

أوراق عمل نهاية الفصل في الكيمياء والمواد العضوية والتفاعلات الكيميائية والخصائص الفيزيائية والكيميائية للمواد



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← المستوى العاشر ← كيمياء ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 20:29:31 2025-06-13

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

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى العاشر



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب المستوى العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

أوراق عمل نهاية الفصل في التفاعلات الكيميائية والخصائص الفيزيائية للمواد والروابط الكيميائية والتفاعلات
الحفازة مع الإجابة النموذجية

1

أوراق عمل نهاية الفصل في التفاعلات الكيميائية والخصائص الفيزيائية للمواد والروابط الكيميائية والتفاعلات
الحفازة

2

أوراق عمل الأندلس منتصف الفصل مع الإجابة النموذجية

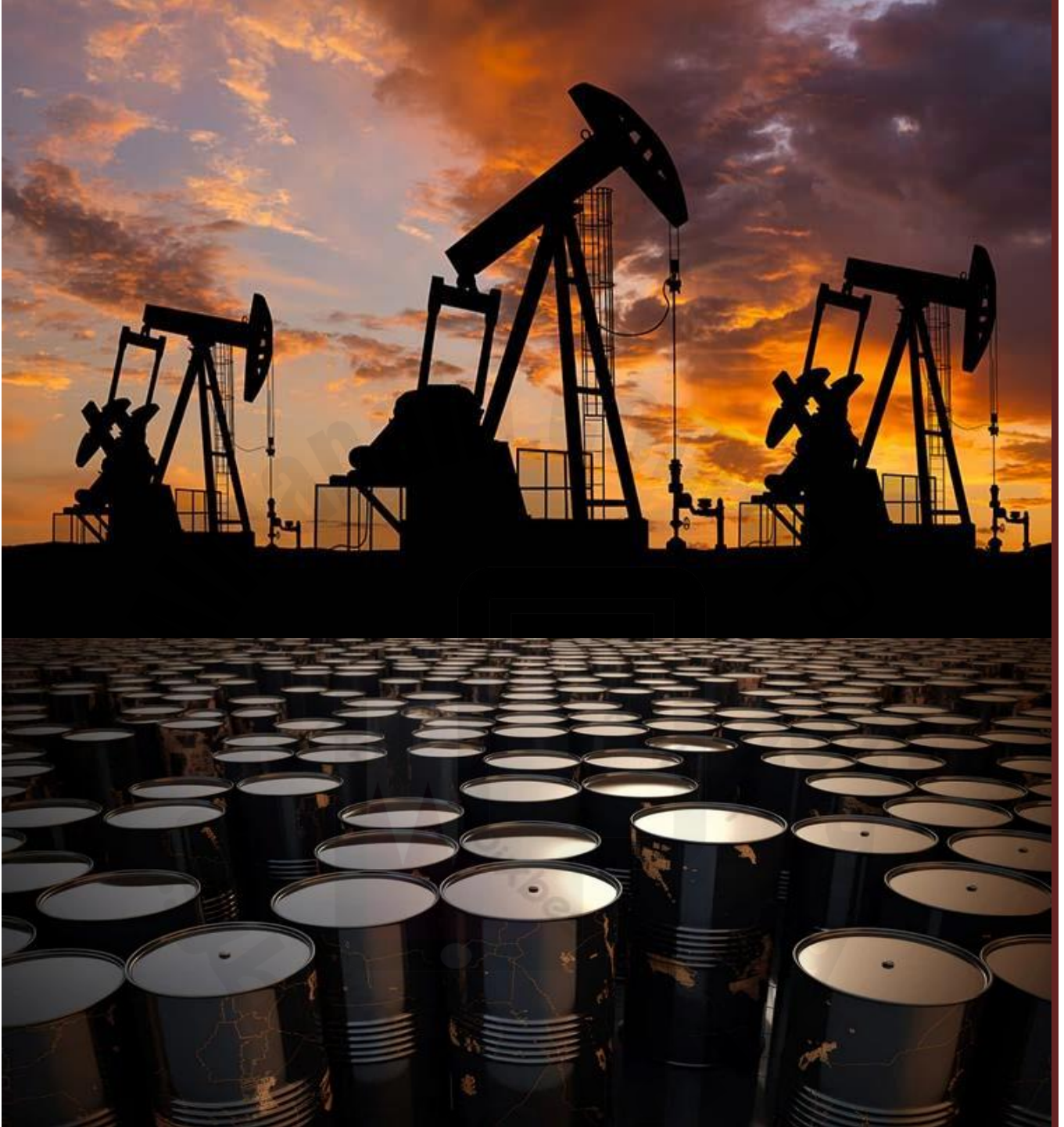
3

أوراق عمل الأندلس منتصف الفصل غير مجابة

4

أوراق عمل نهاية الفصل غير مجابة مدرسة مصعب بن عمير

5



الأوراق الإثرائية والعلاجية - الكيمياء - الصف العاشر

(نهاية الفصل الدراسي الثاني)

2024-2025

المجموعة	المادة	الكيمياء	موضوع الدرس	سرعة التفاعل الكيميائي ونظرية التصادم
ورقة اثرائية وعلاجية	5	10	رقم المعيار	
الاسم:			الصف:-----	التاريخ :

السؤال الأول : اختر رمز الإجابة الصحيحة:

1- ما العبارة الصحيحة فيما يتعلق بتركيز المواد الناتجة أثناء التفاعل الكيميائي ؟

A	تبقى ثابتة مع مرور الزمن .
B	تقل ثم تزداد مع مرور الزمن .
C	تتناقص مع مرور الزمن .
D	تزداد مع مرور الزمن .

