أو 2 - بروموبروبان، وقد وجد عملياً أن الناتج الرئيس الذي تكون هو 2 - بروموبروبان، أنظر الشكل (6). ويمكن تفسير ذلك عن طريق قاعدة ماركوفايكونوف **Markovnikov's Rule**، حيث تنص أن إضافة هاليد الهيدروجين HX إلى ألكين غير متمائل؛ فإن ذرة الهيدروجين ترتبط بذرة كربون الرابطة الثنائية المرتبطة بالعدد الأكبر من ذرات الهيدروجين. وهو ما يؤدي إلى تكوين أيون كربوني ثانوي هو الأكثر استقراراً وثباتاً وبهذا؛ فإن تفاعل أيون البروميد Br^- مع الأيون الكربوني الثانوي يؤدي إلى تكوين الناتج الرئيس

الجدول (1): أنواع الأيون الكربوني.

نوع الأيون الكربوني	الصيغة البنائية
الأيون الكربوني الأولي	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{C}^+ - \text{H} \\ \\ \text{R} \end{array}$
الأيون الكربوني الثانوي	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{C}^+ - \text{R} \\ \\ \text{R} \end{array}$
الأيون الكربوني الثالثي	$\begin{array}{c} \text{R} \\ \\ \text{C}^+ - \text{R} \\ \\ \text{R} \end{array}$

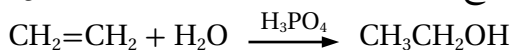
أفكر: كيف أميز بين أنواع الأيونات الكربونية الثلاثة؟



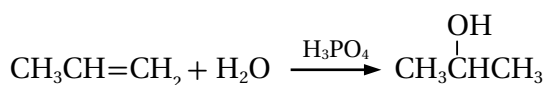
2- بروموبروبان، مقارنةً بتفاعل أيون البروميد Br^- مع الأيون الكربوني الأولي الأقل استقراراً وثباتاً، كما هو موضح في الشكل (6).

إضافة الماء H_2O Addition of Water

يتفاعل بخار الماء مع الإيثين $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ مثلاً؛ بوجود عامل مساعد، مثل حمض الفسفوريك H_3PO_4 ، أو حمض الكبريتيك H_2SO_4 ، وتحت ضغط جوي ودرجة حرارة مناسبين؛ وذلك لإنتاج الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ، ويعبر عن التفاعل بالمعادلة الآتية:

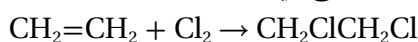


وكذلك يتفاعل البروبين $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ مع الماء في وسط حمضي؛ تبعاً لقاعدة ماركوفايكونف مكوّنًا المركب 2- بروبانول $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ ، كما في المعادلة الآتية:



إضافة الهالوجين (Cl_2, Br_2) Addition of Halogen

تتفاعل الألكينات مع الهالوجينات، مثل الكلور أو البروم عند درجة حرارة الغرفة، فمثلاً؛ يتفاعل الإيثين مع غاز الكلور مكوّنًا المركب 1، 2- ثنائي كلوروإيثان $\text{CH}_2\text{ClCH}_2\text{Cl}$ ؛ كما هو موضح في المعادلة الآتية:



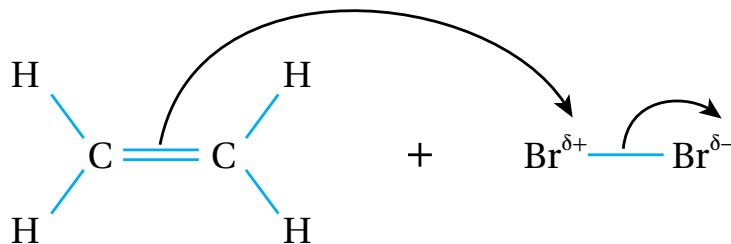
ويتفاعل الإيثين مع البروم Br_2 المذاب في ثنائي كلوروميثان CH_2Cl_2 ؛

أفكر: أفسّر عدم تكون أيون كربوني ثالثي في تفاعل بروميد الهيدروجين مع البروبين $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ ؟

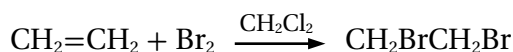
الربط بالحياة

تستخدم معقّمات اليدين بشكل شائع في مختلف الأماكن، مثل المستشفيات، والمطاعم، والمدارس، وفي الاستعمال الشخصي؛ وذلك لقتل الميكروبات والحد من انتقال العدوى. ورغم استخدام مكونات مختلفة في تصنيع المعقّمات؛ إلا أن المكوّن الفعال هو الإيثانول أو 2- بروبانول.

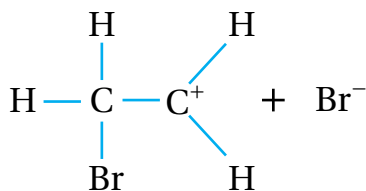
الشكل (7): استقطاب جزيء Br₂ عند اقترابه من الرابطة الثنائية.



مكوّنًا المركب 1، 2- ثنائي بروموإيثان CH₂BrCH₂Br، كما هو موضح في المعادلة الآتية:

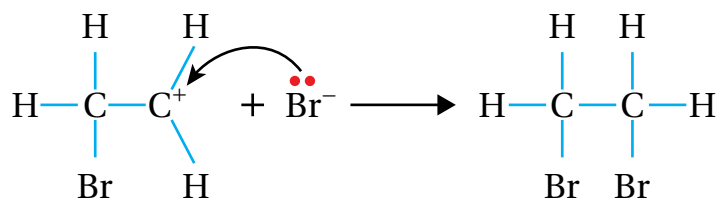


وتفسير ذلك؛ أن الرابطة الثنائية ذات كثافة إلكترونية عالية سالبة الشحنة تسبب استقطاب جزيء الهالوجين القريب منها، فتظهر على إحدى ذرتي الجزيء شحنة جزئية موجبة، وتظهر على الذرة الأخرى شحنة جزئية سالبة، كما هو موضح في الشكل (7) الذي يبيّن استقطاب جزيء Br₂ عند اقترابه من الرابطة الثنائية.



الشكل (8): تكون رابطة C-Br وأيون كربوني موجب وأيون بروميد سالب.

ثم يحدث تجاذب بين الشحنة السالبة للرابطة C=C من الألكين وذرة البروم ذات الشحنة الجزئية الموجبة؛ فتتكسر الرابطة π في الألكين، وتكون الرابطة C-Br، وينتج أيون كربوني موجب، وأيون بروميد سالب. أنظر الشكل (8). بعد ذلك؛ ينجذب أيون البروميد السالب إلى ذرة الكربون الموجبة في الأيون الكربوني، فتتكوّن رابطة جديدة C-Br؛ وبذلك يتكون المركب 1، 2- ثنائي بروموإيثان، كما هو موضح في المعادلة الآتية:



يستعمل محلول البروم المائي (ماء البروم) ذو اللون البرتقالي المصفر في الكشف عن وجود الرابطة الثنائية أو الثلاثية، لذلك؛ يمكن التمييز مخبريًا بين الهيدروكربون المشبع وغير المشبع، باختفاء لون محلول البروم عند إضافته إلى الهيدروكربون غير المشبع، فمثلاً؛ عند ضخ فقاعات غاز الإيثين CH₂=CH₂ عبر محلول البروم يختفي

لون محلول البروم، كما هو موضح في الشكل (9). أما عند إضافة محلول البروم إلى الإيثان CH_3CH_3 فإنه لا يتغير لون المحلول، مما يشير إلى عدم حدوث تفاعل.

✓ **أتحقق:**

1- أكمل المعادلات الآتية:

- $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Ni}}$
- $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{Cl}_2 \longrightarrow$
- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{HCl} \longrightarrow$
- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}_3\text{PO}_4}$

2- أكتب معادلة كيميائية توضح إضافة بروميد الهيدروجين إلى المركب

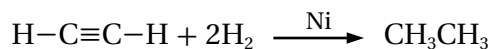


تفاعلات الإضافة في الألكاينات Addition Reactions in Alkynes

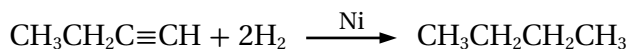
تتفاعل الألكاينات بتفاعلات الإضافة كما في الألكينات؛ إذ يمكن إضافة جزيئين من الهيدروجين، أو الهالوجين، أو هاليد الهيدروجين إلى الألكاين؛ فتتكسر رابطتي π ، ويتكون بدلاً منها أربعة روابط من النوع σ ، والأمثلة الآتية توضح هذه الإضافة:

إضافة الهيدروجين Addition of Hydrogen

يتفاعل الألكاين مع كمية وافرة من الهيدروجين بوجود عامل مساعد، مثل النيكل Ni أو البلاتين Pt مكوناً الألكان، فمثلاً؛ يتفاعل جزيء الإيثان $\text{HC}\equiv\text{CH}$ مع كمية وافرة من الهيدروجين مكوناً جزيء الإيثان CH_3CH_3 ، ويمكن التعبير عن معادلة التفاعل كما يأتي:

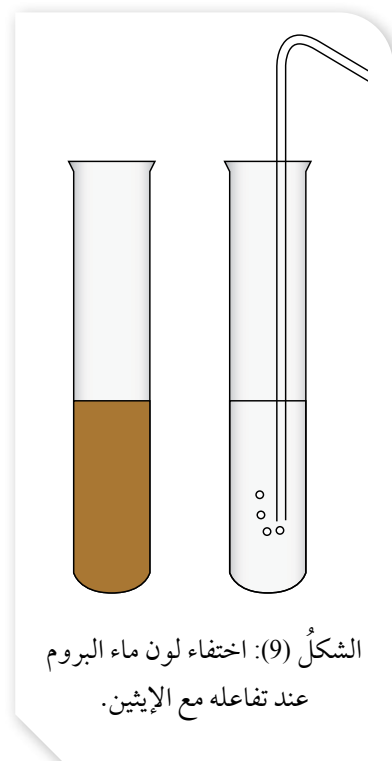
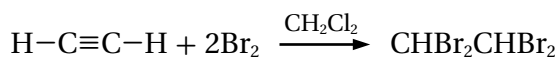


وكذلك يتفاعل الجزيء 1- بيوتان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}\equiv\text{CH}$ ، مع كمية وافرة من الهيدروجين، مكوناً جزيء البيوتان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ، كما يأتي:



إضافة الهالوجين Addition of Halogen

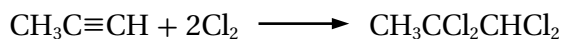
يتفاعل الألكاين مع كمية وافرة من الهالوجين؛ مكوناً هاليد الألكيل، فمثلاً؛ يتفاعل جزيء الإيثان $\text{CH}\equiv\text{CH}$ مع جزيئين من البروم 2Br_2 المذاب في ثنائي كلوروميثان CH_2Cl_2 ؛ مكوناً الجزيء 1،1،2،2- رباعي برومو إيثان $\text{CHBr}_2\text{CHBr}_2$ ، كما هو موضح في المعادلة الآتية:



الشكل (9): اختفاء لون ماء البروم عند تفاعله مع الإيثان.

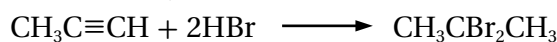
أفكر: أفسر سبب استخدام جزيئين من الهيدروجين في التفاعل.

وكذلك يتفاعل جزيء البروبين $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH}$ مع جزيئين من الكلور Cl_2 مكوناً 1،1،2،2- رباعي كلورو بروبان $\text{CH}_3\text{CCl}_2\text{CHCl}_2$ ؛ كما يأتي:

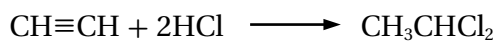


إضافة هاليد الهيدروجين Addition of Hydrogen Halide

يضاف جزيئان من هاليد الهيدروجين إلى الألكاين وفق قاعدة ماركوفينكوف؛ إذ ترتبط ذرتا هيدروجين من هاليد الهيدروجين مع ذرة كربون الرابطة الثلاثية المرتبطة بالعدد الأكبر من ذرات الهيدروجين في الألكاين، فمثلاً؛ يضاف جزيئان من بروميد الهيدروجين HBr ، إلى جزيء البروبين $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH}$ ؛ فينتج جزيء 2،2- ثنائي بروموبروبان $\text{CH}_3\text{CBr}_2\text{CH}_3$ ؛ كما يأتي:



كما يضاف جزيئين من كلوريد الهيدروجين HCl ، إلى جزيء الإيثاين $\text{CH}\equiv\text{CH}$ مكوناً الجزيء 1،1- ثنائي كلوروإيثان CH_3CHCl_2 ؛ كما يأتي:



✓ **أنحَقِّق:**

- 1- أكمل المعادلتين الآتيتين:
 - $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}\equiv\text{CH} + 2\text{HCl} \longrightarrow$
 - $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH} + 2\text{Cl}_2 \longrightarrow$
- 2- أكتب معادلة تفاعل 2- بيوتان $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CCH}_3$ مع كمية وافرة من الهيدروجين.

تفاعلات الإضافة في الألدیهيدات والکیتونات

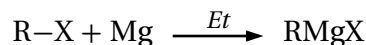
Addition Reactions in Aldehydes and Ketones

تشابه الألدیهيدات والکیتونات في كثير من تفاعلاتهما الكيميائية؛ وذلك لاحتواء كلٍّ منها على مجموعة الكربونيل القطبية التي تحتوي على رابطة ثنائية بين ذرة الكربون وذرة الأكسجين، أنظر الشكل (10).

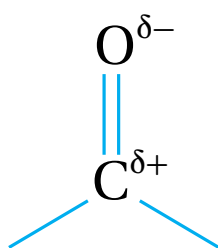
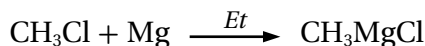
مما يجعل الألدیهيدات والکیتونات تتفاعل بالإضافة، ومن الأمثلة على هذه التفاعلات، تفاعلاتها مع مركبات غرينارد، ومع الهيدروجين كما يأتي:

إضافة مركب غرينارد R – MgX

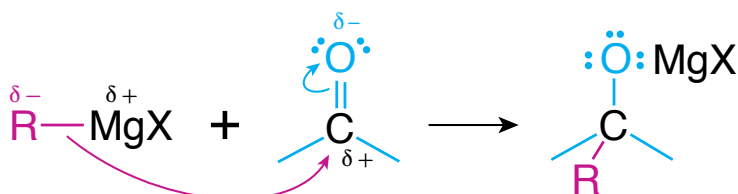
ينتج مركب غرينارد RMgX من تفاعل هاليد الألكيل R-X مع فلزّ المغنيسيوم، بوجود الإيثر Et الجاف، كما هو موضح في المعادلة:



فمثلاً؛ ينتج مركب ميثيل كلوريد المغنيسيوم CH_3MgCl من تفاعل كلوريد الميثيل (كلوروميثان) CH_3Cl مع فلزّ المغنيسيوم، كما في المعادلة الآتية:

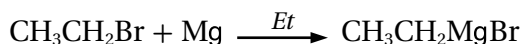


الشكل (10): مجموعة الكربونيل القطبية.



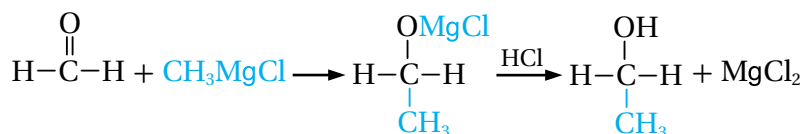
الشكل (11): الإضافة النيوكليوفيلية في الألديهيد والكيتون.

وكذلك ينتج مركب إيثيل بروميد المغنيسيوم $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgBr}$ من تفاعل بروميد الإيثيل (بروموإيثان) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$ مع فلز المغنيسيوم بوجود الإيثر Et الجاف كما يأتي:



وحيث أن ذرة المغنيسيوم أقل سلبية كهربائية من ذرة كربون مجموعة الألكيل R المرتبطة بها، لذلك يظهر على ذرة المغنيسيوم شحنة جزئية موجبة، ويظهر على ذرة الكربون المرتبطة بذرة المغنيسيوم من مجموعة الألكيل R شحنة جزئية سالبة، ($\overset{\ominus}{\text{R}}-\overset{\oplus}{\text{MgX}}$)، وبهذا فإن ذرة الكربون تعدّ نيوكليوفيلاً يبدأ التفاعل مع مجموعة الكربونيل، حيث ينجذب النيوكليوفيل نحو ذرة الكربون الموجبة الشحنة في مجموعة الكربونيل في الألديهيد أو الكيتون، ولذلك يطلق على هذا النوع من الإضافة؛ **الإضافة النيوكليوفيلية Nucleophilic Addition**، كما هو موضح في الشكل (11) الذي يبيّن هذه الإضافة.

يتضح من الشكل أن النيوكليوفيل $\overset{\ominus}{\text{R}}$ يرتبط مع ذرة الكربون ذات الشحنة الجزئية الموجبة في مجموعة الكربونيل، ثم يرتبط الالكتروفيل $\overset{\oplus}{\text{MgX}}$ مع ذرة الأكسجين ذات الشحنة الجزئية السالبة؛ وبذلك يتكون ناتج وسطي يتفاعل مع حمض HCl ، أو حمض HBr ؛ فتحلّ ذرة هيدروجين من الحمض محل MgX في المركب الوسطي، وينتج الكحول، ويكون عدد ذرات الكربون في الكحول الناتج مساوياً لمجموع عدد ذرات كربون المادتين المتفاعلتين من مركب الكربونيل ومركب غرينارد، فمثلاً؛ يتفاعل الميثانال HCHO مع ميثيل كلوريد المغنيسيوم CH_3MgCl بوجود حمض HCl ، فينتج كحول الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ؛ كما هو موضح في المعادلة الآتية:



يتضح من معادلة التفاعل أن عدد ذرات الكربون في الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ يساوي اثنتين، وهذا يساوي مجموع عدد ذرات الكربون في المادتين المتفاعلتين؛ ميثانال HCHO ، وميثيل كلوريد المغنيسيوم CH_3MgCl .

الربط بالصناعة

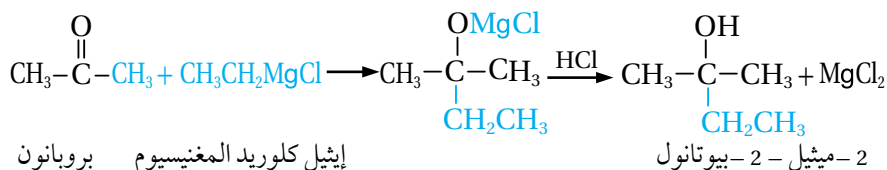
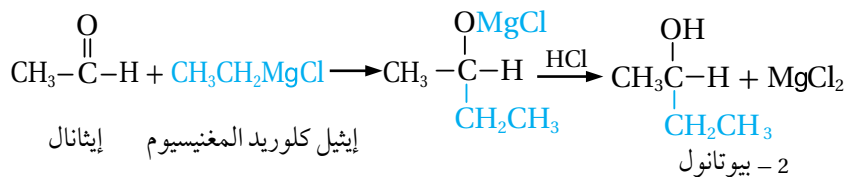


استخدمت إحدى الشركات العالمية في تصنيع العطور خليطاً من بعض الألديهيدات فمثلاً؛ الألديهيد الذي يحتوي 10 ذرات كربون يعطي رائحة البرتقال، والذي يحتوي 12 ذرة كربون يعطي رائحة البنفسج. ولكن ليس كل الألديهيدات تعطي رائحة طيبة؛ فمنها ما يعطي رائحة تشبه رائحة الخضار المتعفنة، لذلك يجب استخدام الألديهيد المناسب في صناعة العطور.



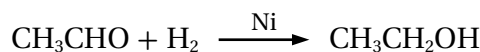
خلق الله -عزّ وجلّ- النباتات ولكل منها رائحة مميزة، فاللوز مثلاً؛ يحتوى على مركب ألددهايد يعطيه رائحة مميزة. وقد جرى استخلاص هذا المركب ويستخدم في صناعة منكهات المواد الغذائية وفي المستحضرات الطبية.

ومن الأمثلة أيضاً؛ تفاعل إيثيل كلوريد المغنيسيوم $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgCl}$ مع الإيثانال CH_3CHO ، وكذلك تفاعله مع البروبانول CH_3COCH_3 ؛ كما هو موضّح في المعادلتين الآتيتين:

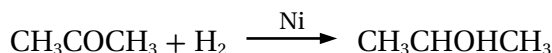


إضافة الهيدروجين Addition of Hydrogen

تتفاعل الألددهايدات والكيتونات مع غاز الهيدروجين بوجود عامل مساعد، مثل النيكل Ni أو البلاتين Pt مكوّنة الكحولات. فمثلاً؛ يتفاعل الإيثانال CH_3CHO مع غاز الهيدروجين H_2 مكوّناً الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ؛ وفق المعادلة الآتية:



وكذلك يتفاعل البروبانول CH_3COCH_3 مع غاز الهيدروجين H_2 مكوّناً 2- بروبانول $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$ ؛ وفق المعادلة الآتية:



✓ **أتحقّق:**

1- أكمل المعادلتين الآتيتين:

- $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Ni}} \dots\dots$
- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgBr} \longrightarrow \dots\dots \xrightarrow{\text{HBr}} \dots\dots$

2- أكتب معادلة تفاعل البيوتانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_3$ مع إيثيل كلوريد المغنيسيوم $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgCl}$ ، متبوعاً بإضافة حمض HCl.

أفكر: أكتب الصيغة البنائية المحتملة لمركبي غرينارد والألددهايد اللازمين لتكوين مركب 3-بتانول.

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3$

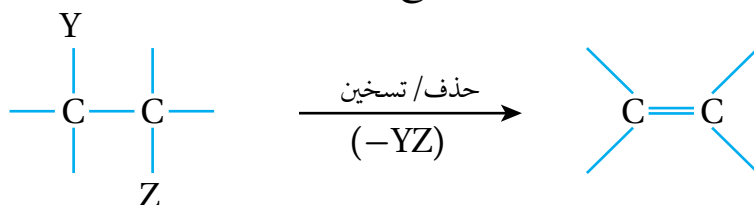


أصمّم، باستخدام

برنامج السكراتش (Scratch)، عرضاً يوضح إضافة CH_3MgCl إلى البيوتانال $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$ متبوعاً بإضافة حمض HCl، وكذلك إضافته إلى البيوتانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_3$ ، ثم أشاركه زملائي/ زميلاتي في الصف.

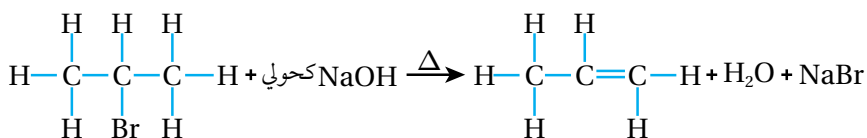
تفاعلات الحذف Elimination Reactions

درست سابقاً؛ تفاعلات الإضافة في الألكينات، حيث جرى كسر الرابطة π من الرابطة الثنائية في الألكين عند إضافة جزيء هاليد الهيدروجين HX إليه مكوناً هاليد الألكيل R-X، وكذلك إضافة جزيء الماء H₂O مكوناً الكحول R-OH. أما تفاعل الحذف **Elimination Reaction**؛ فهو تفاعل يحدث فيه نزع جزيء هاليد الهيدروجين HX من هاليد الألكيل من ذرتي كربون متجاورتين، أو نزع جزيء الماء H₂O من الكحول مكوناً الألكين. وتوضح المعادلة الآتية تفاعل الحذف:



الحذف من هاليد الألكيل Elimination from Alkyl Halide

تُصنّف هاليدات الألكيل المحتوية على ذرة هالوجين واحدة إلى أولية 1°، وثنائية 2°، وثالثية 3°، وذلك حسب عدد مجموعات الألكيل المرتبطة بذرة الكربون المتصلة بذرة الهالوجين، كما يوضح الجدول (2):
يُنْتزَع جزيء HX من هاليد الألكيل الثانوي أو الثالثي بشكل رئيس؛ وذلك بالتسخين مع محلول مركز من قاعدة قوية، مثل هيدروكسيد البوتاسيوم KOH أو هيدروكسيد الصوديوم NaOH المذاب في الإيثانول فينتج الألكين. فمثلاً؛ عند تسخين 2- بروموبروبان CH₃CHBrCH₃ مع محلول هيدروكسيد الصوديوم الكحولي؛ فإنه يتكون المركب العضوي بروبين CH₃CH=CH₂، كما هو موضح في المعادلة الآتية:

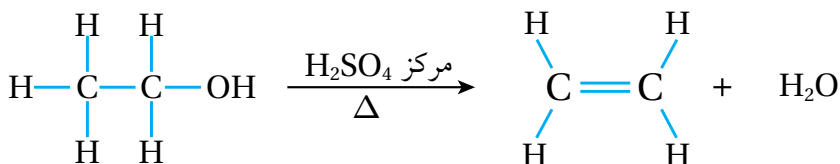


الجدول (2): أنواع هاليدات الألكيل والصيغة العامة لكل نوع، وأمثلة عليها.

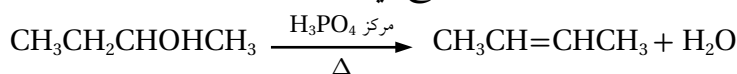
هاليد ألكيل ثالثي 3°	هاليد ألكيل ثانوي 2°	هاليد ألكيل أولي 1°	نوع هاليد الألكيل
$\begin{array}{c} \text{R} \\ \\ \text{R}'-\text{C}-\text{X} \\ \\ \text{R}'' \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{R} \\ \\ \text{R}'-\text{C}-\text{X} \\ \\ \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{R}-\text{C}-\text{X} \\ \\ \text{H} \end{array}$	الصيغة العامة
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{Br} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CHCH}_3 \\ \\ \text{Br} \end{array}$	CH ₃ CH ₂ CH ₂ Br	مثال

الحذف من الكحول Elimination from Alcohol

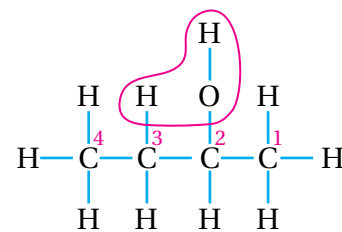
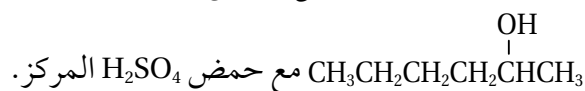
عند تسخين الكحول مع حمض الكبريتيك H_2SO_4 المركز أو حمض الفسفوريك H_3PO_4 المركز؛ يجري نزع جزيء H_2O من ذرتي كربون متجاورتين، حيث تنكسر الرابطة $C-OH$ ؛ مما يؤدي إلى نزع مجموعة OH عن ذرة الكربون المرتبطة بها، ونزع ذرة الهيدروجين H عن ذرة الكربون المجاورة، فتتكون رابطة ثنائية بين ذرتي الكربون المتجاورتين وينتج الألكين، ومثال ذلك نزع جزيء الماء من الإيثانول CH_3CH_2OH ؛ فينتج الإيثين $CH_2=CH_2$ ، كما هو موضح في المعادلة الآتية:



أما عند تسخين 2- بيوتانول $CH_3CH(OH)CH_2CH_3$ مع حمض الفسفوريك المركز H_3PO_4 ؛ فيجري نزع مجموعة الهيدروكسيل OH عن ذرة الكربون المرتبطة بها، ونزع ذرة الهيدروجين H عن ذرة الكربون رقم (3) التي ترتبط بعدد أكبر من مجموعات الألكيل، كما يوضح الشكل (12) ويتكون 2- بيوتين $CH_3CH=CHCH_2$ ، كما هو موضح في المعادلة الآتية:



✓ **أتحقق:** أكتب معادلة تفاعل تسخين المركب 2- هكسانول



الشكل (12): نزع الماء من المركب 2- بيوتانول.

مراجعة الدرس

1- الفكرة الرئيسة: أقرن بين تفاعلي الإضافة والحذف.

2- أكمل المعادلات الكيميائية الآتية:

- $\text{CH}_3\text{COCH}_3 + \text{C}_2\text{H}_5\text{MgBr} \longrightarrow \dots \xrightarrow{\text{HBr}}$
- $\text{CH}_3\text{CHO} + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Ni}}$
- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{HCl} \longrightarrow$
- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}\equiv\text{CH} + 2\text{HCl} \longrightarrow$
- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3 \xrightarrow[\text{مركز } H_2SO_4]{\Delta}$

3- أكتب معادلة كيميائية تبين كلاً مما يأتي:

• إضافة الماء بوسط حمضي إلى المركب 1- بنتين $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

• إضافة جزيئين من غاز الهيدروجين إلى المركب 2- هكساين $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ؛ بوجود عامل مساعد Ni.

• إضافة بروبييل كلوريد المغنيسيوم $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{MgCl}$ إلى بروبانون CH_3COCH_3 ، متبوعاً بإضافة حمض الهيدروكلوريك HCl.

• تسخين 1- بيوتانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ، مع حمض الكبريتيك H_2SO_4 المركز.

• تسخين 2- كلورو -2- ميثيل بنتان $\text{CH}_3\overset{\text{Cl}}{\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}}\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ، مع محلول KOH المركز الكحولي.

4- أطبق: مركب عضوي X صيغته $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ ، عند تسخينه مع محلول مركز من حمض H_2SO_4 ؛ نتج المركب العضوي Y الذي يزيل لون ماء البروم، وعند تفاعل Y مع كلوريد الهيدروجين HCl؛ نتج المركب العضوي Z. أستنتج صيغة المركبات العضوية المحتملة X, Y, Z.

5- أستنتج صيغة المركب المستخدم في التفاعل الآتي:



6- أدرس الجدول الذي يضم المركبات العضوية الآتية، ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$	CH_3CH_3
$\text{CH}\equiv\text{CH}$	CH_3CHO	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

أ. أكتب صيغة المركب الناتج من تفاعل الإيثين $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ مع بروميد الهيدروجين HBr.

ب. أكتب صيغة المركب الناتج من تسخين الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ، مع حمض الفسفوريك H_3PO_4 المركز.

ج. أكتب معادلة تفاعل الإيثاين $\text{CH}\equiv\text{CH}$ ، مع جزيئين من الهيدروجين بوجود النيكل Ni.

د. ما صيغة المركب الناتج من تفاعل الإيثانال CH_3CHO ، مع الهيدروجين بوجود النيكل Ni.

هـ. أكتب صيغة المركب الناتج من تفاعل الميثانال HCHO، مع ميثيل كلوريد المغنيسيوم CH_3MgCl متبوعاً بإضافة حمض الهيدروكلوريك HCl.

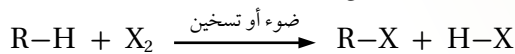
تفاعلات الاستبدال Substitution Reactions

يعدّ تفاعل الاستبدال أحد تفاعلات المركبات العضوية المهمة التي تستخدم في تحضير كثير منها، ويعرّف **تفاعل الاستبدال Substitution Reaction** بأنه تفاعل تحلّ فيه ذرة أو مجموعة ذرات محل ذرة أو مجموعة ذرات أخرى في المركّب العضوي. ومن المركبات العضوية التي تتفاعل بالاستبدال؛ الألكانات، وهاليدات الألكيل، والكحولات، والحموض الكربوكسيلية. أنظر الشكل (13) الذي يُمثّل نماذج لأمثلة من المركبات العضوية التي تتفاعل بالاستبدال.

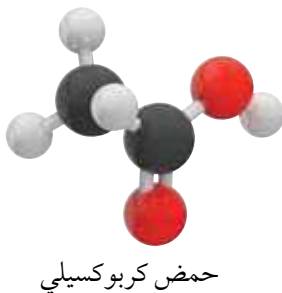
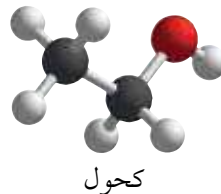
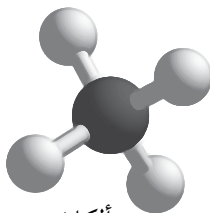
تفاعلات الاستبدال في الألكانات (هلجنة الألكانات)

Substitution Reactions of the Alkanes

يُعرّف تفاعل هلجنة الألكانات بأنه؛ تفاعل استبدال تحلّ فيه ذرة هالوجين أو أكثر محل ذرة هيدروجين أو أكثر في الألكان مكوّنًا هاليد الألكيل، ويحدث التفاعل؛ بوجود الضوء، أو بالتسخين الذي يعمل على كسر الرابطة بين ذرتي الهالوجين مكوّنًا ما يسمى **جذرًا حرًا Free Radical**؛ ويُعرّف بأنه ذرة أو مجموعة ذرات تمتلك إلكترونًا منفردًا؛ مما يجعله شديد النشاط؛ فيتفاعل مع الألكان لتكوين هاليد الألكيل حسب المعادلة:



وتترتب الهالوجينات حسب شدة تفاعلها مع الألكان كما يأتي:
 $F_2 > Cl_2 > Br_2 > I_2$ ، ويكون تفاعل الفلور نشطًا جدًا، ويحتاج إلى ظروف خاصة لضبطه، أمّا اليود فلا يتفاعل في نفس الظروف؛ لذلك سيكتفى بدراسة التفاعل مع الكلور والبروم.



الفكرة الرئيسة:

تتفاعل بعض المركبات العضوية بطريقة الاستبدال، حيث يجري خلالها استبدال ذرة أو مجموعة ذرات بذرة أو مجموعة ذرات أخرى، وتتأكسد بعض المركبات العضوية أو تختزل، وينتج عن ذلك مركبات جديدة مختلفة في خصائصها.

نتائج التعلم:

- أميّز بين تفاعلات المركبات العضوية الآتية: الاستبدال، والتأكسد والاختزال.
- أكتب معادلات كيميائية تعبر عن تفاعلات الاستبدال، والتأكسد والاختزال؛ لبعض المركبات العضوية.
- أجري تجارب بسيطة للتمييز بين بعض المجموعات الوظيفية المختلفة مثل الألددهيدات والكيونات، الكحولات والحموض الكربوكسيلية.

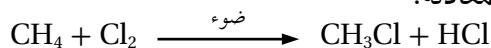
المفاهيم والمصطلحات:

تفاعل الاستبدال	Substitution Reaction
جذر حرّ	Free Radical
الاستبدال النيوكليوفيلي	Nucleophilic Substitution
الأسطرة	Esterification
التصبن	Saponification

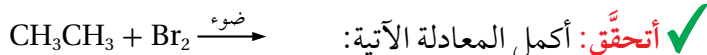
الشكل (13): أمثلة لمركبات عضوية تتفاعل بالاستبدال.

فمثلاً؛ يتفاعل الميثان CH_4 مع الكلور Cl_2 ؛ بوجود الضوء منتجاً كلوروميثان

CH_3Cl حسب المعادلة:



ألاحظ أن ذرة كلور واحدة حلت محل ذرة هيدروجين في استبدال أحادي؛ ويمكن للتفاعل أن يستمر، بحيث تحلّ أكثر من ذرة كلور محل ذرات الهيدروجين، وسيكتفى فقط بدراسة الاستبدال الأحادي في الميثان والإيثان CH_3CH_3 .

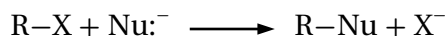


تفاعلات الاستبدال في هاليدات الألكيل

Substitution Reactions of Alkyl Halides

يحدث تفاعل الاستبدال في هاليدات الألكيل؛ عندما تحلّ ذرة أو مجموعة ذرات محل ذرة الهالوجين فيها.

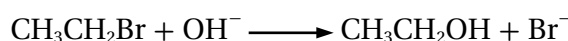
تتفاعل هاليدات الألكيل الأولية بشكل رئيس بالاستبدال؛ وذلك عند تفاعلها مع قاعدة قوية، مثل هيدروكسيد الصوديوم NaOH ، أو هيدروكسيد البوتاسيوم KOH المذابة في مزيج من الماء والإيثانول بنسبة 1:1 مكوّنةً كحول ROH ، كما تتفاعل مع أيون ألكوكسيد RO^- وتنتج الإيثر ROR' ، والمعادلة الآتية تمثل المعادلة العامة للتفاعل:



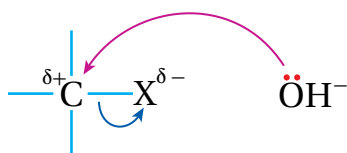
حيث: Nu تشير إلى نيوكليوفيل يمتلك زوجاً من الإلكترونات غير الرابطة، ويمكن أن يكون أيوناً سالباً، مثل OH^- ، RO^- .

يحدث تفاعل الاستبدال في هاليدات الألكيل الأولية عند تفاعل نيوكليوفيل، مثل أيون الهيدروكسيد (OH^-) ، مع ذرة الكربون المرتبطة بذرة الهالوجين التي تحمل شحنة جزئية موجبة، حيث يرتبط الأيون السالب OH^- مع ذرة الكربون باستخدام زوج الإلكترونات غير الرابط الذي يمتلكه ويخرج الهالوجين مع زوج إلكترونات الرابطة C-X على شكل X^- ، ويسمى هذا التفاعل **الاستبدال النيوكليوفيلي Nucleophilic Substitution**. أنظر الشكل (14).

توضح المعادلة الآتية تفاعل برومو إيثان مع محلول NaOH ، ويمكن التعبير عن المحلول NaOH بأيون OH^- كما في المعادلة الآتية:

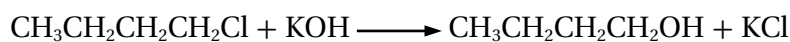


ويتفاعل 1-كلوروبوتان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$ مع محلول KOH ، كما في

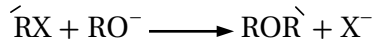


الشكل (14): استبدال OH^- محل X^- .