2- ما العبارة الصحيحة فيما يتعلق بتركيز المواد المتفاعلة أثناء التفاعل الكيميائي ؟

A	تبقى ثابتة مع مرور الزمن .
B	تقل ثم تزداد مع مرور الزمن .
C	تتناقص مع مرور الزمن .
D	تزداد مع مرور الزمن .

3- أي الآتي يمثل مقدار التغير في كمية مادة متفاعلة أو ناتجة في وحدة الزمن ؟

A	المواد المتفاعلة .
B	التصادم الفعال .
C	المواد الناتجة .
D	معدل سرعة التفاعل الكيميائي .

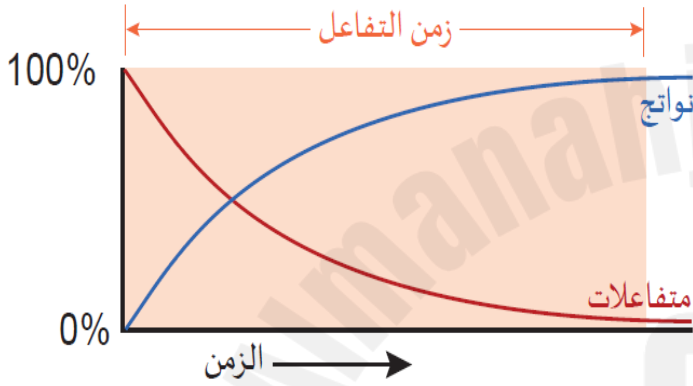
4- تفاعلت مادة ما تركيزها 4 M وأصبح 2 M بعد مرور 2 s ، ما معدل سرعة التفاعل الكيميائي بوحدة M/s ؟

A	1
B	2
C	4
D	8

5- ما الذي تشير إليه الإشارة السالبة في قانون معدل سرعة التفاعل الكيميائي ؟

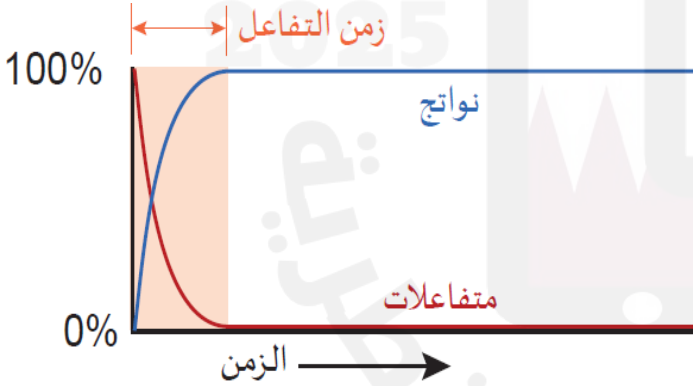
A	يقل تركيز المواد الناتجة .
B	يزداد تركيز المواد الناتجة .
C	يزداد تركيز المواد المتفاعلة .
D	يقل تركيز المواد المتفاعلة .

6- أي الآتي يمثل نوع سرعة التفاعل الكيميائي للتفاعل الذي يمثله المنحنى الآتي :



A	تفاعل بطيء - سرعة منخفضة .
B	تفاعل سريع - سرعة منخفضة .
C	تفاعل سريع - سرعة عالية .
D	تفاعل بطيء - سرعة عالية .

7- أي الآتي يمثل نوع سرعة التفاعل الكيميائي للتفاعل الذي يمثله المنحنى الآتي :



A	تفاعل بطيء - سرعة منخفضة .
B	تفاعل سريع - سرعة منخفضة .
C	تفاعل سريع - سرعة عالية .
D	تفاعل بطيء - سرعة عالية .

8- أي العبارات الآتية صحيحة فيما يتعلق بنظرية التصادم ؟

A	يكفي أن يكون التصادم في الاتجاه الصحيح .
B	يكفي أن يحدث تصادم بين دقائق المواد المتفاعلة .
C	يمكن أن يحدث تفاعل حتى لو لم تمتلك الدقائق طاقة كافية .
D	يحدث التفاعل بوجود طاقة كافية وتصادم في الاتجاه الفراغي الصحيح .

9- أي من الوحدات الآتية تمثل وحدة قياس سرعة التفاعل الكيميائي؟

S	A
M	B
s/M	C
M/s	D

10- ماذا يسمى الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل؟

طاقة حركية	A
طاقة التنشيط	B
التصادم الفعال	C
معدل سرعة التفاعل الكيميائي	D

11- أي الآتي صحيح عن العامل الحفاز في التفاعل الكيميائي؟

يزيد سرعة التفاعل ويزيد طاقة التنشيط	A
يزيد سرعة التفاعل ويقلل طاقة التنشيط	B
يقلل سرعة التفاعل ويقلل طاقة التنشيط	C
يقلل سرعة التفاعل ويزيد طاقة التنشيط	D

السؤال الثاني:

ما المقصود بكلٍ من :

1- معدل سرعة التفاعل :

2- طاقة التنشيط :

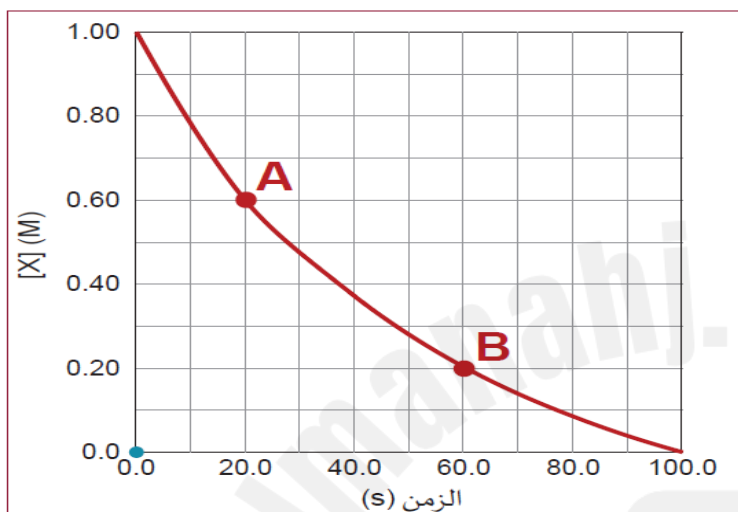
السؤال الثالث :

ما الشروط التي يجب توافرها لكي يكون التصادم فعالاً يؤدي إلى نواتج ؟ اذكرها .

.....
.....

السؤال الرابع:

يمثل الرسم البياني المجاور قيم تركيز المادة X بالنسبة للزمن ، احسب قيمة سرعة التفاعل الكيميائي بين النقطتين A و B ؟



.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

السؤال الخامس : من خلال الجدول الآتي :

الزمن (s)	[Br ⁻] (M)
20.0	2.0×10^{-1}
50.0	7.5×10^{-1}

أ. هل أيونات البروميد (Br⁻) مادة متفاعلة أم مادة ناتجة ؟

.....

ب. احسب سرعة التفاعل الكيميائي؟

.....

.....

السؤال السادس : من خلال الجدول الآتي :

الزمن (s)	[Cl ⁻] (M)
0.0	4.0×10^{-2}
15.0	1.5×10^{-2}

أ. هل أيونات الكلوريد (Cl⁻) مادة متفاعلة أم مادة ناتجة ؟

.....

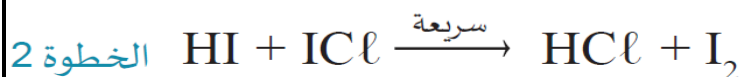
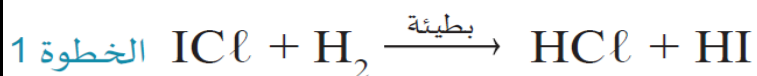
ب. احسب سرعة التفاعل الكيميائي؟

.....

.....

السؤال السابع :

من خلال التفاعل الآتي الذي يحدث على خطوتين :



1- حدد الخطوة المحددة لسرعة التفاعل ؟

.....

2- حدد المركب الوسيط ؟

.....

3- اكتب معادلة التفاعل الكلي ؟

.....

السؤال الثامن :

في المعادلة الرمزية الافتراضية الآتية :



إذا علمت أن تركيز A في بداية التفاعل $8 \times 10^{-2} M$ ، ثم أصبح تركيزه بعد مرور 10 s ،

$2 \times 10^{-2} M$. احسب معدل سرعة التفاعل

.....

.....

.....

.....

المجموعة	المادة	الكيمياء	موضوع الدرس	العوامل المؤثرة في سرعة التفاعلات الكيميائية
ورقة اثرانية وعلاجية	6	10	رقم المعيار	
الاسم:			الصف:-----	التاريخ :

السؤال الأول : اختر رمز الاجابة الصحيحة:

1- ما التفاعل الأبطأ من التفاعلات الآتية ؟

A	تفاعل مسحوق الخارصين مع 0.5 M من الحمض .
B	تفاعل قطع من الخارصين مع 0.5 M من الحمض .
C	تفاعل قطع من الخارصين مع 1 M من الحمض .
D	تفاعل مسحوق الخارصين مع 1 M من الحمض .