المعادلة الآتية:



كما يتفاعل هاليد الألكيل الأولي مع أيون ألكوكسيد RO^- حسب المعادلة العامة الآتية:



حيث يحل الأيون RO^- محل X^- ؛ كما يوضح الشكل (15). والمعادلة الآتية توضح تفاعل أيون الميثوكسيد CH_3O^- مع كلوروايثان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ لتكوين إيثيل ميثيل إيثر حسب المعادلة:



يجري الحصول على أيون CH_3O^- من تفاعل كحول الميثانول CH_3OH مع فلز نشط، مثل الصوديوم؛ إذ ينتج المركب الأيوني ميثوكسيد الصوديوم $\text{CH}_3\text{O}^- \text{Na}^+$ الذي يتفكك في الماء منتجًا أيون CH_3O^- اللازم للتفاعل، وستتطرق إلى دراسة تفاعل الكحولات مع الفلزات النشطة لاحقًا.

✓ **أتحقق:** أكمل المعادلات الآتية:

- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl} + \text{OH}^- \longrightarrow$
- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}^- \longrightarrow$

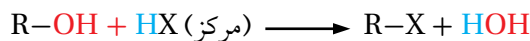
تفاعلات الاستبدال في الكحولات Substitution Reactions of Alcohols

تعدّ الكحولات من المركبات المهمة التي تستخدم لتحضير العديد من المركبات العضوية، وتتفاعل بطرائق مختلفة منها الاستبدال. يحدث تفاعل الاستبدال في الكحولات R-OH ؛ عندما تحل ذرة أو مجموعة ذرات محل مجموعة الهيدروكسيل OH فيها. وتُصنّف الكحولات المحتوية على مجموعة هيدروكسيل واحدة إلى أولية 1° ، وثنائية 2° ، وثالثية 3° ، وذلك حسب عدد مجموعات الألكيل المرتبطة بذرة الكربون المتصلة بمجموعة الهيدروكسيل، كما يوضح الجدول (3): ولهذا التصنيف أهمية عند دراسة تفاعلات الكحولات.

الجدول (3): أنواع الكحولات والصيغة العامة لكل نوع منها، وأمثلة عليها.

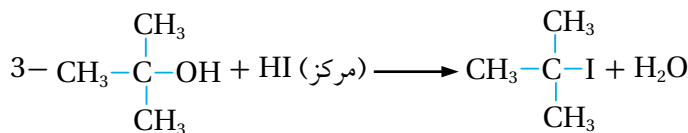
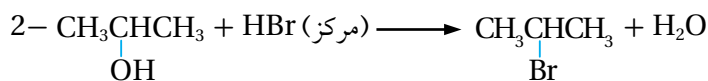
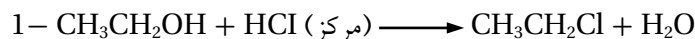
نوع الكحول	كحول أولي 1°	كحول ثانوي 2°	كحول ثالثي 3°
الصيغة العامة	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{R}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{R} \\ \\ \text{R}'-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{R} \\ \\ \text{R}'-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{R}'' \end{array}$
مثال	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$

يتفاعل الكحول سواء كان أولياً، أو ثانوياً، أو ثالثياً، مع حمض HX المُركَّز، وعند درجة حرارة الغرفة بالاستبدال، حيث تحل ذرة الهالوجين X من الحمض محل مجموعة الهيدروكسيل OH في الكحول حسب المعادلة العامة الآتية:



حيث HX هي: HCl، HBr، HI.

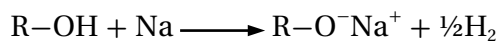
ويعدّ التفاعل من الطرائق الشائعة لتحضير هاليدات الألكيل، كما توضح المعادلات الآتية:



تفاعل الكحولات مع الفلزّات النشطة

Reaction of Alcohol with active Metals

تتفاعل الكحولات ROH مع الفلزّات النشطة، مثل الصوديوم؛ إذ يحل الصوديوم محل ذرة الهيدروجين في مجموعة الهيدروكسيل OH، مكوناً ألكوكسيد الصوديوم RO⁻Na⁺، ويتصاعد غاز الهيدروجين حسب المعادلة:

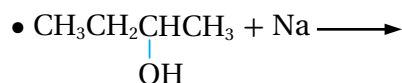
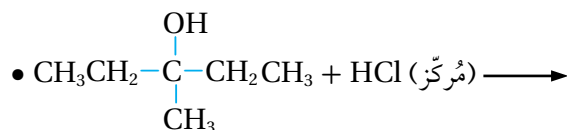


فمثلاً؛ يتفاعل الإيثانول مع الصوديوم مكوناً إيثوكسيد الصوديوم حسب المعادلة:

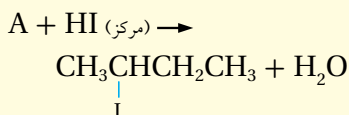


أهمية هذا التفاعل أنه يستخدم لتحضير أيون ألكوكسيد RO⁻ الذي يتفاعل مع هاليد الألكيل الأولي لتكوين الإيثر كما ورد سابقاً، وكذلك يستخدم للكشف عن الكحولات مخبرياً، إذ يجري تمييز الكحول عن غالبية المركبات العضوية الأخرى بمفاعلتها جميعاً مع فلزّ الصوديوم، وسيلاحظ تصاعد غاز الهيدروجين في أثناء التفاعل مع الكحولات فقط، ويتكون ألكوكسيد الصوديوم RO⁻Na⁺، وتشارك الحموض الكربوكسيلية مع الكحولات في هذا التفاعل، وإن كان تفاعلها أكثر نشاطاً من تفاعل الكحولات عند الظروف نفسها.

✓ **أنتحقق:** أكمل المعادلات الآتية:



أفكر: أكتب الصيغة البنائية للمركب A

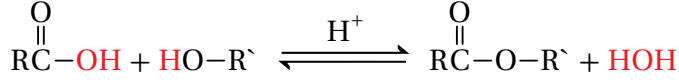


تفاعل الاستبدال في الحموض الكربوكسيلية

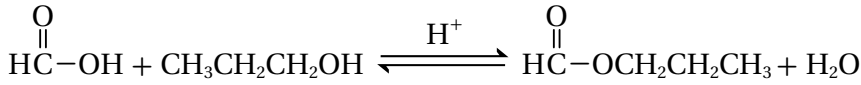
Substitution Reaction of Carboxylic Acid

تتفاعل الحموض الكربوكسيلية مع الكحولات بوجود عامل مساعد، مثل حمض الكبريتيك المركز H_2SO_4 ؛ لتكوين الإسترات، ويمكن زيادة سرعة التفاعل بالتسخين، ويسمى هذا التفاعل **الأسترة Esterification**.

تمثل المعادلة العامة الآتية تفاعل تكوين الإستر:



ألاحظ من المعادلة أن OR' من الكحول حلت محل OH من مجموعة الكربوكسيل في الحمض الكربوكسيلي لتكوين الإستر $RCOOR'$ ، لذلك؛ يعد تفاعل الأسترة من تفاعلات الاستبدال في الحموض الكربوكسيلية، وهو تفاعل منعكس يمكن إزاحته باتجاه تكوين الإستر بإزالة الماء من وسط التفاعل. فمثلاً؛ يتفاعل حمض الميثانويك مع 1-بروبانول لتكوين الماء وميثانوات البروبيل حسب المعادلة:



ويتفكك الإستر بالماء في وسط حمضي مكوناً الحمض الكربوكسيلي والكحول من جديد فمثلاً يمكن لإستر ميثانوات البروبيل في التفاعل العكسي في المعادلة السابقة أن يتفكك عند إضافة الماء بوجود حمض HCl المخفف كعامل مساعد؛ إذ يزاح الاتزان نحو تكوين حمض الميثانويك وكحول 1-بروبانول.

وتمثل المعادلة الآتية تفكك إستر بروبانوات الميثيل $CH_3CH_2COOCH_3$ ، بوجود حمض الهيدروكلوريك المخفف؛ لإنتاج حمض البروبانويك والميثانول.



ويتفكك الإستر عند تسخينه مع محلول قاعدة قوية أيضاً، مثل هيدروكسيد الصوديوم $NaOH$ ؛ وينتج الكحول وملح الحمض الكربوكسيلي في تفاعل يسمى **التصبن Saponification**، حيث يشبه التفاعل المستخدم في صناعة الصابون.

وتمثل المعادلة الآتية تفكك إستر إيثانوات البروبيل عند تسخينه في الوسط القاعدي مكوناً إيثانوات الصوديوم و 1-بروبانول:



الربط بالصناعة

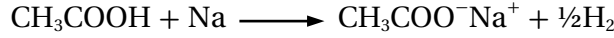


استخلص الإنسان منذ القدم مسكناً للألم من لحاء شجر الصفصاف، إلى أن صُنِعَ الأسبرين فأصبح يستخدم في أنحاء العالم كافة بوصفه مسكناً للألم بوجه عام، حيث يحضر من خلال تفاعل الأسترة.

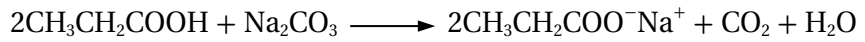


وللحموض الكربوكسيلية تفاعلات استبدال أخرى منها:

تفاعل الحموض الكربوكسيلية مع الفلزّات النشطة مثل فلزّ الصوديوم؛ إذ ينتج عن التفاعل ملح الحمض الكربوكسيلي، ويتصاعد غاز الهيدروجين؛ كما توضّح المعادلة الآتية:



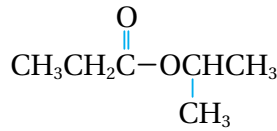
تتفاعل الحموض الكربوكسيلية مع بعض الأملاح القاعدية، مثل كربونات الصوديوم Na_2CO_3 أو كربونات الصوديوم الهيدروجينية NaHCO_3 ، ويتصاعد غاز CO_2 ، ويستخدم هذا التفاعل للكشف عن الحموض الكربوكسيلية؛ إذ يميزها عن غيرها من المركبات العضوية، والمعادلة الآتية مثال على ذلك:



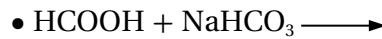
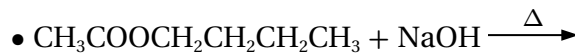
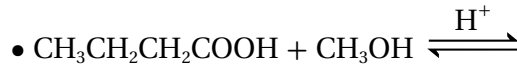
✓ **أتحقّق:**

1- أحدّد الكحول والحمض الكربوكسيلي اللذين

تكون منهما الإستر الآتي:



2- أكمل المعادلات الآتية:



أفكر: أصف كيف أميز مخبرياً بين كحول الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ، وحمض الإيثانويك CH_3COOH ، وأكتب معادلة كيميائية للتفاعل الحاصل.

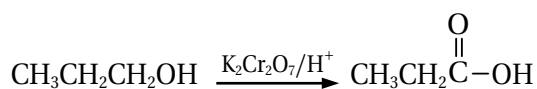
تفاعلات التأكسد والاختزال في المركبات العضوية

Oxidation Reduction Reactions for Organic Compounds

يصاحب تفاعل تأكسد المركبات العضوية زيادة في عدد ذرات الأكسجين، أو نقص في عدد ذرات الهيدروجين، أما تفاعل الاختزال؛ فيصاحبه نقص في عدد ذرات الأكسجين أو زيادة في عدد ذرات الهيدروجين. وستجري دراسة تفاعلات التأكسد أو الاختزال لكل من المركبات العضوية الآتية: الكحولات، والألدهيدات، والكيونات، والحموض الكربوكسيلية.

تأكسد الكحولات Oxidation of Alcohols

تعتمد نواتج تأكسد الكحولات على نوع الكحول الذي يتأكسد، حيث يتأكسد الكحول الأولي بوجود عامل مؤكسد مكوناً ألدیهيداً، يستمر تأكسده إلى حمض كربوكسيلي، ويعتمد ذلك على العامل المؤكسد المستخدم وظروف التفاعل. فمثلاً؛ يتأكسد 1- بروبانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ، باستخدام دايمرومات البوتاسيوم $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ عاملاً مؤكسداً قوياً في وسط حمضي إلى البروبانال $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ الذي يتأكسد مباشرة إلى حمض البروبانويك $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ ؛ وفق المعادلة الآتية التي تبين الناتج النهائي لتأكسد 1- بروبانول:

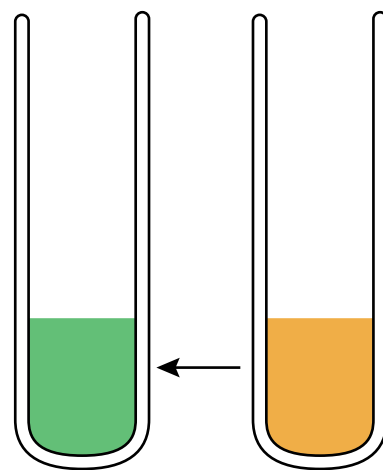


ألاحظ أن تأكسد الكحول الأولي 1- بروبانول وتحوله إلى حمض البروبانويك؛ يصاحبه نقص في عدد ذرات الهيدروجين وزيادة في عدد ذرات الأكسجين O. ويرافق التفاعل تغير لون محلول دايمرومات البوتاسيوم البرتقالي إلى أخضر وهو لون أيونات Cr^{3+} ، أنظر الشكل (16).

ويستخدم العامل المؤكسد كلورو كرومات البيريدينوم المذاب في ثنائي كلوروميثان $\text{PCC}/\text{CH}_2\text{Cl}_2$ وهو عامل مؤكسد ضعيف؛ للحصول على الألدیهيد، فمثلاً؛ يتأكسد 1- بروبانول إلى البروبانال حسب المعادلة الآتية (ولا يتأكسد البروبانال):

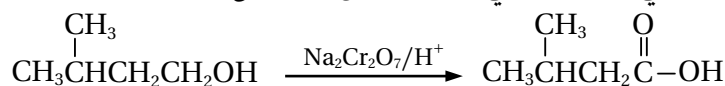


ألاحظ أن تأكسد 1- بروبانول وتحوله إلى البروبانال صاحبه نقص في عدد ذرات الهيدروجين H؛ إذ حُذفت ذرة هيدروجين مجموعة الهيدروكسيل OH وذرة هيدروجين من ذرة الكربون المرتبطة بها، وتكونت رابطة ثنائية بين ذرتي الأكسجين والكربون.



الشكل (16): يرافق تفاعل تأكسد الكحول تغير لون محلول $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ البرتقالي إلى الأخضر.

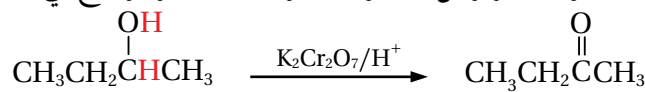
ويتفاعل 3-ميثيل -1-بيوتانول مع العامل المؤكسد دايكرومات الصوديوم $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ في وسط حمضي مكوناً حمض 3-ميثيل بيوتانويك حسب المعادلة:



ولكن عند استخدام العامل المؤكسد $\text{PCC}/\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ؛ فإن 3-ميثيل -1-بيوتانول يتأكسد مكوناً 3-ميثيل بيوتانال حسب المعادلة:

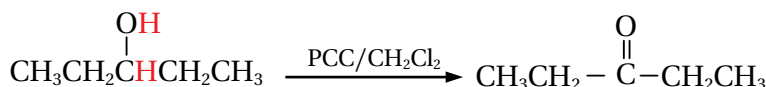


ويتأكسد الكحول الثانوي سواء باستخدام العامل المؤكسد دايكرومات البوتاسيوم $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7/\text{H}^+$ ، أو كلوروكرومات البيريدينوم $\text{PCC}/\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ، وينتج عن أكسدته الكيتون، حيث يجري نزع ذرة هيدروجين مجموعة الهيدروكسيل OH ، وذرة هيدروجين من ذرة الكربون المرتبطة بها، وترتبط ذرتا الكربون والأكسجين برابطة ثنائية مكونة مجموعة الكربونيل المميزة للكيتونات؛ كما هو موضح في الأمثلة الآتية:



2-بيوتانول

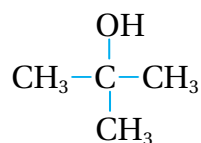
بيوتانون



3-بتانول

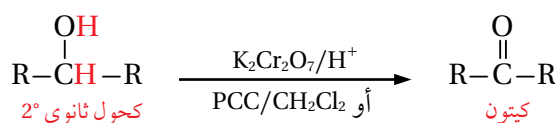
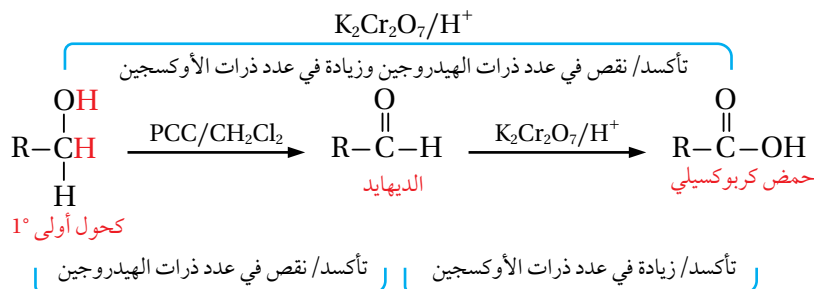
3-بتانون

أما في الكحولات الثالثية؛ فإن ذرة الكربون المرتبطة بمجموعة الهيدروكسيل OH ، لا ترتبط بأي ذرة هيدروجين H ، فلا يمكن نزع ذرتي H من المركب، لذلك؛ فإن الكحولات الثالثية لا تتأكسد عند الظروف نفسها.



فمثلاً؛ في الكحول الثالثي 2-ميثيل -2-بروبانول؛ ألاحظ أن ذرة الكربون المرتبطة بمجموعة الهيدروكسيل لا ترتبط بأي ذرة هيدروجين، وبذلك لا يتأكسد.

ويمكن تلخيص أكسدة الكحولات بالمخطط الآتي:

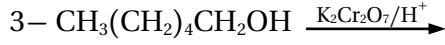
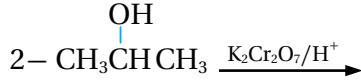
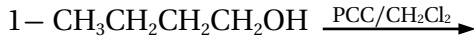


أصمّم، باستخدام

برنامج سكراتش Scratch عرضاً
أقارن فيه بين تأكسد الكحولات
الأولية والثانوية والثالثية، مستخدماً
أمثلة، ثم أشاركه زملائي/ زميلاتي.

✓ **أتحقق:**

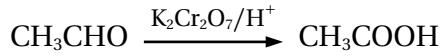
أ. أكمل المعادلات الكيميائية الآتية:



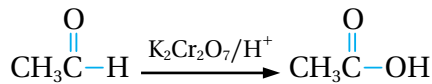
ب. أفسّر: لا تتأكسد الكحولات الثالثة باستخدام محلول دايكرومات البوتاسيوم $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ في وسط حمضي.