2- أي من العبارات الآتية غير صحيح فيما يتعلق بسرعة التفاعل الكيميائي؟

A	تزداد بوجود عامل حفاز مناسب
B	تزداد كمية المواد الناتجة المتكونة خلال وحدة الزمن
C	لا تؤثر عليها عوامل منها التركيز ومساحة السطح
D	يمكن قياسها من خلال التغير في تراكيز المواد خلال وحدة الزمن

3- في أي من الحالات الآتية تتوقع أن يكون معدل سرعة التفاعل بين كربونات الكالسيوم CaCO_3 وحمض النتريك HNO_3 أكبر ما يمكن ؟

A	مسحوق CaCO_3 مع 2 M من HNO_3 عند 40°C
B	مسحوق CaCO_3 مع 0.5 M من HNO_3 عند 40°C
C	قطعة من CaCO_3 مع 2 M من HNO_3 عند 20°C
D	قطعة من CaCO_3 مع 0.5 M من HNO_3 عند 40°C

4- كيف تؤدي زيادة تركيز المحلول المستخدم في التفاعل الكيميائي إلى زيادة سرعة التفاعل ؟

A	عن طريق زيادة سرعة الجسيمات
B	عن طريق تقليل سرعة الجسيمات
C	عن طريق زيادة معدل تصادم الجسيمات
D	عن طريق السماح للجسيمات بالتصادم بالاتجاه الفراغي المناسب

5- أي العبارات تصف بشكل صحيح ما يحدث عندما تنخفض درجة حرارة التفاعل ؟

A	تتحرك الجسيمات بشكل أسرع ، ويزداد معدل التصادمات
B	تتحرك الجسيمات بشكل أبطأ ، ويزداد معدل التصادمات
C	تتحرك الجسيمات بشكل أسرع ، ويقل معدل التصادمات
D	تتحرك الجسيمات بشكل أبطأ ، ويقل معدل التصادمات

6- أي العبارات الآتية صحيحة فيما يتعلق ببطء التفاعل أو عدم حدوثه بين الجسيمات الصلبة ؟

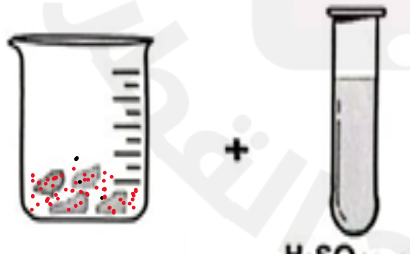
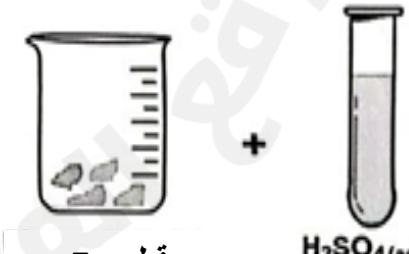
A	لأن الجسيمات في المواد الصلبة لها حركة اهتزازية وغير ثابتة في مواقعها .
B	لأن الجسيمات في المواد الصلبة لا تتحرك وغير ثابتة في مواقعها فتتحرك.
C	لأن الجسيمات في المواد الصلبة لها حركة دائرية وغير ثابتة في مواقعها فتتحرك.
D	لأن الجسيمات في المواد الصلبة لها حركة اهتزازية وثابتة في مواقعها فهي لا تتحرك .

السؤال الثاني :

1. اذكر العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل

.....

2. الشكل أدناه يوضح تفاعل كتلتين متساويتين تماماً من فلز الخارصين مع نفس الحجم من حمض الكلريتيك تركيزه 1M عند درجة حرارة 25C⁰. ادرسه جيداً ثم أجب عن الأسئلة التي تليها.

<p>(2)</p>  <p>مسحوق Zn + H₂SO₄(aq) (1M)</p>	<p>(1)</p>  <p>قطع Zn + H₂SO₄(aq) (1M)</p>
---	--

أي التجريبتين السابقتين تحدث أسرع (في زمن أقل)؟ مع التفسير.

.....

السؤال الرابع :

فسر ما يلي :

1- تزداد سرعة التفاعل الكيميائي عند زيادة تركيز المادة المتفاعلة.

.....
.....

2- تزداد سرعة التفاعل الكيميائي عند زيادة درجة حرارة التفاعل .

.....
.....

3- تزداد سرعة التفاعل الكيميائي عند إضافة العامل الحفاز.

.....
.....

4- تصدأ برادة الحديد في الهواء الرطب أسرع من قطعة حديد لها نفس الكتلة.

.....
.....

السؤال السابع :

1. ما الفرق بين العامل الحفاز المتجانس و العامل الحفاز غير المتجانس ؟

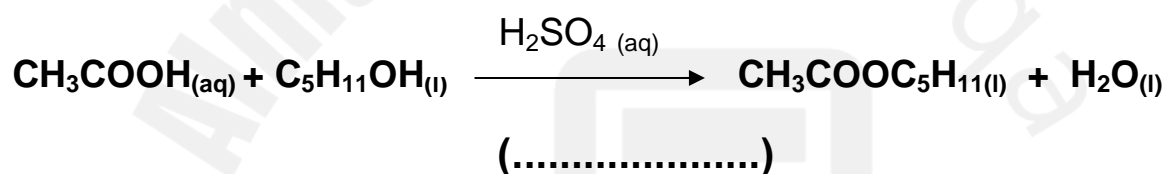
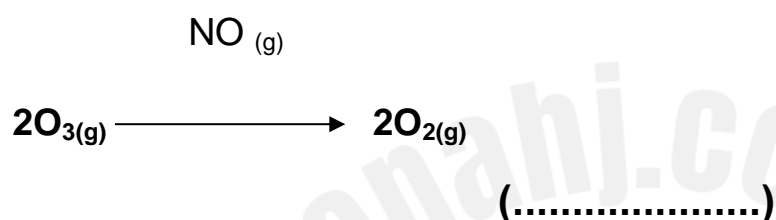
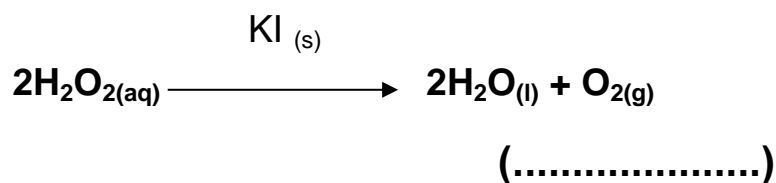
العامل الحفاز المتجانس	العامل الحفاز غير المتجانس