تأكسد الألددهايدات **Oxidation of Aldehydes**

تتأكسد الألددهايدات باستخدام عامل مؤكسد مناسب مكونة حموضاً كربوكسيلية، فمثلاً؛ عند استخدام عامل مؤكسد قوي، مثل دايكرومات البوتاسيوم في وسط حمضي $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7/\text{H}^+$ ؛ فإن الإيثانال CH_3CHO يتأكسد منتجاً حمض الإيثانويك CH_3COOH ؛ حسب المعادلة الآتية:



ويمكن كتابتها بصورة أخرى:



ألاحظ من المعادلة الكيميائية السابقة أن تأكسد الألددهايد إلى حمض كربوكسيلي يرافقه زيادة في عدد ذرات الأكسجين.

أما الكيتونات؛ فإنها لا تتأكسد عند الظروف نفسها، وبناء على ذلك يستخدم تفاعل أكسدة الألددهايد للتمييز بين الألددهايدات والكيتونات. ومن أمثلة ذلك؛ يستخدم محلول تولينز، وهو عامل مؤكسد ضعيف في وسط قاعدي $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+/\text{OH}^-$ ، في التمييز بين الألددهايد والكيتون، حيث يتأكسد الألددهايد وتختزل أيونات الفضة Ag^+ من محلول تولينز، وترسب على السطح الداخلي لوعاء التفاعل مكونة مرآة فضية كما يوضح

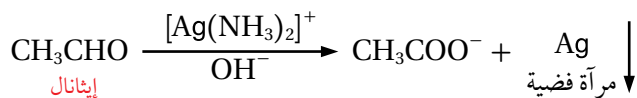
أفكر: مركب عضوي A صيغته الجزيئية $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$ ؛ على شكل سلسلة مستمرة، عند أكسدته باستخدام $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7/\text{H}^+$ ، نتج المركب B؛ صيغته الجزيئية $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$ ، حيث يتفاعل مع كربونات الصوديوم Na_2CO_3 ، وينتج عن تفاعله غاز CO_2 . أكتب الصيغ البنائية للمركبين A و B.

الشكل (17): ترسب مرآة فضية على السطح الداخلي لأنابيب الاختبار.

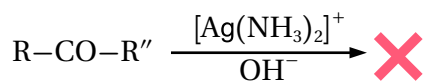


الشكل (17)، أما الكيتون فإنه لا يتأكسد.

وتمثل المعادلة الآتية تآكسد الإيثانال باستخدام محلول تولينز في وسط قاعدي:

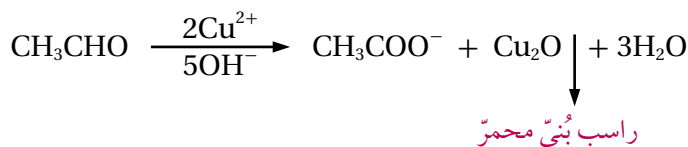


أما الكيتونات فلا تتأكسد باستخدام محلول تولينز.



ويستخدم محلول فهلنج؛ وهو عامل مؤكسد ضعيف -أيضا- للتمييز بين الألديهيد والكيتون، يتكون محلول فهلنج من محلول قاعدي يحتوي أيونات النحاس Cu^{2+} .

يسخن الألديهيد مع محلول فهلنج؛ فيتأكسد في الوسط القاعدي إلى أيون الحمض الكربوكسيلي RCOO^- ، وتختزل أيونات النحاس Cu^{2+} ، إلى Cu^+ ، وترسب على شكل راسب بُني محمّر من أكسيد النحاس (I) Cu_2O ، مثلاً؛ يتأكسد الإيثانال حسب المعادلة:



أما الكيتونات فلا تتأكسد باستخدام محلول فهلنج.

✓ **أتحقق:**

1- أكتب معادلة تآكسد البيوتانال $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(=\text{O})\text{H}$ باستخدام محلول دايكرومات البوتاسيوم الحمضي $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7/\text{H}^+$.

2- أصف كيف أميز مخبرياً بين البروبانال $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ والبروبانون CH_3COCH_3 وأكتب معادلات كيميائية توضح ذلك.

التجربة ١

التمييز بين الألددهيدات والكيتونات

الهدف: أميّر عمليًا بين الألددهيدات والكيتون

المواد والأدوات:

أنابيب اختبار عدد 2، مخبار مدرج سعة 10 mL، الإيثانال CH_3CHO ، الأستون (البروبانون) CH_3COCH_3 ، محلول تولينز حديث التحضير، حامل أنابيب اختبار، ماسك أنابيب اختبار، حمام مائي ساخن 50°C ، قطارة.

إرشادات السلامة:

- أتبع إرشادات السلامة العامة في المختبر.
- ارتدي معطف المختبر والنظارات الواقية والقفازات.
- أتعامل مع المواد الكيميائية بحذر.
- أبعد المركبات العضوية جميعها عن أي مصدر للهب؛ فهي قابلة للإشتعال.

خطوات العمل:

- 1- **أجرب:** أحضر أنبوبي اختبار نظيفين، وأضعهما على حامل الأنابيب وأرقمهما (1، 2).
- 2- **أقيس:** استخدم المخبار المدرج، وأضع 5 mL من محلول تولينز في كل أنبوب اختبار.
- 3- **أجرب:** أضيف باستخدام القطارة 5-10 نقاط من الإيثانال إلى الأنبوب رقم (1)، وأرجه بلطف.
- 4- **أجرب:** أكرر الخطوة رقم (3) للبروبانون (الأستون)، وأضيفه إلى الأنبوب رقم (2).
- 5- **ألاحظ:** أسخن كلا المحلولين في الحمام المائي الساخن بدرجة 50°C ، مدة 5 min، وأسجل ملاحظاتي في جدول البيانات.

6- **أنظّم البيانات:** أسجل ملاحظاتي في جدول البيانات الآتي:

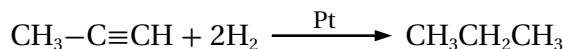
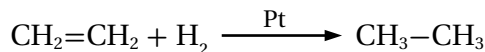
اسم المركب	التفاعل مع محلول تولينز (بتفاعل أو لا يتفاعل)	دليل حدوث تفاعل
الإيثانال CH_3CHO		
البروبانون CH_3COCH_3		

التحليل والاستنتاج:

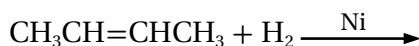
- 1- **أفسر:** هل يُمثل محلول تولينز عاملاً مؤكسداً أم عاملاً مختزلاً؟
- 2- أكتب معادلة كيميائية موزونة تمثل التفاعل الذي يحدث في كل أنبوب.

اختزال الألكينات والألكينات Reduction of Alkenes and Alkynes

يعدّ تفاعل إضافة الهيدروجين إلى الرابطة الثنائية في الألكينات والرابطة الثلاثية في الألكينات - بوجود البلاتين Pt أو النيكل Ni - عاملاً مساعداً - اختزالاً؛ إذ يصاحبه زيادة في عدد ذرات الهيدروجين في كل منهما، كما توضح المعادلات الآتية:



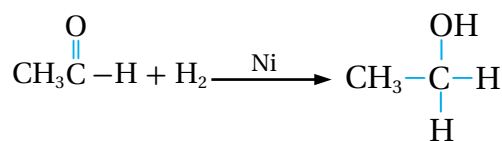
✓ **أتحقق:** أكمل المعادلة الآتية:



اختزال الألددهيدات والكيونات Reduction of Aldehydes and Ketones

تعلمت أن تأكسد الكحول الأولي ينتج ألددهيد، وأن تأكسد الكحول الثانوي يكون كيتون. ويمكن اختزال كل من الألددهيد والكيون لتكوين كحول أولي وكحول ثانوي على الترتيب بطريقتين هما:

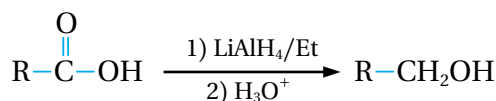
إضافة الهيدروجين في وجود عامل مساعد، مثل النيكل Ni أو البلاتين Pt؛ إذ يعمل العامل المساعد على إضعاف الرابطة بين ذرتي الهيدروجين؛ فيسهل إضافتهما إلى الرابطة الثنائية في مجموعة الكربونيل، كما توضح المعادلة الآتية:



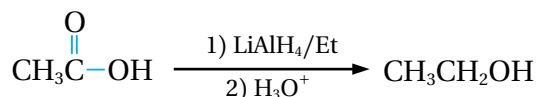
ألاحظ أن إضافة الهيدروجين إلى الإيثانال CH_3CHO صاحبته زيادة في عدد ذرات الهيدروجين، أي اختزال الإيثانال؛ إذ كسرت الرابطة π بين ذرتي الكربون والأكسجين في مجموعة الكربونيل، وأضيفت ذرتا هيدروجين H إلى كل من ذرة الكربون وذرة الأكسجين، ونتج كحول الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ، وهو كحول أولي.

وتختزل الألددهيدات والكيونات -أيضاً- باستخدام عوامل مختزلة، مثل هيدريد الليثيوم والألمنيوم LiAlH_4 ، المذاب في الإيثر الجاف (Et)، أو بوروهيدريد الصوديوم NaBH_4 ، المذاب في الإيثانول. ويعدّ العاملان

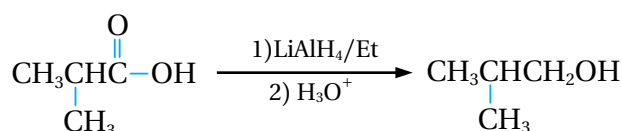
الليثيوم والألمنيوم LiAlH_4 ، المذاب في الإيثر الجاف - ولا يختزل باستخدام العامل NaBH_4 لأنه أقل قوة - ويُنْتِج ألدِيهَائِد يُخْتَزَل فَوْرَ تَكُونُهُ إِلَى كَحُولٍ أُولِي، وتكتب المعادلة العامة كالآتي:



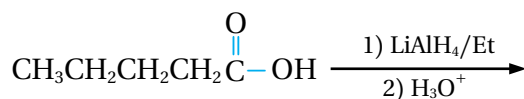
ألاحظ أن اختزال الحمض الكربوكسيلي يرافقه زيادة في عدد ذرات الهيدروجين ونقص في عدد ذرات الأكسجين. فمثلاً يختزل حمض الإيثانويك مكوناً الإيثانول وفق المعادلة الآتية:



ويختزل حمض 2-ميثيل بروبانويك إلى كحول 2-ميثيل -1- بروبانول؛ كما توضح المعادلة الآتية:



✓ **أنحَقِّق:** أكمل المعادلة الآتية:



الربط بالصناعة



حمض الأستيك أو حمض الإيثانويك CH_3COOH ؛ هو المكون للخل، ويُستخدم ما يقارب ثلث إجمالي حمض الأستيك المنتج صناعياً في جميع أنحاء العالم في إنتاج أسياتات الفينيل $\text{CH}_3\text{COOCH}=\text{CH}_2$ ، وهو مركب يستخدم مونومراً لإنتاج مبلمر بولي فينيل أسياتات PVA المكون لأصماغ الخشب. ويستخدم حمض الأستيك -أيضاً- في إنتاج إسترات مختلفة منها؛ أسياتات

السليلوز، حيث تستخدم لصناعة الأفلام الفوتوغرافية، ويمكن استخدامه -أيضاً- في تحضير بعض الأدوية مثل الأسبرين. في المنزل غالباً ما يستخدم حمض الأستيك منظفاً منزلياً، إذ يدخل في تكوين مزيلات التكلس. وقد ثبت -أيضاً- أن حمض الأستيك له خصائص مضادة للبكتيريا والفطريات حتى عند تخفيفه، لذلك استخدم لتطهير الجروح ومنظفاً للأسطح في المطبخ.

مراجعة الدرس

1- الفكرة الرئيسة: أقرن بين تفاعل الاستبدال في هاليدات الألكيل والكحولات؛ وفق محتويات الجدول الآتي:

وجه المقارنة	نوع المركب الذي يتفاعل بالاستبدال	المادة غير العضوية المستخدمة في التفاعل	النتائج العضوية للتفاعل
الكحول			
هاليد الألكيل			

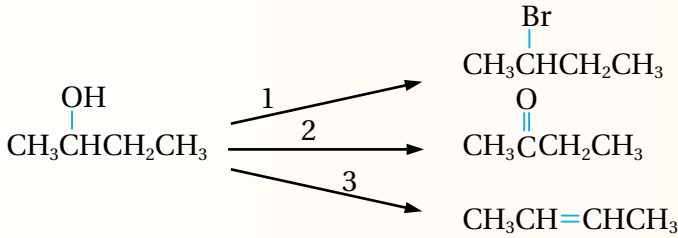
2- أوضح المقصود بكل من: أ. الاستبدال النيوكليوفيلي ب. تفاعل الأسترة

3- يختزل البيوتانال $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$ ؛ باستخدام العامل المختزل NaBH_4 ، المذاب في الإيثانول، ثم إضافة محلول حمض مخفف مثل H_2SO_4 .
أ. أكتب معادلة التفاعل الكيميائية.
ب. ما نوع المركب الناتج.

4- أضيفت قطعة صغيرة من الصوديوم إلى كأس يحتوي كحول 1- بروبانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$.
أ. أصف ما لاحظ.
ب. أكتب معادلة كيميائية تمثل التفاعل الذي يحدث.

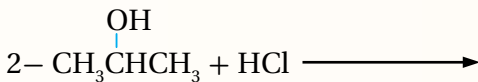
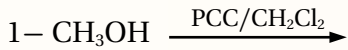
ج. أكتب معادلة كيميائية تمثل تفاعل الناتج السابق مع 1- كلورو بروبان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$.

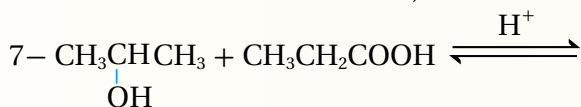
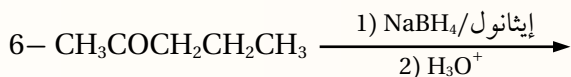
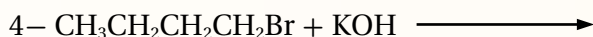
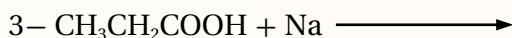
5- المخطط الآتي يشير إلى ثلاثة أنواع من تفاعلات المركب العضوي 2- بيوتانول



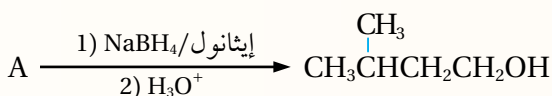
أ. أحدّد نوع كل من التفاعلين (1، 2).
ب. أكتب الصيغة الجزيئية للمواد الكيميائية التي تتفاعل مع 2- بيوتانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ ؛ لتعطي النواتج في كل من التفاعلين (2، 3).
ج. أكتب الظروف المناسبة لحدوث التفاعلين (2، 3).

6- أكمل المعادلات الآتية:





7- أستنتج صيغة المركب A في المعادلة الآتية:



8- أدرس الجدول الآتي الذي يُبين الصيغ البنائية لبعض المركبات العضوية المشار إليها بالأرقام من (1-8)، ثم أجب عن الأسئلة التي تتبعه:

4	3	2	1
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_3$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
8	7	6	5
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_3$

أحدّد من الجدول الرقم الذي يشير إلى مركب:

أ. ينتج عن تفاعل المركب 2 مع CH_3O^- .

ب. الناتج النهائي لأكسدة المركب 8؛ باستخدام محلول دايكرومات البوتاسيوم الحمضي $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7/\text{H}^+$.

ج. يتفاعل مع محلول تولينز مكوناً مرآة فضيَّة.

د. يتصبَّن.

هـ. مركبان يتفاعلان معاً لتكوين المركب 4 في وسط حمضي.

و. ينتج عن أكسدة المركب 8؛ باستخدام $\text{PCC}/\text{CH}_2\text{Cl}_2$.

ز. يُنتج المركب 7؛ عند تفاعله مع KOH .

طرائق تحضير المركبات العضوية

Methods of Preparing Organic Compounds

تنتج ملايين المركبات العضوية سنويًا، ولكل منها استخداماته وأهميته على المستوى الصناعي وفي الحياة اليومية؛ فقد أنعم الله على خلقه بكثير من النعم، وجعل لكل من النباتات وثمارها طعمًا ورائحة مميزين؛ إذ تعود إلى أنواع المركبات العضوية التي توجد فيها، مثل الإسترات، والألديهايدات، وغيرها من المركبات العضوية التي تعرف بالنكهات الطبيعية، وقد تمكن الباحثون من استخلاص كثير من هذه المواد ودراستها والتعرف إلى مكوناتها وخصائصها؛ مما ساعد على تصنيع مواد مشابهة عرفت بالنكهات الصناعية، حيث تستخدم في صناعة المواد الغذائية وأنواع العصائر المختلفة.

وتسهم الصناعات القائمة على المركبات العضوية وتفاعلاتها في النمو الاقتصادي في عدد من الدول؛ إذ تدخل في صناعة الوقود، والمستحضرات الصيدلانية، ومواد التجميل، والصناعات الزراعية، ولذلك يهتم الكيميائيون المختصون في الكيمياء العضوية بدراسة المركبات العضوية وطرائق تحضيرها والصناعات القائمة عليها أنظر الشكل (18).

الفكرة الرئيسة:

توظف تفاعلات المركبات العضوية في تحضير مواد عضوية جديدة وإنتاجها؛ ولذلك يجري تصنيع كثير من المركبات العضوية في المختبرات بطرائق مختلفة بهدف استكشاف طرائق جديدة لإنتاجها على المستوى الاقتصادي بأقل كلفة، ودون إنتاج مواد أخرى غير مرغوبة.

نتائج التعلم:

- أكتب معادلات كيميائية تبين كيفية تحضير بعض المركبات العضوية.
- أصمم مخططًا لتحضير مركب عضوي جديد بشكل صحيح.

المفاهيم والمصطلحات:

التكسير الحراري Thermal Cracking

الشكل (18): تحضير المركبات العضوية.

تحضير الألكانات Preparation of Alkanes

تُستخلص الألكانات بشكل رئيس بعملية التقطير التجزيئي للنفط والغاز الطبيعي، كما يمكن تحضيرها بالتكسير الحراري أو إضافة الهيدروجين إلى الألكين.

إنتاج الألكانات بالتكسير الحراري

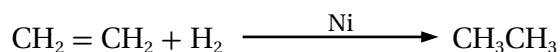
Produce Alkanes by Thermal cracking

يُسخّن خليط النفط إلى درجات حرارة عالية في أبراج ضخمة، أنظر الشكل (19)؛ فتتكسر سلاسل المركبات الهيدروكربونية الطويلة إلى مركبات أصغر في ما يعرف بعملية **التكسير الحراري Thermal Cracking**. تؤدي إلى تكوين خليط غازي من الألكانات والألكينات؛ يتراوح عدد ذرات الكربون في مركباتها (2-10)، وتُفصل مكونات هذا الخليط عن طريق عملية التقطير التجزيئي، بالاعتماد على تفاوت درجات غليانها، فمثلاً؛ عند إجراء تكسير للمركب C_8H_{18} ؛ فإن الجزيء الواحد يتكسر بحيث يكون مجموع عدد ذرات الكربون في الألكان والألكين الناتجين عن تكسيره مساوياً لعدد ذرات الكربون فيه.

تحضير الألكانات من الألكينات

Preparation of Alkanes from Alkenes

يحضر الألكان بإضافة الهيدروجين H_2 إلى الألكين فيما يعرف بعملية الهدرجة التي تستخدم في هدرجة الزيوت صناعياً إلى دهون مشبعة. حيث يتم إضافة الهيدروجين H_2 إلى الألكين؛ بوجود عامل مساعد، مثل النيكل Ni أو البلاتين Pt، فمثلاً؛ يُحضّر الإيثان بإضافة غاز الهيدروجين إلى الإيثين عند درجة حرارة $150^\circ C$ ، كما في المعادلة الآتية:



✓ **أتحقق:** أكتب معادلة كيميائية توضح تحضير البروبان

. $CH_2=CH CH_3$ باستخدام البروبين $CH_3CH_2CH_3$.



الشكل (19): برج التكسير الحراري.



+



+

قاعدة كحولية / تسخين
KOH or NaOH

تسخين مع محلول مركز من
H₃PO₄ أو H₂SO₄

هاليد الكيل
ثانوي أو ثالثي

جميع أنواع الكحول
ما عدا الميثانول
CH₃OH

الشكل (20): مخطط لتحضير الألكينات من تفاعلات
الحذف في هاليدات الألكيل والكحولات.

تحضير الألكينات Preparation of Alkenes

تنتج الألكينات صناعياً بالتكسير الحراري للألكانات. وتحضر مخبرياً باستخدام تفاعلات الحذف في كل من هاليدات الألكيل RX، أو الكحولات ROH، أنظر الشكل (20).

إنتاج الألكينات بالتكسير الحراري

Produce Alkenes by Thermal Cracking

عرفت في ماسبق أن تكسير السلاسل الكربونية الطويلة للألكانات يؤدي إلى إنتاج خليط غازي من الألكانات والألكينات. حيث تفصل المكونات بالاعتماد على درجة غليان كل منها. فمثلاً؛ عند تكسير سلسلة من الديكان C₁₀H₂₂، ينتج خليط من الأوكتان C₈H₁₈ والإيثين C₂H₄، والهبتان C₇H₁₆ والبروبين C₃H₆ وغيرهما.

تحضير الألكينات من هاليدات الألكيل

Preparation of Alkenes from Alkyl Halides

يحضر الألكين مخبرياً بتسخين هاليد الألكيل الثانوي أو الثالثي مع محلول مركز من أيونات الهيدروكسيد (OH⁻)، الناتجة من محلول هيدروكسيد الصوديوم NaOH، المذاب في الإيثانول، أو هيدروكسيد البوتاسيوم KOH، المذاب في الإيثانول.

الربط بالصناعة



هدرجة الزيوت

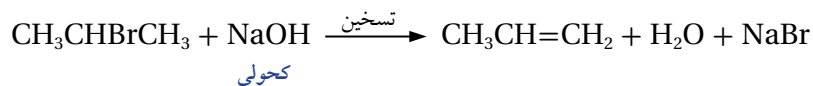
Hydrogenation of Oils

تعرف الزيوت المهدرجة باسم الدهون الصناعية (السمن)، حيث تُحول الزيوت السائلة غير المشبعة إلى زيوت مشبعة على شكل سمن نباتي أو زبدة صلبة؛ ويتم ذلك بإضافة الهيدروجين إلى الزيوت غير المشبعة (هدرجة الزيوت) بوجود عامل مساعد مناسب، وعند ظروف عالية من الضغط والحرارة. وذلك بهدف إطالة مدة الصلاحية وتسهيل عمليات الحفظ والتخزين.

المثال 1

يحضر البروبين $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ ، من تسخين 2- برومو بروبان $\text{CH}_3\text{CHBrCH}_3$ ، مع محلول مركز من هيدروكسيد الصوديوم NaOH الكحولي. أكتب معادلة كيميائية تبيّن تحضير البروبين.

الحلّ:



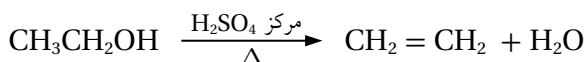
تحضير الألكينات من الكحولات Preparation of Alkenes from Alcohols

يحضر الألكين بتسخين الكحول مع محلول مركز من حمض الكبريتيك H_2SO_4 ، أو محلول مركز من حمض الفسفوريك H_3PO_4 ، إذ ينزع جزيء ماء H_2O ، من الكحول في أثناء التفاعل وينتج الألكين.

المثال 2

أكتب معادلة تحضير الإيثين الناتج عن تسخين الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ مع محلول مُركّز من حمض الكبريتيك H_2SO_4 .

الحلّ:



✓ أتحقّق:

- 1- أكتب معادلة كيميائية تبيّن تحضير 2- بيوتين $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$ باستخدام 2- برومو بيوتان $\text{CH}_3\text{CHBrCH}_2\text{CH}_3$ ، ومحلّول مركز من هيدروكسيد البوتاسيوم KOH الكحولي.
- 2- أكتب معادلة كيميائية تبيّن تحضير البروبين $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ ؛ بتسخين 2- بروبانول $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ مع محلول مركز من حمض الكبريتيك H_2SO_4 المركز.

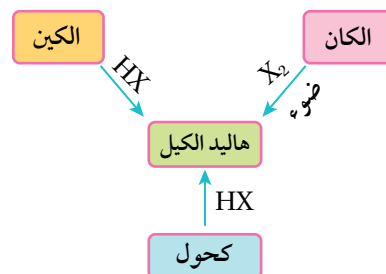
تحضير هاليدات الألكيل Preparation of Alkyl Halide

تستخدم هاليدات الألكيل في كثير من الصناعات، مثل صناعة المبيدات الحشرية، ومحاليل المُعقّمة الطبية، وصناعة طفايات الحريق، وصناعة المبلّرات، وغيرها. تُحضّر هاليدات الألكيل بطرائق عدة في المختبر منها:
الاستبدال في الألكان (هلجنة الألكان)، وإضافة هاليد الهيدروجين إلى الألكين، والاستبدال في الكحولات أنظر الشكل (21).

تحضير هاليدات الألكيل من الألكانات

Preparation of Alkyl Halide from Alkanes

تُحضّر هاليدات الألكيل؛ باستبدال ذرة هالوجين بذرة هيدروجين في الألكان بوجود الضوء، مثل تفاعل الميثان مع الكلور Cl_2 ، أو البروم Br_2 ، بوجود الضوء.

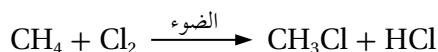


الشكل (21): مخطط لتفاعلات تحضير هاليدات الألكيل.

المثال 3

يُحضّر كلوروميثان CH_3Cl بتفاعل الميثان CH_4 مع الكلور Cl_2 ؛ بوجود الضوء أكتب المعادلة الكيميائية للتفاعل الحاصل.

الحل:



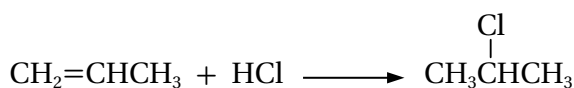
تحضير هاليدات الألكيل من الكينات Preparation of Alkyl Halides from Alkenes

يُحضّر هاليد الألكيل RX ؛ بإضافة هاليد الهيدروجين إلى الألكين؛ وفق قاعدة ماركو فينكوف.

المثال 4

يُحضّر 2-كلوروبروبان $CH_3CHClCH_3$ ؛ بإضافة كلوريد الهيدروجين HCl ، إلى البروبين $CH_2=CHCH_3$ ، أكتب المعادلة الكيميائية للتفاعل الحاصل.

الحل:

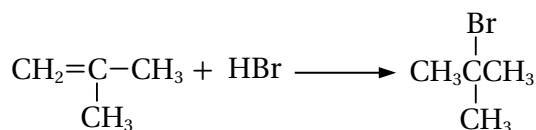


المثال 5

أكتب معادلة كيميائية تبين تحضير المركب 2-برومو-2-ميثيل بروبان $\begin{array}{c} Br \\ | \\ CH_3CCH_3 \\ | \\ CH_3 \end{array}$

بإضافة بروميد الهيدروجين HBr إلى 2-ميثيل بروبين $\begin{array}{c} CH_3 \\ | \\ CH_2=CHCH_3 \end{array}$.

الحل:



تحضير هاليدات الألكيل من الكحولات

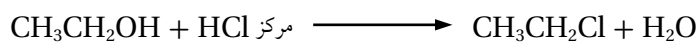
Preparation of Alkyl Halides from Alcohols

تُحضّر هاليدات الألكيل باستخدام تفاعل الاستبدال في الكحولات؛ وذلك بتفاعل الكحول مع محلول حمض مركز مثل HCl، أو HBr.

المثال 6

يُحضّر كلورو إيثان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ ؛ بتفاعل الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ، مع محلول حمض الهيدروكلوريك HCl المركز، اكتب معادلة كيميائية للتفاعل الحاصل.

الحل:

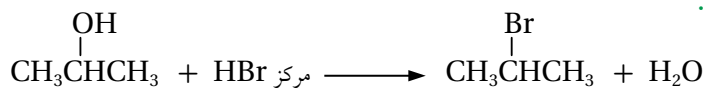


المثال 7

أكتب معادلة كيميائية تُبين تحضير 2- بروموبروبان $\text{CH}_3\text{CHBrCH}_3$ من

تفاعل 2- بروبانول $\text{CH}_3\overset{\text{OH}}{\text{C}}\text{HCH}_3$ مع حمض HBr المركز.

الحل:



2- بروبانول

2- بروموبروبان

✓ أتحقّق:

1- أكتب معادلة كيميائية لتحضير برومو إيثان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$ بتفاعل الإيثان

CH_3CH_3 ، مع البروم Br_2 ؛ بوجود الضوء.

2- أكتب معادلة كيميائية تبين تحضير 2- كلورو -2- ميثيل بروبان $\text{CH}_3\overset{\text{Cl}}{\text{C}}\text{HCH}_3$

من تفاعل 2- ميثيل -2- بروبانول $\text{CH}_3\overset{\text{OH}}{\text{C}}\text{HCH}_3$ مع حمض الهيدروكلوريك HCl المركز.



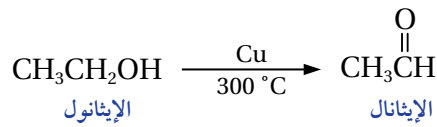
أصمّم، باستخدام

برنامج سكراتش scratch عرضًا يوضح طرائق تحضير هاليدات الألكيل موضحةً بالأمثلة، وأشارته زملائي/ زميلاتي.

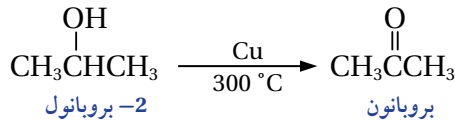
تحضير الألديهيد والكيتون Preparation of Aldehyde and Ketone

تعدّ تفاعلات التأكسد من الطرق الرئيسة لتحضير الألديهيدات والكيتونات التي تستخدم في المجالات الصناعية المتعددة في حياتنا اليومية؛ فستخدم الألديهيدات في صناعة العطور، والمنظفات، والصابون، كما تستخدم الكيتونات في صناعة المنسوجات، والأصماغ، ومذيبات الدهانات، وغيرها.

تُحضّر الألديهيدات والكيتونات صناعياً؛ بتسخين الكحولات الأولية أو الثانوية عند درجة حرارة 300°C ، بوجود فلزّ النحاس الذي يعمل عاملاً مساعداً لنزع الهيدروجين، فمثلاً؛ يتأكسد الإيثانول بوجود النحاس وفق المعادلة الآتية:



وكذلك يتأكسد الكحول الثانوي 2- بروبانول $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ بوجود النحاس؛ وفق المعادلة الآتية:

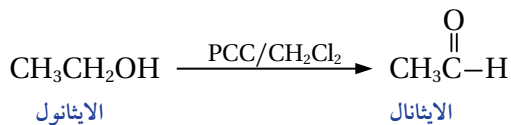


أما في المختبر؛ فهناك طرائق عدة لتحضير كل من الألديهيد والكيتون، ومن أشهرها أكسدة الكحول الأولي باستخدام كلوروكرومات البيريدينيوم PCC المذاب في ثنائي كلورو ميثان CH_2Cl_2 ، وينتج الألديهيد.

المثال 8

يتأكسد الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ باستخدام كلوروكرومات البيريدينيوم PCC المذاب في ثنائي كلورو ميثان CH_2Cl_2 ، وينتج الإيثانال CH_3CHO ، أكتب معادلة التفاعل الحاصل.

الحلّ:



في حين يتأكسد الكحول الثانوي باستخدام دايكرومات البوتاسيوم $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ، في وسط حمضي أو باستخدام المركب PCC، المذاب في CH_2Cl_2 ؛ وينتج الكيتون.

أفكر: أصمّم مخططاً لسلسلة التفاعلات المستخدمة في تحضير الإيثانال بدءاً من الإيثين.

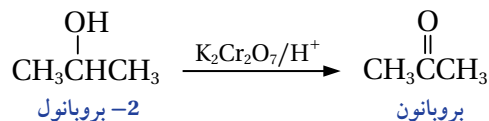
الربط بالصحة



الكشف عن الكيتون في البول يعدّ ارتفاع مستويات الكيتون في البول - أو ما يعرف بالحماض الكيتوني السكري - Diabetic Ketoacidosis أول مؤشرات الإصابة بمرض السكري غير المكتشف، كما يعدّ أحد مضاعفات مرض السكري عند المصابين. يجري الكشف عن الكيتون في البول باستخدام اختبار روثيرا، الذي يكشف عن وجود البروبانول (الأسيتون) في البول، إذ يحول لون البول إلى اللون الأحمر.

المثال 9

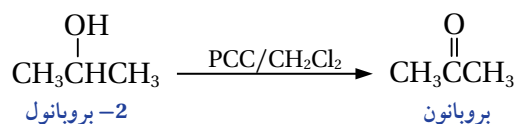
يتأكسد 2- بروبانول $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$ ، باستخدام دايكرومات البوتاسيوم $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ، في وسط حمضي وينتج البروبانون CH_3COCH_3 ، أكتب معادلة التفاعل الحاصل.



الحلّ:

المثال 10

أكتب معادلة أكسدة 2- بروبانول $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$ ، باستخدام كلوروكرومات البيريدينوم PCC، المذاب في ثنائي كلورو ميثان CH_2Cl_2 ، لتحضير البروبانون CH_3COCH_3 .



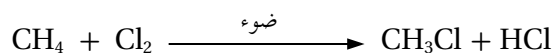
الحلّ:

المثال 11

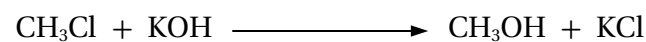
أكتب معادلات تبيين تحضير الميثانال CH_2O ، باستخدام الميثان CH_4 ، وبوجود الضوء وكلّ من المواد الآتية: Cl_2 , KOH , PCC , CH_2Cl_2

الحلّ:

يتفاعل الميثان CH_4 مع الكلور Cl_2 ، بوجود الضوء لتكوين كلوروميثان CH_3Cl ؛ كما في المعادلة الآتية:

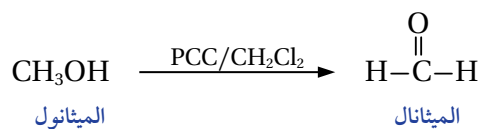


ثم يتفاعل كلوروميثان CH_3Cl ، مع القاعدة KOH ، لتكوين الميثانول CH_3OH ، كما في المعادلة الآتية:



يتأكسد الميثانول CH_3OH ، باستخدام العامل المؤكسد PCC، وبوجود CH_2Cl_2 ، وينتج الميثانال؛ كما في

المعادلة الآتية:

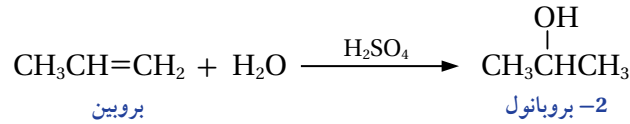


أكتب معادلات كيميائية تبين تحضير البروبانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ باستخدام البروبين $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ والمواد غير العضوية الآتية: $\text{H}_2\text{SO}_4, \text{H}_2\text{O}, \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

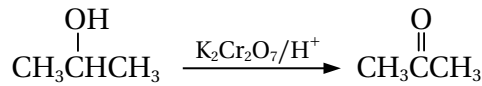
الحل:

يُحضّر البروبانول من أكسدة 2- بروبانول $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ ، وهو كحول ثانويّ يمكن الحصول عليه من إضافة الماء إلى البروبين $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ ، والمعادلات الآتية توضح ذلك:

أولاً يضاف الماء إلى البروبين بوجود حمض H_2SO_4 ؛ فينتج 2- بروبانول $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ ، كما في المعادلة الآتية:



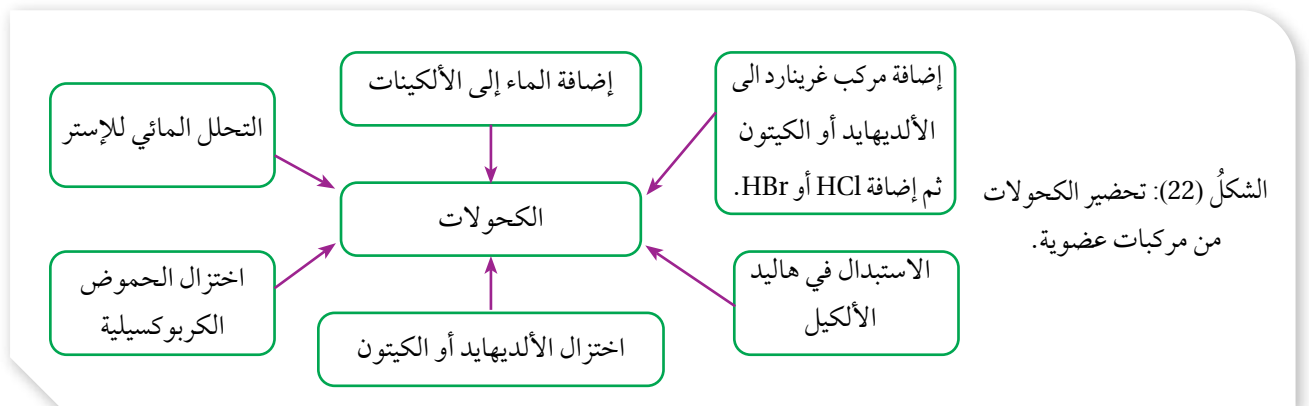
ثم يتأكسد 2- بروبانول باستخدام العامل المؤكسد $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ، بإضافة قطرات من الحمض؛ فينتج البروبانول كما في المعادلة الآتية:



✓ **أنتحقّق:** أصمّم مخططاً يُبين صيغ المركبات العضوية الناتجة من سلسلة التفاعلات الكيميائية التي تجري لتحضير البيوتانول $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$ ؛ من 1- كلورو بيوتان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$ ، باستخدام مصدر حرارة والمواد الآتية: H_2SO_4 ، H_2O ، $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ، KOH .