2. ما العلاقة بين سرعة التفاعل الكيميائي و زمن حدوث التفاعل؟

.....

السؤال الثامن :

ما نوع العامل الحفاز في كل من التفاعلات الآتية (متجانس / غير متجانس):



المجموعة	المادة	الكيمياء	موضوع الدرس	التغيرات في الطاقة الحرارية المصاحبة للتفاعلات الكيميائية
ورقة اثرانية وعلاجية	7	10	رقم المعيار	
الاسم:			الصف:-----	التاريخ :

السؤال الأول : اختر رمز الاجابة الصحيحة:

1- ما قيمة التغير في المحتوى الحراري ΔH ، اذا علمت أن المحتوى الحراري للمواد المتفاعلة يساوي 120 KJ والمحتوى الحراري للمواد الناتجة يساوي 160 KJ ؟

A	+280
B	-280
C	+40
D	-40

2- ما قيمة التغير في المحتوى الحراري ΔH ، اذا علمت أن المحتوى الحراري للمواد المتفاعلة يساوي 100 KJ والمحتوى الحراري للمواد الناتجة يساوي 140 KJ ؟

A	+240
B	-240
C	+40
D	-40

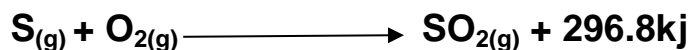
3- أي من العبارات الآتية صحيحة في ما يتعلق بقيمة حرارة التفاعل ذات الإشارة الموجبة ؟

A	يتم امتصاص طاقة ، وتكتب في جانب المواد المتفاعلة للمعادلة الكيميائية .
B	يتم امتصاص طاقة ، وتكتب في جانب المواد الناتجة للمعادلة الكيميائية .
C	تنتقل طاقة ، وتكتب في جانب المواد المتفاعلة للمعادلة الكيميائية .
D	تنتقل طاقة ، وتكتب في جانب المواد الناتجة للمعادلة الكيميائية .

4- أي من العبارات الآتية صحيحة في ما يتعلق بالتفاعلات الطاردة للحرارة ؟

A	تمتص طاقة ، ولها قيمة حرارة تفاعل ذات إشارة موجبة .
B	تطلق طاقة ، ولها قيمة حرارة تفاعل ذات إشارة موجبة .
C	تمتص طاقة ، ولها قيمة حرارة تفاعل ذات إشارة سالبة .
D	تطلق طاقة ، ولها قيمة حرارة تفاعل ذات إشارة سالبة .

5- أي من الجمل الآتية صحيحة في ما يتعلق بالتفاعل الكيميائي الممثل بالمعادلة الكيميائية الآتية ؟



A	التفاعل طارد للحرارة ويمتص طاقة .
B	التفاعل طارد للحرارة ويطلق طاقة .
C	التفاعل ماص للحرارة ويمتص طاقة .
D	التفاعل ماص للحرارة ويطلق طاقة .

6- اشارة ΔH في التفاعل الماص للحرارة ؟

A	سالبة.
B	صفر دائما.
C	متعادل.
D	موجبة.

7- أي من الجمل الآتية صحيحة في ما يتعلق بتفاعل كيميائي يمتلك قيمة حرارة تفاعل ΔH تساوي $+155 \text{ kJ}$ ؟

A	التفاعل طارد للحرارة ويمتص طاقة .
B	التفاعل طارد للحرارة ويطلق طاقة .
C	التفاعل ماص للحرارة ويمتص طاقة .
D	التفاعل ماص للحرارة ويطلق طاقة .

8- أي من الآتي يعبر عن (الطاقة الحرارية المخزنة في نظام ما) ؟

A	درجة الحرارة.
B	الطاقة الحرارية.
C	المحتوي الحراري.
D	الطاقة الحركية للجزيئات.

السؤال الثاني :

حدد قيمة التغير في المحتوى الحراري لتفاعل ما إذا علمت أن مجموع المحتوى الحراري للمتفاعلات هو 120 kj ، ومجموع المحتوى الحراري للنواتج هو 90 kj . هل التفاعل طارد للحرارة أو ماص للحرارة ؟

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

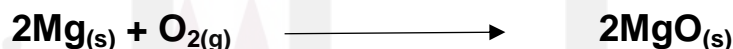
السؤال الثالث :

حدد قيمة التغير في المحتوى الحراري لتفاعل ما إذا علمت أن مجموع المحتوى الحراري للمتفاعلات هو 140 kj ، ومجموع المحتوى الحراري للنواتج هو 200 kj . هل التفاعل طارد للحرارة أو ماص للحرارة ؟

.....
.....

السؤال الرابع :

أ- افترض أن قيمة حرارة التفاعل ΔH للتفاعل الممثل بالمعادلة الكيميائية الآتية تساوي -1203 kj :



أعد كتابة المعادلة الكيميائية الحرارية للتفاعل السابق بشكل صحيح متضمناً قيمة التغير في المحتوى الحراري

.....
.....

ب- إذا كانت حرارة التفاعل (ΔH) لتفاعل ما تساوي -275kj- فما قيمة حرارة التفاعل للتفاعل العكسي ؟

.....

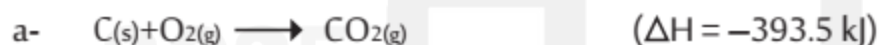
السؤال الخامس :

قارن بين التفاعلات الماصة للحرارة والتفاعلات الطاردة للحرارة من حيث :

التفاعلات الماصة للحرارة	التفاعلات الطاردة للحرارة	
		الطاقة المصاحبة للتفاعل (ممتصة أم منطلقة)
		إشارة التغير في المحتوى الحراري ΔH
		العلاقة بين طاقة المتفاعلات وطاقة النواتج

السؤال السادس :

صنف التفاعلات الآتية إلى تفاعلات ماصة للحرارة وتفاعلات طاردة للحرارة . مع التفسير.



المجموعة	المادة	الكيمياء	موضوع الدرس	مخططات الطاقة للتفاعلات الكيميائية
ورقة اثرانية وعلاجية	8	10	رقم المعيار	C1007
الاسم:	-----	الصف:-----	التاريخ :	

السؤال الأول : اختر رمز الاجابة الصحيحة:

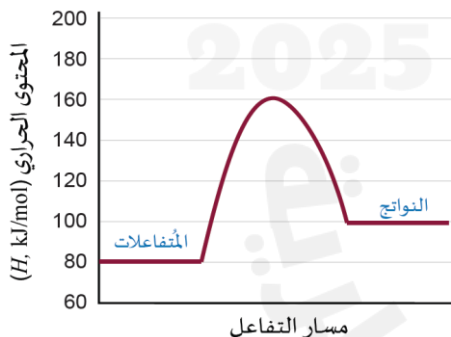
1- أي من الجمل الآتية صحيحة في ما يتعلق بمخطط الطاقة لتفاعل طارد للحرارة ؟

A	طاقة المواد المتفاعلة مساوية لطاقة المواد الناتجة
B	طاقة المواد المتفاعلة أقل من طاقة المواد الناتجة
C	طاقة المواد المتفاعلة أكبر من طاقة المواد الناتجة
D	يمكن أن تكون طاقة المواد المتفاعلة أكبر أو أقل من طاقة المواد الناتجة أو مساوية لها

2- أي من الجمل الآتية صحيحة في ما يتعلق بمخطط الطاقة لتفاعل ماص للحرارة ؟

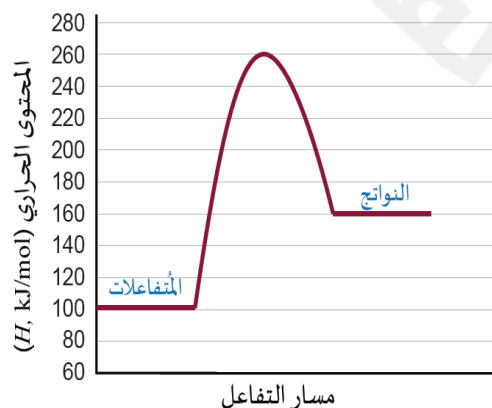
A	طاقة المواد المتفاعلة مساوية لطاقة المواد الناتجة
B	طاقة المواد المتفاعلة أقل من طاقة المواد الناتجة
C	طاقة المواد المتفاعلة أكبر من طاقة المواد الناتجة
D	يمكن أن تكون طاقة المواد المتفاعلة أكبر أو أقل من طاقة المواد الناتجة أو مساوية لها

3- ما قيمة التغير في المحتوى الحراري للتفاعل الممثل بمخطط الطاقة المجاور ؟



-20 KJ/mol	A
+20 KJ/mol	B
+80 KJ/mol	C
-100 KJ/mol	D

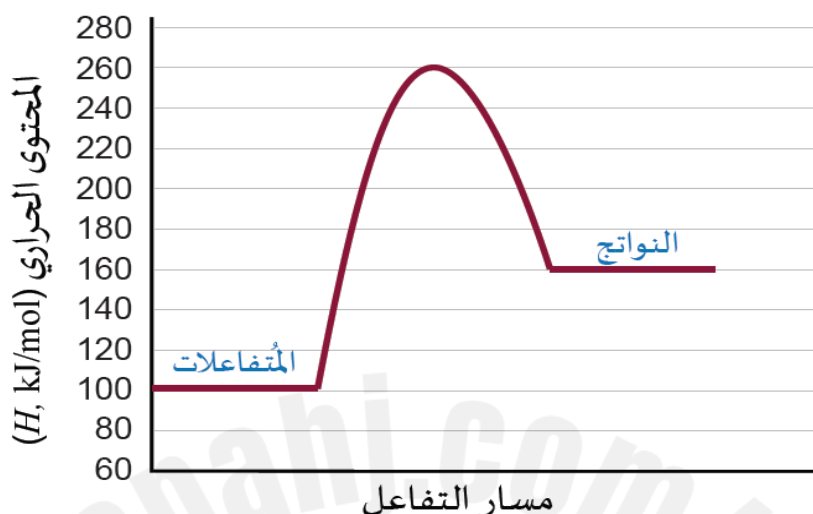
4- ما قيمة التغير في المحتوى الحراري للتفاعل الممثل بمخطط الطاقة المجاور ؟