تحضير الكحولات Preparation of Alcohols

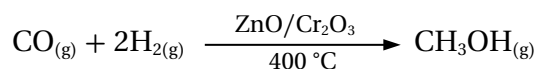
تعد الكحولات من أشهر المركبات العضوية، ولها أهمية كبيرة في الكيمياء العضوية؛ ويمكن تحضيرها من عدد من المركبات العضوية أنظر الشكل (22).



الشكل (22): تحضير الكحولات من مركبات عضوية.

يعدُّ كل من الميثانول CH_3OH ، والإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ، أبسط أنواع الكحولات، ولهما أهمية في الصناعات المختلفة، لذلك يجري تحضيرهما صناعياً بكميات تجارية.

يُحضَّر الميثانول صناعياً عن طريق هدرجة غاز أول أكسيد الكربون CO ، عند درجة حرارة 400°C ، وبوجود أكسيد الزنك ZnO ، أو أكسيد الكروم Cr_2O_3 ، بوصفها عوامل مساعدة؛ كما في المعادلة الآتية:



يُحضَّر الإيثانول صناعياً؛ من تخمير الجلوكوز الموجود في الذرة، أو العنب، أو الشعير، باستخدام أنزيمات الخميرة، كما في المعادلة الآتية:

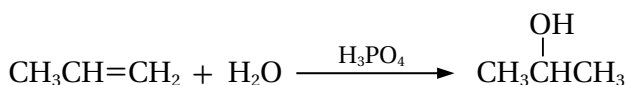


تحضير الكحولات من الألكينات Preparation of Alcohols from Alkenes

يُحضَّر الكحول بإضافة الماء إلى الألكين؛ بوجود عامل مساعد مثل حمض الكبريتيك H_2SO_4 ، أو حمض الفسفوريك H_3PO_4 .

المثال 13

يُحضَّر 2- بروبانول $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$ ، باستخدام البروبين $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ ، والماء، وحمض الفسفوريك H_3PO_4 ؛ اكتب معادلة التفاعل الحاصل.



✓ **أنحَقِّق:** أكتب معادلة تحضير 2- بيوتانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHOHCH}_3$ ؛ من تفاعل 1- بيوتين $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$ ، مع الماء، بوجود حمض الكبريتيك H_2SO_4 .

تحضير الكحولات من هاليدات الألكيل

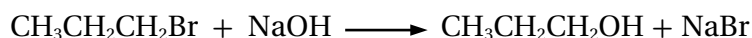
Preparation of Alcohols from Alkyl Halides

يُحضَّر الكحول الأولي من تفاعل هاليد الألكيل الأولي مع هيدروكسيد الصوديوم NaOH؛ أو هيدروكسيد البوتاسيوم KOH.

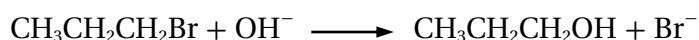
المثال 14

أكتب معادلة كيميائية تُبَيِّن ناتج تفاعل 1- برومو بروبان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$ مع محلول هيدروكسيد الصوديوم NaOH.

الحلّ:



ويمكن كتابة المعادلة على النحو الآتي:



✓ **أتحقّق:** أكتب معادلات كيميائية تُبَيِّن تحضير الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ، إذا توافر لديك في المختبر الإيثان CH_3CH_3 ، والكلور Cl_2 ، والضوء، ومحلول هيدروكسيد البوتاسيوم KOH.

تحضير الكحولات من الألديهيدات أو الكيتونات

Preparation of Alcohols from Aldehydes or Ketones

يحضر الكحول باختزال الألديهيد أو الكيتون؛ باستخدام عوامل مختزلة، مثل هيدريد الليثيوم والألمنيوم LiAlH_4 ، في وسط من الإيثر الجاف، أو بورو هيدريد الصوديوم NaBH_4 ، مذابا في الإيثانول، ثم إضافة محلول مخفف من حمض H_2SO_4 ؛ إذ يؤدي اختزال الألديهيد إلى إنتاج كحول أولي، بينما يؤدي اختزال الكيتون إلى إنتاج كحول ثانوي.

أفكر: يصعب تحضير المركب $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$ بروبانول 2 مباشرة من تفاعل 2- كلورو بروبان $\text{CH}_3\text{CHClCH}_3$.

تحضير الكحولات من الحموض الكربوكسيلية

Preparation of Alcohols from Carboxylic Acids

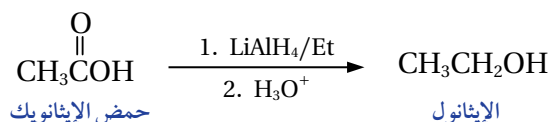
يُحضّر الكحول الأولي باختزال الحمض الكربوكسيلي؛ باستخدام هيدريد الليثيوم والألمنيوم LiAlH_4 ، المذاب في الإيثر الجاف حيث يُختزل الحمض الكربوكسيلي وينتج الكحول الأولي.

المثال 17

أكتب معادلة كيميائية لتحضير الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ، من حمض الإيثانويك CH_3COOH ؛ باستخدام هيدريد الليثيوم والألمنيوم LiAlH_4 .

الحل:

يُحضّر الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ، باختزال حمض الإيثانويك CH_3COOH ، في وسط جاف من الإيثر، ثم إضافة قطرات من محلول حمض مُخفّف، كما في المعادلة الآتية:



✓ **أتحقّق:** أكتب معادلة كيميائية تبين تحضير 1-بروبانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ، من حمض البروبانويك $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ ؛ بوجود هيدريد الليثيوم والألمنيوم LiAlH_4 ، والإيثر وحمض H_2SO_4 المخفّف.

تحضير الكحولات من الاسترات Preparation of Alcohols from Esters

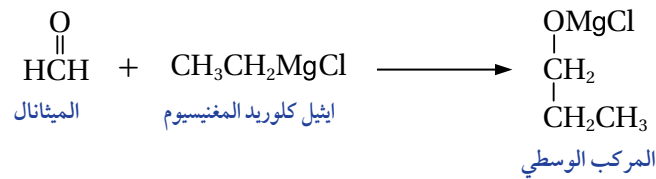
يتفكّك الإستر عند تسخينه مع محلول قاعدة قوية، مثل هيدروكسيد الصوديوم NaOH ؛ وينتج الكحول وملح الحمض الكربوكسيلي.

المثال 19

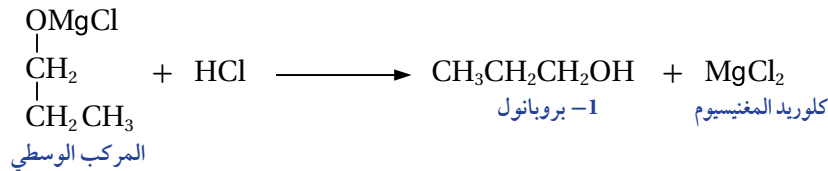
أكتب معادلات كيميائية تُبين تحضير 1- بروبانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ، من تفاعل الميثانال CH_2O ، مع إيثيل كلوريد المغنيسيوم $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgCl}$.

الحل:

المركب $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ هو كحول أولي؛ عدد ذرات الكربون فيه يساوي مجموع عدد ذرات الكربون في كل من مركب غرينارد $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgCl}$ ، حيث عدد ذرات الكربون فيه يساوي 2، والميثانال وعدد ذرات الكربون فيه يساوي 1، وبهذا يمكن تحضير 1- بروبانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ؛ بإضافة مركب غرينارد $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgCl}$ إلى الميثانال CH_2O ؛ وينتج المركب الوسيط كما في المعادلة الآتية:



يتفاعل المركب الوسيط الناتج في المعادلة السابقة مع حمض قوي مثل HCl ؛ وينتج الكحول 1- بروبانول؛ كما في المعادلة الآتية:

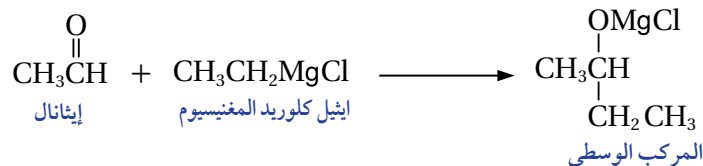


المثال 20

أكتب معادلات كيميائية تبين تحضير 2- بيوتانول $\text{CH}_3\overset{\text{OH}}{\text{CH}}\text{CH}_2\text{CH}_3$ ؛ من تفاعل إيثيل كلوريد المغنيسيوم $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgCl}$ ، مع الإيثانال CH_3CHO .

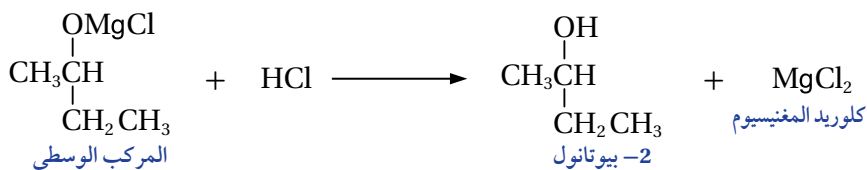
الحل:

المركب $\text{CH}_3\overset{\text{OH}}{\text{CH}}\text{CH}_2\text{CH}_3$ هو كحول ثانوي يتكون من أربع ذرات كربون، وتساوي مجموع عدد ذرات الكربون في مركب غرينارد والإيثانال، أي أن اثنتين منها مصدرهما إيثيل كلوريد المغنيسيوم $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgCl}$ ، والأخرين مصدرهما الإيثانال CH_3CHO . وبذلك يُحضّر المركب 2- بيوتانول $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3$ ؛ بإضافة إيثيل كلوريد المغنيسيوم $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgCl}$ ، إلى الإيثانال CH_3CHO ؛ وينتج المركب الوسيط كما في المعادلة الآتية:



يتفاعل المركب الوسيط الناتج في المعادلة السابقة مع حمض قوي مثل HCl، وينتج 2- بيوتانول؛ كما في

المعادلة الآتية:



المثال 21

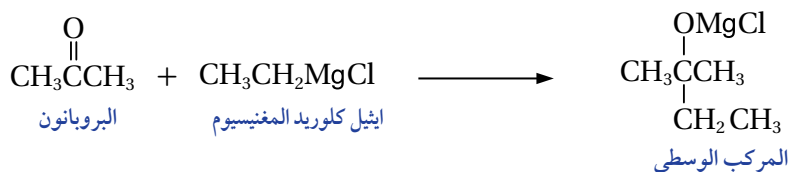


يُحضّر من تفاعل إيثيل كلوريد المغنيسيوم $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgCl}$ ، مع البروبانون CH_3COCH_3 . أكتب معادلات كيميائية توضح ذلك.

الحل:

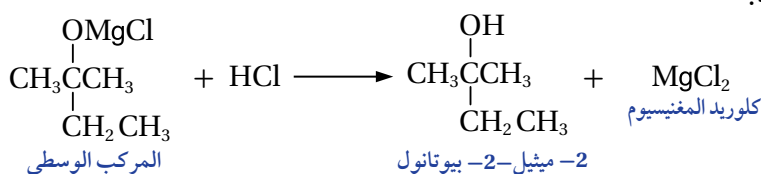
المركب $\begin{array}{c} \text{OH} \\ | \\ \text{CH}_3\text{CCH}_2\text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$ كحول ثالثي يتكون من خمس ذرات كربون، تساوي مجموع عدد ذرات الكربون في

إيثيل كلوريد المغنيسيوم $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgCl}$ ، والبروبانون CH_3COCH_3 ، حيث يضاف إيثيل كلوريد المغنيسيوم $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgCl}$ ، إلى البروبانون CH_3COCH_3 ، وينتج مركب وسطي، كما في المعادلة الآتية:



يتفاعل المركب الوسيط الناتج في المعادلة السابقة مع حمض قوي مثل HCl، وينتج الكحول المطلوب، كما

في المعادلة الآتية:

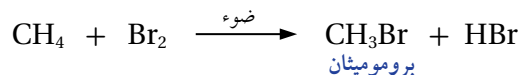


أكتب المعادلات الكيميائية التي توضح كيفية تحضير الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ؛ من الميثان CH_4 بوجود الضوء، والمواد الآتية: الإيثر، $\text{PCC}/\text{CH}_2\text{Cl}_2$, HBr , NaOH , Mg , Br_2

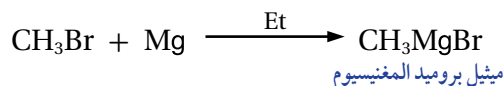
الحل:

المركب المطلوب تحضيره هو الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ، هو كحول أولي، وعدد ذرات الكربون فيه أكبر من الميثان، ولا يمكن أن ينتج إلا بتفاعل الميثانال مع مركب غرينارد؛ ولتحضيره أُحضّر مركب غرينارد أولاً، ثم أُحضّر الميثانال، وأفاعلهما معاً كي أحصل على الإيثانول.

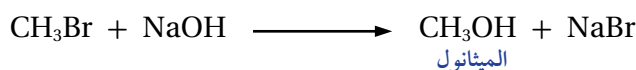
يتفاعل الميثان مع الهالوجين؛ مثل البروم بالاستبدال لتكوين هاليد الألكيل كما في المعادلة:



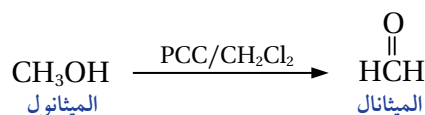
أقسم المركب برومو ميثان CH_3Br الناتج إلى قسمين؛ أستخدم أحدهما لتحضير مركب غرينارد ميثيل بروميد المغنيسيوم CH_3MgBr ، كما يأتي:



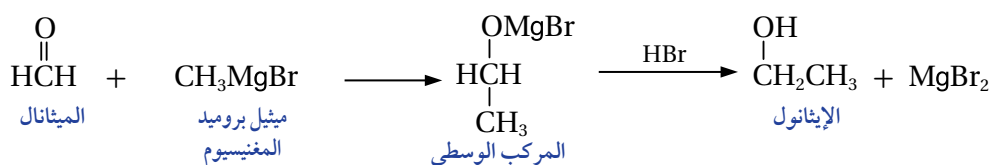
أستخدم القسم المتبقي من برومو ميثان CH_3Br ، لتحضير الميثانال CH_2O ، حيث يتفاعل CH_3Br مع NaOH ، وينتج الميثانول CH_3OH ، كما يأتي:



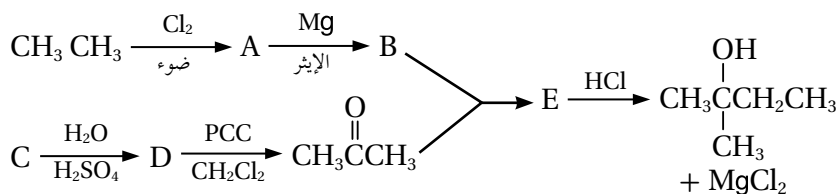
وبعدها أجري أكسدة الميثانول؛ باستخدام كلورو كرومات البيريدينوم $\text{PCC}/\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ، لتكوين الميثانال كما يأتي:



ثم أضيف ميثيل بروميد المغنيسيوم إلى الميثانال؛ فينتج المركب الوسيط ثم أفاعله مع حمض HBr ، فيتكون كحول الإيثانول المطلوب؛ كما في المعادلات الآتية:

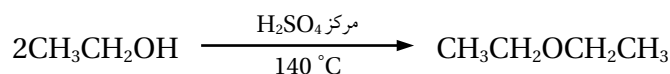


✓ **أتحقق:** أكتب صيغ المركبات العضوية A, B, C, D, E, الناتجة من سلسلة التفاعلات المبيّنة في المخطط الآتي:



تحضير الايثرات Preparation of Ethers

يُحضّر العديد من الإيثرات صناعياً؛ ومن أهمها ثنائي إيثيل إيثر $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$ ، حيث يستخدم مذيباً عضوياً في كثير من التفاعلات، ويُحضّر صناعياً بتسخين الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ مع حمض الكبريتيك المركز H_2SO_4 ، إلى درجة حرارة تصل 140°C ، والمعادلة الآتية توضح ذلك:



أما في المختبر؛ فتُحضّر الإيثرات بشكل أساسي بتفاعل هاليد الألكيل الأولي RX ، مع مركبات ألكوكسيد، مثل ألكوكسيد الصوديوم R-ONa ، حيث يحلّ أيون الألكوكسيد RO^- محلّ أيون الهالوجين.

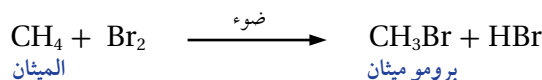
المثال 25

أكتب معادلات كيميائية توضح تحضير ثنائي ميثيل إيثر $\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$ ؛ بوجود الضوء والمواد الآتية:

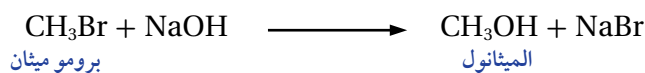


الحل:

ثنائي ميثيل إيثر $\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$ ، المراد تحضيره يتكون من مجموعتين ألكيل متماثلتين CH_3 ، على جانبي ذرة الأكسجين، تتكون كلّ منهما من ذرة كربون واحدة، يكون مصدر إحداهما هاليد الألكيل بروموميثان CH_3Br ، ومصدر الأخرى أيون الميثوكسيد CH_3O^- ، لذلك أستخدم الميثان لتحضير بروموميثان كما يأتي:



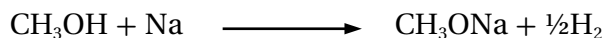
أقسم المركب بروموميثان إلى قسمين أحفظ بأحدهما، وأستخدم القسم الآخر لتحضير أيون الميثوكسيد، حيث أفاعل بروموميثان مع هيدروكسيد الصوديوم؛ فينتج الميثانول CH_3OH ، كما يأتي:



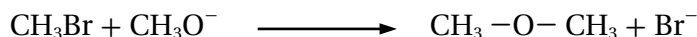
أصمّم، باستخدام

الكاميرا الرقمية فيلماً أوضح فيه بعض الأمثلة التي أوظف فيها أنواع التفاعلات العضوية في تحضير بعض المركبات العضوية في المختبر مثل الكحولات، ثم أشاركه زملائي / زميلات.

ثم أفاعل الميثانول CH_3OH ، مع الصوديوم Na ، فينتج ميثوكسيد الصوديوم CH_3ONa ؛ كما في المعادلة الآتية:



وبعدها أفاعل بروموميثان CH_3Br مع ميثوكسيد الصوديوم CH_3ONa ، الذي يتأين وينتج أيون CH_3O^- ، الذي يحل محل ذرة الهالوجين Br ، في بروموميثان، وينتج ثنائي ميثيل إيثر $\text{CH}_3-\text{O}-\text{CH}_3$ ؛ كما في المعادلة الآتية:

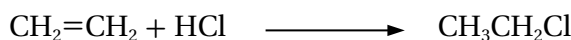


المثال 26

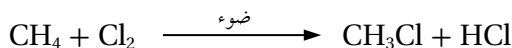
أكتب معادلات كيميائية توضح تحضير إيثيل ميثيل إيثر $\text{CH}_3\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}_3$ ، إذا توافر في المختبر الميثان CH_4 والإيثين $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ ؛ وبوجود الضوء، والمواد الآتية: NaOH , HCl , Cl_2 , Na .

الحل:

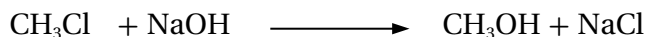
الإيثر المراد تحضيره هو إيثيل ميثيل إيثر $\text{CH}_3\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}_3$ ، ويتكون من مجموعتي ألكيل مختلفتين إحداهما CH_3 والأخرى CH_3CH_2 ، ولذلك أستخدم أحد المركبين العضويين لتحضير هاليد الألكيل RX ، ويستخدم الآخر لتحضير مركب الألكوكسيد RONa ، ولذلك أضيف HCl إلى الإيثين $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ ؛ فينتج كلورو إيثان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ ، كما في المعادلة الآتية:



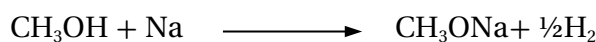
ثم أستخدم الميثان CH_4 ، لتحضير الألكوكسيد CH_3ONa ، حيث يتفاعل الميثان مع الكلور Cl_2 ، بوجود الضوء بتفاعل الاستبدال، وينتج كلورو ميثان CH_3Cl ؛ كما في المعادلات الآتية:



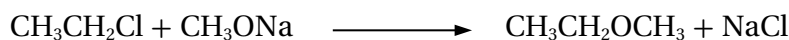
ثم أفاعل كلورو ميثان CH_3Cl ، مع هيدروكسيد الصوديوم NaOH ؛ فينتج الميثانول CH_3OH ، كما يأتي:



بعد ذلك؛ أفاعل الميثانول CH_3OH ، مع الصوديوم Na ؛ فينتج ميثوكسيد الصوديوم CH_3ONa .



ثم أفاعل كلورو إيثان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ ، مع ميثوكسيد الصوديوم؛ فينتج إيثيل ميثيل إيثر؛ كما في المعادلة الآتية:



✓ **أتحقق:** أكتب معادلات كيميائية توضح تحضير الإيثر $\text{CH}_3\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$ ، إذا توافر في المختبر 1- كلورو بروبان

$\text{CH}_2=\text{CH}_2$ ، والإيثين $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$ ، والمواد الآتية:

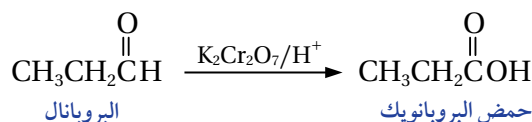
NaOH , HCl , Na , H_3PO_4 , H_2O

المثال 28

أكتب معادلات كيميائية تبين أكسدة البروبانال $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ للحصول على حمض البروبانويك $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$.

الحل:

يُحضّر حمض البروبانويك $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ ؛ بأكسدة البروبانال $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ ، باستخدام دايكرومات البوتاسيوم $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ، في وسط حمضي (H^+) ، كما في المعادلة الآتية:



✓ **أتحقق:** أكتب معادلات كيميائية تبين تحضير حمض الميثانويك HCOOH مخبرياً؛ من الميثان CH_4 ، بوجود الضوء، والمواد الآتية: NaOH , $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7/\text{H}^+$, Cl_2

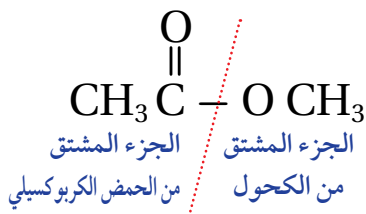
تحضير الإسترات Preparation of Esters

تُستخدم عملية الأسترة في تحضير الكثير من المركبات العضوية ذات الأهمية الكبرى في حياتنا؛ مثل الأسبرين ومضافات لتحسين الوقود، ومُنكّهاتٍ غذائيةٍ، وفي صناعة النسيج، وتستخدم في صناعة الصابون، والمنظّفات، وغيرها. يُحضّر الإستر في المختبر بتفاعل الحمض الكربوكسيلي مع الكحول في وسط حمضي (محلول حمض الكبريتيك H_2SO_4)، وهي أيضاً العملية الأكثر شيوعاً صناعياً.

المثال 29

أكتب معادلات كيميائية توضح تحضير إيثانوات الميثيل $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ ، في المختبر إذا توافر CH_4 , $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$ والضوء والمواد الآتية: $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, KOH , H_2SO_4 , Br_2

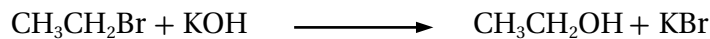
الحل:



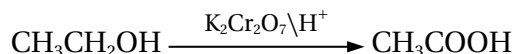
المركب $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ ؛ هو إستر ينتج من تفاعل حمض كربوكسيلي مع كحول في وسط حمضي، وبالتدقيق في صيغته؛ يمكن تحديد الجزء المشتق من الحمض والجزء المشتق من الكحول كما يأتي:

ألاحظ أن الجزء المشتق من الحمض يتكون من ذرتي كربون؛ ولذلك أستخدام المركب $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$ ، لتحضير الحمض الكربوكسيلي CH_3COOH ، بينما يتكون الجزء المشتق من الكحول من ذرة كربون واحدة؛ فأستخدم المركب CH_4 ، لتحضير الكحول، والمعادلات الآتية توضح ذلك:

أفاعل برومو إيثان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$ ، مع هيدروكسيد البوتاسيوم KOH ، فينتج الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ، كما في المعادلة الآتية:

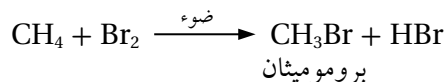


ثم تجري أكسدة الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ، باستخدام دايكرومات البوتاسيوم $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ، في وسط حمضي، وينتج حمض الإيثانويك CH_3COOH ، كما في المعادلة الآتية:

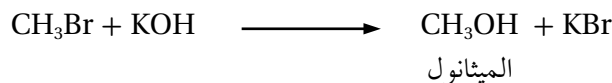


ثم يجري تحضير الميثانول CH_3OH ، من الميثان CH_4 كما يأتي:

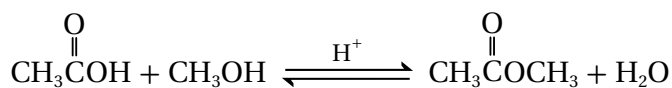
أفاعل الميثان CH_4 ، مع البروم بوجود الضوء؛ فينتج برومو ميثان CH_3Br ، كما يأتي:



ثم أفاعل برومو ميثان CH_3Br ، مع هيدروكسيد البوتاسيوم KOH ؛ فينتج الميثانول CH_3OH ، كما في المعادلة الآتية:



بعدها أفاعل الميثانول CH_3OH ، مع حمض الإيثانويك CH_3COOH ، في وسط حمضي، وينتج الإستر $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ ؛ كما في المعادلة الآتية:



✓ **أنتحقق:** أكتب معادلات كيميائية تبين تحضير إيثانوات الإيثيل $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$ ؛ بدءاً من الإيثانال

CH_3CHO ، وباستخدام المواد الآتية: Ni , H_2 , H_2SO_4 مركز، $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7/\text{H}^+$

التجربة 2

تحضير الإستر

المواد والأدوات:

أنبوب اختبار، كأس زجاجية 250 mL، كأس زجاجية 50 mL، سخان كهربائي، مخبر مدرج، حامل أنابيب، قطارة، ماسك انابيب، محلول حمض الكبريتيك المركز H_2SO_4 ، حمض الإيثانويك المركز CH_3COOH ، الإيثانول CH_3CH_2OH .

إرشادات السلامة:

- أتبع إرشادات السلامة العامة في المختبر.
- ارتدي معطف المختبر والنظارات الواقية والقفازات.
- أحذر استنشاق الحموض أو لمسها باليد فهي مواد كاوية.

خطوات العمل:

- 1- أضع 200 mL من الماء في الكأس الزجاجية ذات السعة 250 mL، وأضعها على السخان الكهربائي وأبدأ عملية التسخين.
- 2- **أقيس:** أستخدم المخبر المدرج في قياس 5 mL من محلول حمض الإيثانويك؛ ثم أضعها في أنبوب الاختبار.
- 3- **أقيس:** أستخدم المخبر المدرج في قياس 5 mL من محلول الإيثانول، ثم أضيفها إلى حمض الإيثانويك في أنبوب الاختبار.
- 4- أضيف - باستخدام القطارة - ثلاث قطرات من حمض الكبريتيك إلى الخليط في أنبوب الاختبار.
- 5- **ألاحظ:** أمسك أنبوب الاختبار بالماسك وأغمسه داخل الكأس الزجاجية الموجودة على السخان الكهربائي، وانتظر حتى غليان الخليط، ما الرائحة الناتجة؟
- 6- أرفع أنبوب الاختبار من الكأس الزجاجية عندما يبدأ الماء بالغيان، وأضعه على حامل الأنابيب.

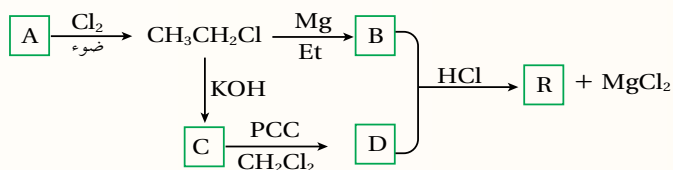
التحليل والاستنتاج:

1. أكتب معادلة التفاعل التي تحدث بين حمض الإيثانويك والإيثانول.
2. أسمي الإستر الناتج.

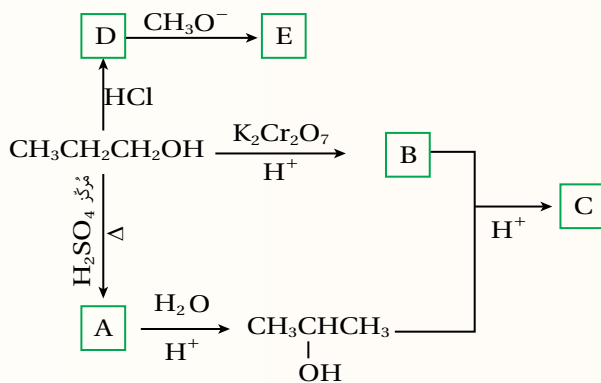
مراجعة الدرس

- 1- الفكرة الرئيسة: أوضّح أهمية تحضير المركبات العضوية في المختبر.
- 2- أوضّح المقصود بتفاعل التأكسيد الحراري.
- 3- أصمّم مخططاً يبيّن سلسلة التفاعلات المستخدمة في تحضير الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ؛ باستخدام الإيثان CH_3CH_3 .
- 4- أكتب معادلة تحضير الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ، صناعياً من تخمّر سكر الغلوكوز.
- 5- أكتب معادلة التحضير الصناعي للإيثانال CH_3CHO .
- 6- أكتب معادلات كيميائية توضح تحضير البروبانول CH_3COCH_3 ؛ باستخدام 1- كلوروبروبان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$ ؛ والمواد الآتية: H_2SO_4 , NaOH , $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7/\text{H}^+$, H_2O مركز.
- 7- أكتب معادلات كيميائية توضح تحضير 2- بيوتانول $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_3$ ؛ باستخدام الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ، ومستعيناً بالمواد الآتية:
إيثر، HBr , Mg , $\text{PCC}/\text{CH}_2\text{Cl}_2$
- 8- أكتب معادلات كيميائية توضح تحضير 2- ميثيل -2- بيوتانول $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_3$ إذا توافرت المواد الآتية في المختبر:
الإيثين $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ ، البروبين $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ ، إيثر، HBr , Mg , H_2SO_4 , H_2O , $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7/\text{H}^+$
- 9- أكتب معادلات كيميائية توضح تحضير بروبانوات الميثيل $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$ ؛ إذا توافر في المختبر كلٌّ من:
الميثان CH_4 ، والبروبانال $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ ، الضوء، والمواد الآتية:
مركز NaOH , Cl_2 , $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7/\text{H}^+$, H_2SO_4

- 10- أستنتج: مركب عضوي A؛ يتكون من ثلاث ذرات كربون، يتفاعل مع الصوديوم مطلقاً غاز الهيدروجين H_2 ، وعند أكسده باستخدام دايكرومات البوتاسيوم في وسط حمضي ($\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7/\text{H}^+$)؛ ينتج مركباً عضوياً B، حيث يتفاعل مع كربونات الصوديوم Na_2CO_3 ، ويطلق غاز ثاني أكسيد الكربون CO_2 ، وعند تسخين مزيج من المركبين A, B، ينتج مركباً عضوياً C؛ ذا رائحة تشبه رائحة الفواكه، أستنتج الصيغ البنائية للمركبات A, B, C.



- 11- أدرس المخطط الآتي، وأستنتج صيغ المركبات العضوية: A, B, C, D, R.



12- أدرس المخطط الآتي وأكتب الصيغ العضوية

لكل من المركبات : E ، D ، C ، B ، A .

13- أختار الإجابة الصحيحة لكل فقرة في ما يأتي :

1. يُحضّر المركب $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ ؛ من تفاعل المركبين الآتيين:

أ . $\text{CH}_3\text{COONa}/\text{CH}_3\text{OH}$. ب . $\text{CH}_3\text{CHO}/\text{CH}_3\text{OH}$.

ج . $\text{CH}_3\text{COOH}/\text{CH}_3\text{OH}$. د . $\text{CH}_3\text{COOH}/\text{CH}_3\text{ONa}$.

2. يُحضّر المركب $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ ؛ بإحدى الطرق الآتية:

أ . طريقة التكسير الحراري . ب . اختزال الكيتون .

ج . هدرجة الألكان . د . الاستبدال في الكحول .

3. يُحضّر المركب $\text{CH}_3\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ؛ مباشرة من تفاعل المركبين:

أ . $\text{CH}_3\text{Cl}/\text{CH}_3\text{CHONa}$. ب . $\text{CH}_3\text{OH}/\text{CH}_3\text{CHCl}$.

ج . $\text{CH}_3\text{Cl}/\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{ONa}$. د . $\text{CH}_3\text{OH}/\text{CH}_3\text{CHONa}$.

4. سلسلة التفاعلات الصحيحة لتحضير المركب CH_3CHO ، بدءًا من CH_3CH_3 هي:

أ . استبدال - إضافة - أكسدة . ب . استبدال - استبدال - اختزال .

ج . إضافة - استبدال - اختزال . د . استبدال - استبدال - أكسدة .

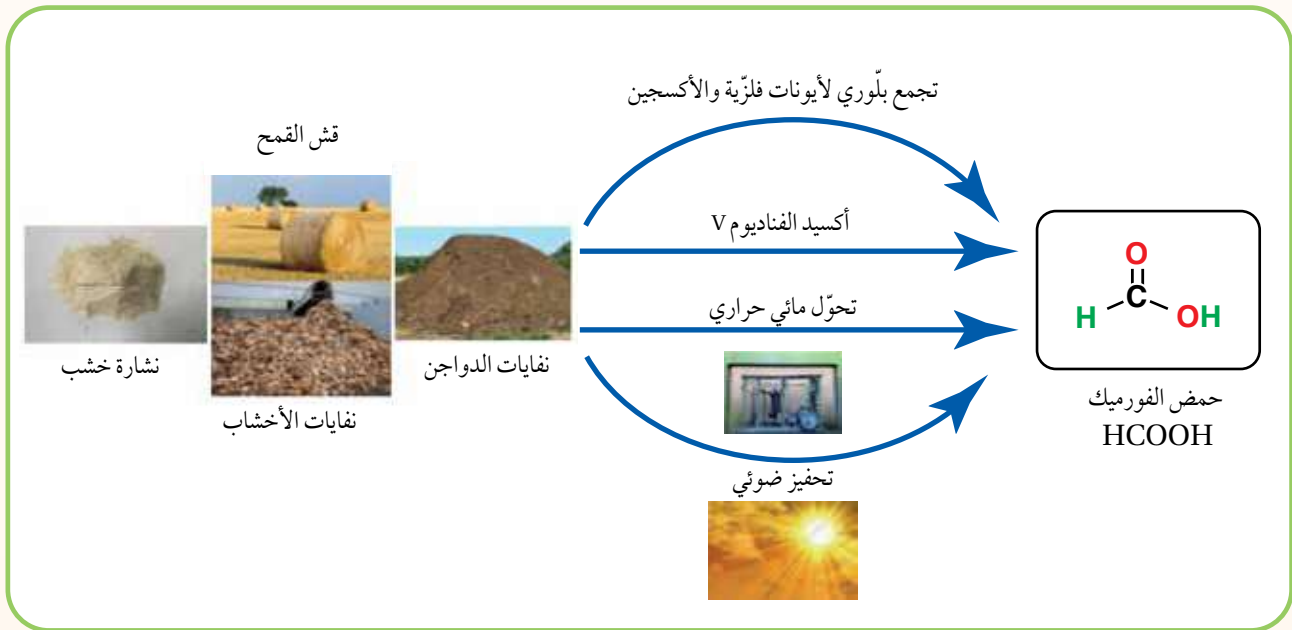
تحضير حمض الفورميك من أكسدة الكتلة الحيوية Preparation of Formic Acid from Biomass Oxidation

الإثراء والتوسع

يعدّ حمض الفورميك أو حمض الميثانويك HCOOH، من المواد الكيميائية المهمة في صناعات متعددة منها؛ صناعة المنسوجات، والأدوية، والمواد الكيميائية الغذائية، وصناعة الجلود، والدباغة، ويستخدم مادةً حافظةً ومضادة للجراثيم في أعلاف الماشية. وكذلك يتوقع أن يصبح حمض الفورميك مصدراً لوقود الهيدروجين؛ إذ يمكن الحصول على حوالي 100% من الهيدروجين المخزن فيه لاستخدامه في خلايا الوقود.

ويحضر حمض الفورميك بعدة طرائق؛ وأكثرها شيوعاً التحلل المائي لميثانوات الميثيل، حيث يجري تحضيره صناعياً بتفاعل أول أكسيد الكربون مع الميثانول بوجود ميثوكسيد الصوديوم كعامل مساعد ودرجة حرارة 80 سيليسية وضغط 60 جوي مكوناً ميثانوات الميثيل، وبعد ذلك تتحلل ميثانوات الميثيل في الماء لينتج حمض الميثانويك وكحول الميثانول، ويفصل الحمض، ثم يعاد استخدام الميثانول مرة أخرى لتكوين ميثانوات الميثيل، وهكذا.

أما في الوقت الحاضر؛ فهناك دراسات متعددة تركز على الكتلة الحيوية Biomass، بوصفها مصدراً للحصول على حمض الفورميك؛ نظراً لوفرتها وتدني تكلفتها. يطلق مصطلح الكتلة الحيوية على المخلفات العضوية للمحاصيل المختلفة، مثل قش القمح، ومخلفات الأخشاب، ونشارة الخشب، ومخلفات الدواجن.



حيث تجري أكسدة الكتلة الحيوية تحت ظروف مختلفة كما في الشكل، فتتحلل وتتحول إلى حمض الفورميك؛ بوجود فوق أكسيد الهيدروجين H₂O₂، والأكسجين O₂، بوصفهما عاملان مؤكسدان.