-160 KJ/mol	A
+60 KJ/mol	B
-60 KJ/mol	C
+260 KJ/mol	D

السؤال الثاني :

لديك المنحنى الاتي الذي يمثل سير تفاعل . ادرسه جيدا ثم أجب عن الأسئلة التي تليه (بوحدة kJ)



1. ما مقدار طاقة وضع المواد المتفاعلة ؟

.....

2. ما مقدار طاقة وضع المواد الناتجة ؟

.....

3. ما مقدار طاقة المعقد المنشط ؟

.....

4. ما مقدار طاقة التنشيط E_a ؟

.....

5. ما قيمة المحتوى الحراري ΔH ؟

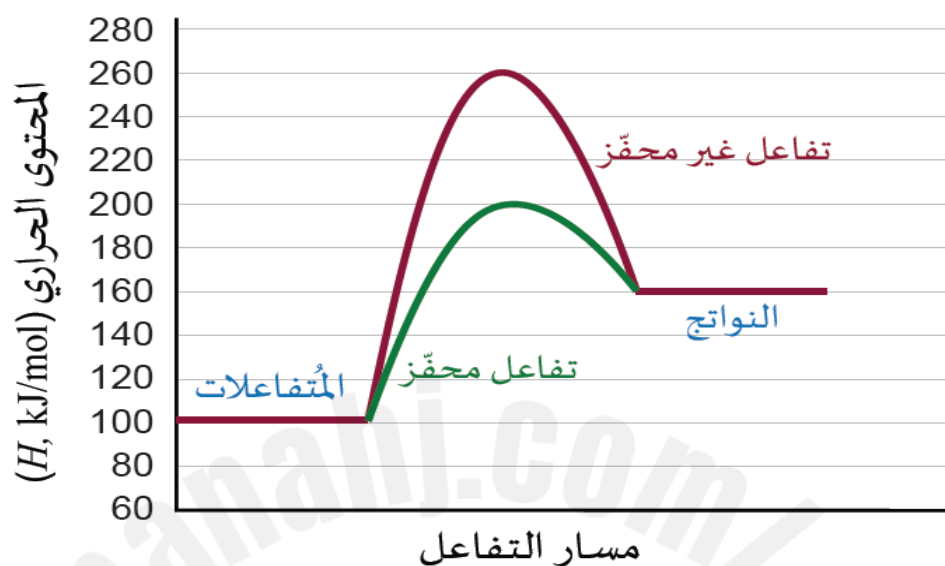
.....

6. هل التفاعل ماص أم طارد للطاقة الحرارية ؟

.....

السؤال الثالث:

لديك المنحنى الاتي يمثل سير تفاعل . ادرسه جيدا ثم أجب عن الأسئلة التي تليه (بوحدة kJ)



1. ما مقدار طاقة وضع المواد المتفاعلة ؟

.....

2. ما مقدار طاقة وضع المواد الناتجة ؟

.....

3. ما مقدار طاقة المعقد المنشط للتفاعل المحفز؟

.....

4. ما مقدار طاقة التنشيط E_a للتفاعل المحفز ؟

.....

5. ما قيمة المحتوى الحراري ΔH ؟

.....

6. هل تتغير قيمة ΔH عند إضافة عامل حفاز للتفاعل الكيميائي ؟ فسر إجابتك.

.....

المجموعة	المادة	الكيمياء	موضوع الدرس	المفاهيم الأساسية للكيمياء العضوية
ورقة اثرانية وعلاجية	9	10	رقم المعيار	
الاسم:			الصف:-----	التاريخ :

السؤال الأول : اختر رمز الإجابة الصحيحة:

1- أي من الخصائص الآتية ليست خاصة مميزة للألكانات ؟

A	قابلية للذوبان في الماء
B	درجات غليانها منخفضة
C	درجات انصهارها منخفضة
D	معدلات سرعة تفاعلاتها بطيئة

2 - أي من المركبات الآتية لا يعد من الألكانات؟

A	C_4H_{10}
B	C_6H_{12}
C	C_7H_{16}
D	C_8H_{18}

3 - أي من المركبات الآتية يعد من الهيدروكربونات ؟

A	$C_6H_{12}O_6$
B	CF_4
C	$HCOOH$
D	C_6H_{14}

4 - أي من العناصر الآتية يجب أن يكون موجود في المركبات العضوية جميعها ؟

A	الفلور (F)
B	الكربون (C)
C	الأكسجين (O)
D	النيتروجين (N)

5- ما الألكان الذي يحتوي على 16 ذرة هيدروجين ؟

C_6H_{16}	A
C_7H_{16}	B
C_8H_{16}	C
C_9H_{16}	D

6 - أي المركبات الآتية له أعلى درجة غليان ؟

C_3H_8	A
C_7H_{16}	B
C_5H_{12}	C
$C_{10}H_{22}$	D

7 - ما نوع الرابطة التساهمية التي تتميز بها الألكانات؟

أحادية	A
ثنائية	B
ثلاثية	C
رباعية	D

8- ما الألكان الذي يعد الأعلى درجة غليان من بين الألكانات ذات السلسلة المستقيمة الآتية ؟

الإيثان	A
الهكسان	B
البروبان	C
الهبتان	D

9- ما الصيغة العامة للألكانات؟

C_nH_n	A
C_nH_{2n}	B
C_nH_{2n+2}	C
C_nH_{2n-2}	D

10 - إذا كان عدد ذرات الهيدروجين في ألكان 8 ذرات ، فما عدد ذرات الكربون فيه ؟

1	A
2	B
3	C
4	D

11 - ما اسم الألكان الذي يحتوي على 6 ذرات كربون ؟

نونان	A
أوكتان	B
هكسان	C
بننتان	D

12- ما الصيغة الجزيئية لمركب الهبتان؟

C_3H_8	A
C_7H_{16}	B
C_5H_{12}	C
$C_{10}H_{22}$	D

13- أي الألكانات الآتية هي الأقل في درجة غليانها ؟

C_3H_8	A
C_7H_{16}	B
C_5H_{12}	C
$C_{10}H_{22}$	D

السؤال الثاني :

أ. مركب عضوي من الألكانات يتألف من 5 ذرات من الكربون له الصيغة البنائية المكثفة



1- ما اسم هذا المركب ؟

.....

2- اكتب الصيغة الجزيئية لهذا المركب ؟

.....

3- ارسم الصيغة البنائية لهذا المركب ؟

.....

4- ارسم الصيغة الهيكلية لهذا المركب ؟

.....

ب. مركب عضوي من الألكان يتألف من 4 ذرات من الكربون ، ما عدد ذرات الهيدروجين H فيه ؟

.....

.....

السؤال الثالث :

أ. مركب عضوي من الألكانات يتألف من 3 ذرات من الكربون له الصيغة البنائية المكثفة



1- ما اسم هذا المركب ؟

.....

2- اكتب الصيغة الجزيئية لهذا المركب ؟

.....

3- ارسم الصيغة البنائية لهذا المركب ؟

.....

4- ارسم الصيغة الهيكلية لهذا المركب ؟

.....

ب. مركب عضوي من الألكان يتألف من 5 ذرات من الكربون ، ما عدد ذرات الهيدروجين H فيه ؟

.....

.....

المجموعة	المادة	الكيمياء	موضوع الدرس	الألكانات في الصناعات البتروكيماوية
ورقة اثرانية وعلاجية	10	10	رقم المعيار	C1005
الاسم:	-----	الصف:-----	التاريخ :	

السؤال الأول : اختر رمز الاجابة الصحيحة:

1- أي مما يأتي يعد استخداماً هاماً وشائعاً للكثير من الألكانات ذات السلاسل القصيرة ؟

A	الوقود
B	الأسفلت
C	زيت التشحيم
D	إنتاج غاز الهيدروجين

2 - أي من الجمل الآتية صحيحة في ما يتعلق بالتكسير الحفزي؟

A	يتم تحويل الهيدروكربونات ذات السلاسل القصيرة إلى هيدروكربونات ذات سلاسل طويلة قيمة
B	يتم تحويل الهيدروكربونات القيمة ذات السلاسل القصيرة إلى هيدروكربونات ذات سلاسل طويلة
C	يتم تحويل الهيدروكربونات ذات السلاسل الطويلة إلى هيدروكربونات ذات سلاسل قصيرة قيمة
D	يتم تحويل الهيدروكربونات ذات السلاسل الطويلة إلى هيدروكربونات ذات سلاسل قصيرة

3 - عملية فصل مخلوط من السوائل إستناداً إلى الاختلاف في درجات غليانها تسمى

A	الترشيح
B	التحليل الكروموتوغرافي
C	الفصل الكهربائي
D	الفصل التجزيئي

4 - اكتب اثنين من الخواص الفيزيائية للألكانات

1.

2.

السؤال الثاني :

أ. أي السلاسل الهيدروكربونية أكثر إستخداماً كوقود ؟ (الطويلة أم القصيرة)

.....

.....

ب - ما الخاصية الفيزيائية التي تستخدم لفصل الهيدروكربونات في عملية التقطير التجزيئي ؟

.....

السؤال الثالث :

أ. ما الصيغة الكيميائية "X" الموجود في المعادلة الكيميائية الآتية التي تمثل عملية التكسير الحفزي ؟



.....

.....

ب. ما الصيغة الكيميائية "X" الموجود في المعادلة الكيميائية الآتية التي تمثل عملية التكسير الحفزي ؟



.....

.....