1. أوضِّح المقصود: أ. التصبن ب. الإضافة الإلكتروفيلية

2. أكتب معادلات كيميائية توضح الحالات الآتية:

أ - إضافة الهيدروجين إلى 1- هكسين $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}=\text{CH}_2$ بوجود العامل المساعد Ni.

ب - إضافة الكلور Cl_2 إلى 2- بيوتين $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$.

ج- إضافة الماء إلى 1- بنتين $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$ ؛ بوجود حمض H_3PO_4 المركز.

د - إضافة كمية وافرة من كلوريد الهيدروجين إلى 1- بيوتين $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}\equiv\text{CH}$.

هـ - إضافة الهيدروجين إلى البيوتانال $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$ ؛ بوجود العامل المساعد Ni.

و - إضافة إيثيل بروميد المغنيسيوم $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgBr}$ ، إلى بروبانال $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ ، ثم التفاعل مع حمض HBr .

ز - تسخين 2- بنتانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ ؛ مع حمض H_2SO_4 المركز.

ح - تسخين 2- برومو - 2- ميثيل بيوتان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{Br})(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$ ، مع محلول مركز من NaOH .

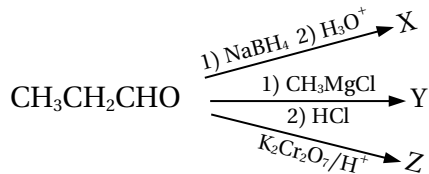
ط - تفاعل حمض البيوتانويك $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ مع LiAlH_4/Et ، ثم إضافة محلول مخفف من H_2SO_4 .

3. تم أكسدة مركبين كحوليين أحدهما أولي والآخر ثانوي؛ باستخدام $\text{PCC}/\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ، عاملاً مؤكسداً، كيف يمكن استخدام محلول تولينز لتحديد أي الكحولين هو الكحول الأولي؟

4. إستر أعطي الرمز الافتراضي A صيغته الجزيئية $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_2$ ؛ تكون من تفاعل الحمض الكربوكسيلي B والكحول C، بوجود عامل مساعد مناسب؛ فإذا كانت الصيغة البنائية للكحول C هي: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$.
أكتب معادلة كيميائية توضح تكون الأستر A، مبيناً الصيغ البنائية للإستر A، والحمض الكربوكسيلي B، والعامل المساعد المستخدم.

5. يمكن للبروبانال $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ أن يتحول إلى ثلاثة مركبات عضوية

مختلفة عن طريق التفاعلات الآتية:

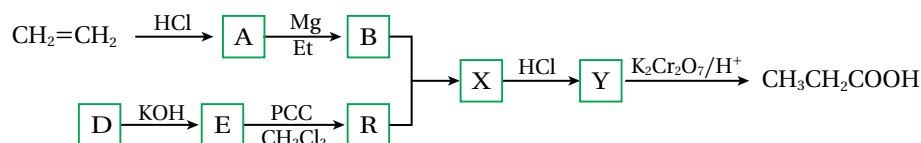


أ - أكتب الصيغة البنائية لكل من X، Y، Z.

ب - أحدد نوع التفاعل الذي يُكوّن المركب X.

ج- أكتب معادلة التفاعل بين Y و Z بوجود حمض H_2SO_4 .

6. أستنتج: أدرس المخطط الآتي وأستنتج صيغ المركبات العضوية المشار إليها بالرموز: A, B, D, E, R, X, Y.



7 . أستنتج: مركب عضوي A يتكون من اربع ذرات كربون؛ عند تسخينه مع محلول NaOH، يتكون المركبين C و D، يتفاعل المركب C مع الحمض HCl ينتج المركب B الذي يتفاعل مع كربونات الصوديوم الهيدروجينية NaHCO_3 ؛ مطلقاً غاز ثاني أكسيد الكربون CO_2 ، وعند أكسدة المركب D، باستخدام $\text{PCC}/\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ؛ ينتج مركب عضوي R، لا يستجيب لتفاعل تولنز، أما عند تسخين المركب D مع محلول حمض الفسفوريك H_3PO_4 ؛ ينتج مركب عضوي Y، يزيل لون محلول البروم. أستنتج الصيغ العضوية للمركبات A, B, C, D, R, Y

8 . أستنتج: مركب عضوي A، يتكون من ثلاث ذرات كربون، يتفاعل مع الصوديوم منتجاً المركب B ومطلقاً غاز الهيدروجين H_2 ، وعند أكسدته باستخدام $(\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7/\text{H}^+)$ ؛ ينتج مركباً عضوياً C، الذي يتفاعل مع كربونات الصوديوم Na_2CO_3 ، ويطلق غاز ثاني أكسيد الكربون CO_2 ، وعند تفاعل A مع محلول مركز من HCl ينتج مركب عضوي D، الذي يتفاعل مع المركب B ينتج المركب E، أستنتج الصيغ العضوية للمركبات A, B, C, D, E

9 . أكتب معادلات كيميائية توضح تحضير 3-بتانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3$ ، إذا توافر في المختبر المواد الآتية:
الإيثين $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ ، 1-كلوروبروبان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$ ، الإيثر، $\text{PCC}/\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ، NaOH، Mg، HBr

10 . أكتب معادلات كيميائية توضح تحضير 2-بيوتين $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$ ، إذا توافر في المختبر: الإيثان CH_3CH_3 ، مصدر حرارة، الضوء، الإيثر، $\text{PCC}/\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ، Br_2 ، H_2SO_4 ، NaOH، Mg، HBr

11 . أختارُ الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات الآتية:

1 . مركب الألكوكسيد المستخدم في تكوين الإيثر $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCHCH}_3$ هو:

أ) CH_3CHCH_3 (ONa) ب) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{ONa}$ ج) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ د) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{ONa}$

2 . يُحضّر المركب $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{ONa}$ من تفاعل:

أ) CH_3COOH مع Na ب) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ مع Na

ج) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ مع NaOH د) CH_3CH_3 مع NaOH

3 . عند تسخين المركب $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$ ، مع حمض الكبريتيك المركز ينتج:

أ) CH_3COCH_3 ب) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ ج) $\text{CH}_3\text{CHBrCH}_3$ د) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$

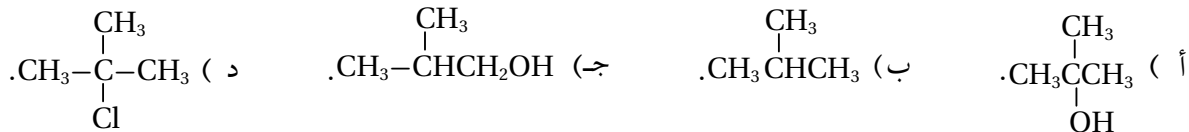
4 . ينتج عن إضافة HBr إلى $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ ، المركب:

أ) $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$ ب) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$ ج) $\text{CH}_3\text{CHBrCH}_3$ د) CH_3COCH_3

5 . يستخدم محلول البروم للتمييز بين:

أ) الألكان والألكين. ب) الألكان والكحول. ج) الألديهيد والكيتون. د) الألكان والكيتون.

6. عند إضافة (H₂O) إلى (CH₃C=CH₂) في وسط حمضي ينتج:



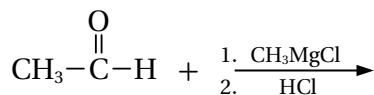
7. صيغة المركب A في التفاعل: $\text{A} + 2\text{HI} \rightarrow \text{CH}_3\text{Cl}_2\text{CH}_3$ ؛ هي:



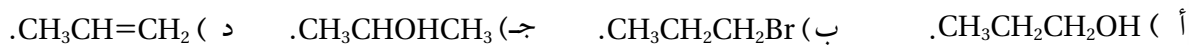
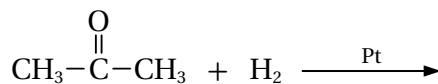
8. المركب الذي لا يحدث له تفاعل إضافة:



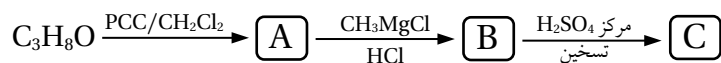
9. ناتج التفاعلين الآتيين هو:



10. ناتج التفاعل الآتي هو:



11. مركب عضوي صيغته C₃H₈O، يجري سلسلة من التفاعلات العضوية، كما في المخطط الآتي، علمًا بأن المركب العضوي A يتفاعل مع محلول تولنز. فإن الصيغة البنائية للمركب C₃H₈O هي:



12. الصيغة البنائية للمركب العضوي C، في سلسلة التفاعلات العضوية السابقة هي:



مراجعة الوحدة

13. يُحضّر الألديهيد بإحدى الطرق الآتية:
- أ (أكسدة كحول ثانوي باستخدام $K_2Cr_2O_7/H^+$.
 ب) اختزال كحول ثانوي باستخدام $K_2Cr_2O_7/H^+$.
 ج) أكسدة كحول أولي باستخدام PCC/CH_2Cl_2 .
 د (إضافة H_2O إلى الألكين بوجود H_2SO_4 .
14. يُحضّر ثنائي ايثيل ايسر $CH_3CH_2OCH_2CH_3$ صناعياً بإحدى الطرق الآتية:
- أ (تسخين الايثانول CH_3CH_2OH مع هاليد الألكيل الأولي .
 ب) تسخين هاليد الألكيل الأولي مع الكحول .
 ج) تفكك الإستر في وسط قاعدي .
 د (تسخين الايثانول CH_3CH_2OH مع حمض الكبريتيك المركز .
15. في التفاعل الآتي: $A + X \rightarrow CH_3CH_2CH_2Br + H_2O$ ؛ فإن الصيغة الكيميائية لكل من A و X، هي:
- أ ($CH_2=CHCH_3/HBr$.
 ب) $CH_3CH_2CH_3/HBr$.
 ج) $CH_3CH_2CH_2OH/Br_2$.
 د ($CH_3CH_2CH_2OH/HBr$.
16. سلسلة التفاعلات الصحيحة لتحضير المركب CH_3COCH_3 بدءاً من 1-كلورو بروبان $CH_3CH_2CH_2Cl$ هي:
- أ (استبدال - استبدال - أكسدة .
 ب) استبدال - حذف - إضافة - أكسدة .
 ج) استبدال - إضافة - حذف - أكسدة .
 د (استبدال - حذف - إضافة - اختزال .
17. يُحضّر حمض الإيثانويك CH_3COOH صناعياً بإحدى الطرائق الآتية:
- أ (هدرجة أول أكسيد الكربون CO .
 ب) تفاعل الإيثانول CH_3CH_2OH مع أول أكسيد الكربون CO .
 ج) تفاعل الميثانول CH_3OH مع أول أكسيد الكربون CO .
 د (أكسدة الإيثانول CH_3CH_2OH باستخدام PCC ؛ بوجود CH_2Cl_2 .
18. صيغة المركب العضوي الذي لا يتأكسد هي:
- أ ($CH_3CH_2CH_2CH_2OH$.
 ب) $CH_3CH_2CH_2CHO$.
 ج) $CH_3CH_2CHOHCH_3$.
 د ($CH_3COCH_2CH_3$.
19. يمكن تحضير المركب 1-بيوتانول $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$ بخطوة واحدة؛ باستخدام أحد المركبات الآتية:
- أ ($CH_3CH_2CH=CH_2$.
 ب) $CH_3CH_2CH_2CH_2Cl$.
 ج) $CH_3CH_2CHOHCH_3$.
 د ($CH_3CH_2CH_2OCH_3$.
20. المركب الذي يختزل فقط باستخدام $LiAlH_4/Et$ ، ثم إضافة محلول مخفف من حمض H_2SO_4 هو:
- أ ($CH_3CH=CH_2$.
 ب) CH_3CHO .
 ج) CH_3COCH_3 .
 د (CH_3COOH .

مسرّد المصطلحات

- سرعة التفاعل الكيميائي **Rate of Chemical Reaction**: مقياس لمقدار التغير في كمية مادة متفاعلة أو كمية مادة ناتجة في فترة زمنية محددة.
- سرعة التفاعل المتوسطة **Mean Rate (S)**: وهي التغير الكلي لكمية المادة المتفاعلة أو الناتجة خلال الزمن المستغرق في ذلك.
- سرعة التفاعل اللحظية **Instantaneous Rate**: سرعة التفاعل عند أي لحظة زمنية.
- رتبة التفاعل لمادة متفاعلة **Reaction Order**: الأسّ المرفوع إليه تركيز المادة المتفاعلة في قانون سرعة التفاعل، ويبين أثر تغير تركيز مادة متفاعلة على سرعة التفاعل.
- الرتبة الكلية للتفاعل **Overall Reaction Order**: مجموع رتب المواد المتفاعل في قانون سرعة التفاعل.
- السرعة الابتدائية **Initial Rate**: سرعة التفاعل عند الزمن صفر؛ بدلالة التراكيز الابتدائية للمادة المتفاعلة.
- نظرية التصادم **Collision Theory**: يجب اصطدام جسيمات المواد المتفاعلة بعضها ببعض، وامتلاكها طاقة تصادم كافية لتكسير الروابط بينها.
- التصادم الفعال **Effective Collision**: التصادم الذي يمتلك طاقة كافية ويؤدي إلى حدوث التفاعل وتكوين النواتج.
- المعقد المنشط **Activated Complex**: حالة انتقالية غير مستقرة من تجمع الذرات، تمتلك أعلى طاقة، ويحدث فيها تكسير الروابط وتكوينها، وقد يؤدي إلى تكوين المواد الناتجة أو المواد المتفاعلة.
- طاقة التنشيط **Activation Energy**: الحد الأدنى من الطاقة الحركية التي تمتلكها الجسيمات المتفاعلة لتكسير الروابط بين الذرات؛ كي تبدأ التفاعل وتكوّن روابط جديدة.
- العامل المساعد **Catalyst**: مادة تزيد من سرعة التفاعل الكيميائي دون أن تستهلك أثناء التفاعل.
- تفاعل الإضافة **Addition Reaction**: تفاعل بين جزيئين لتكوين جزيء واحد جديد. ويتضمن ذلك أن يحتوي أحد الجزيئين المتفاعلين الرابطة الثنائية أو الثلاثية
- تفاعل الحذف **Elimination Reaction**: هو حذف جزيء هاليد الهيدروجين من هاليد الأكيل بالتسخين مع قاعدة قوية، وحذف جزيء الماء من الكحول؛ بالتسخين مع حمض الكبريتيك أو حمض الفسفوريك المركز؛ فيتنتج عن كلا الحاليتين الألكين المقابل.
- نيوكليوفيل **Nucleophile**: جزيء متعادل أو أيون سالب مثل OH^- أو RO^- يمتلك زوجًا من الإلكترونات غير الرابطة، وينجذب للطرف الموجب للرابطة القطبية ويرتبط معه. ويوصف بأنه محب للشحنة الموجبة.
- إلكتروفيل **Electrophile**: الأطراف الموجبة للجزيئات وهي أطراف محبة للإلكترونات تنجذب إلى منطقة الكثافة الإلكترونية السالبة؛ وذلك لحاجتها إلى زوج إلكترونات.

- إضافة إلكتروفيلية **Electrophilic Addition**: انجذاب الإلكترونات الرابطة π من الرابطة الثنائية في الألكين.
- قاعدة ماركوفنيكوف **Markovnikov's Rule**: عند إضافة هاليد الهيدروجين HX إلى ألكين غير متماثل؛ فإن ذرة الهيدروجين ترتبط بذرة كربون الرابطة الثنائية المرتبطة بالعدد الأكبر من ذرات الهيدروجين.
- إضافة نيوكليوفيلية **Nucleophilic Addition**: انجذاب النيوكليوفيل إلى ذرة الكربون الموجبة في مجموعة الكربونيل في الألددهايد أو الكيتون.
- تفاعلات الاستبدال **Substitution Reactions**: تفاعل تحل فيه ذرة أو مجموعة ذرات محل ذرة أو مجموعة ذرات أخرى في المركب العضوي.
- جذر حر **Free Radical**: ذرة أو مجموعة ذرات تمتلك إلكترونًا منفردًا، مما يجعله شديد النشاط.
- استبدال نيوكليوفيلي **Nucleophilic Substitution**: تفاعل يرتبط فيه النيوكليوفيل الذي يمتلك زوجًا من الإلكترونات غير الرابطة مع ذرة الكربون التي تحمل شحنة جزئية موجبة في المركب العضوي، بحيث يحل محل ذرة أو مجموعة ذرات فيه.
- تفاعل الأسترة **Esterification**: تفاعل الحموض الكربوكسيلية مع الكحولات بوجود عامل مساعد، مثل حمض الكبريتيك المركز لتكوين الإسترات.
- التصبن **Saponification**: تفاعل تفكك الإستر عند تسخينه مع محلول قاعدة قوية، مثل NaOH، منتجًا الكحول وملح الحمض الكربوكسيلي.
- عملية التكسير الحراري **Thermal Cracking**: عملية كيميائية يجري فيها تكسير مركبات الهيدروكربون ذات السلاسل الطويلة إلى مركبات ذات سلاسل أصغر.

قائمةُ المراجع

أولاً- المراجعُ العربية:

- خليل حسام ، موسوعة الكيمياء الشاملة، دار أسامة للنشر، ج2، 2009.
- محمد إسماعيل الدرمللي، الدليل في الكيمياء: الكيمياء العامة؛ ماهيتها، عناصرها، دار العلم والإيمان، ودار الجديد للنشر والتوزيع، 2018.

ثانياً- المراجعُ الأجنبية:

- Brady, Russell, Holum, **Chemistry Matter and its Change**, 3rd Ed, Wiley,2000.
- Brown, A.H., & Green T.D., **The essentials of instructional design: Connecting fundamental principles with process and practice**. Routledge. (2015).
- Ebbing ,Gammon, **General Chemistry**, 11th Ed, Houghton Mifflin Company, 2017.
- Harper Collins, Collins International GCSE, **Chemistry**, Cambridge UK, 2014.
- Harper Collins, Collins A & As, **Chemistry**, Cambridge UK, 2014.
- Lawrie Rayan, **Advanced Chemistry for You**, Nelson Thornes Ltd, 2012.
- McMurry, John, **Organic Chemistry**, Thomson learnig, 2016.
- Myers, Thomas, Oldham, **Chemistry**, Online Ed, Holt, Rinehart Winston, 2006.
- Raymond Change, **Chemistry**, 10th Edition, Singapore,2010.
- Sarquis Mickey, Jerry, **Modern Chemistry**.Houghton Mifflin Harcourt,2017.
- Solomons.T.W.Graham, Fryhle B. Craig, Snyder A. Scott, **Organic Chemistry**, 11th Ed, John Wiley & Sons Inc.2014.
- Staley, Matta, Waterman,**Chemistry**. 2017, Pearson Education
- Winter, Mark J, **Chemical Bonding** , Oxford 2004 .
- Zumdal Stevens,**Chemistry**,20th Ed,Boston, NewYork, 2018 .

