تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

almanahj.com/ae

موقع المناهج الإماراتية

الملف مراجعة الوحدة الثالثة حل الأسئلة المهمة
موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف الثامن ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن			
روابط مواد الصف الثامن على تلغرام			
التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول	
1	قطر الصف الثامن علوم بنك أسئلة روابط مباشرة pdf
2	مراجعة قبل الامتحان
3	نموذج تدريبي على الامتحان النهائي
4	مراجعة نهائية
5	أجوبة نموذج تدريبي على الامتحان النهائي

مراجعة الوحدة الثالثة

علوم الصف الثامن - الفصل الدراسي الاول

استاذ محمود ناهض

روابط المراجعة

https://forms.gle/4X3zMauG2cSTZbww5

https://forms.gle/qR8D71Ny27godJfLA

almanahj.com/
المنهج الإماراتية
استاذ محمود ناهض

✓ الصدأ الذي يحدث لجسم فلزي هو مؤشر على * 1/1

- التغير الفيزيائي
- ✓ التغير الكيميائي
- خاصية فيزيائية
- تفاعل تفكك

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

ما الدور الذي تقوم به المواد الحافظة للطعام في التفاعلات الكيميائية المؤدية إلى فساد الطعام؟

a. النواتج .
c. الحفازات .
b. المثبطات .
d. المتفاعلات .

A ○
B ◉ ✓
C ○
D ○

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

1/1 *

يفرز جسمك حفازات خاصة لهضم الطعام ، تسمى .....

a. فيتامينات .
c. أنزيمات .
b. مثبطات .
d. هرمونات.

A ○
B ○
C ◉ ✓
D ○

1/1 أي من الطرق التالية لا تعمل على زيادة سرعة التفاعل *

- زيادة مساحة السطح
- زيادة التركيز
- اضافة حفاز
- تخفيض درجة الحرارة ✓

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

1/1 *

. ما الدور الذي تقوم به الأنزيمات في الخلايا الحية ؟

a. النواتج .
c. الحفازات .
b. المثبطات .
d. المتفاعلات .

- A
- B
- C ✓
- D

صنّف في أي من مجموعتَي التفاعلات يمكن تصنيف هذا التفاعل؟

$$2SO_2 + O_2 \rightarrow 2SO_3$$

- ○ تفكك واحتراق
- ◉ تكوين (اتحاد) و احتراق ✓
- ○ تكوين (اتحاد) فقط
- ○ استبدال واحتراق

almanahj.com/ae
المنهج الإماراتية

✓ لماذا يمكن ان يساعد حفظ البطارية في الثلاجة على اطالة عمرها * 1/1

- ◉ تبطئ درجة الحرارة الباردة سرعة التفاعلات داخل البطارية ✓
- ○ تبطئ درجة الحرارة الساخنة سرعة التفاعلات داخل البطارية
- ○ ترفع درجة الحرارة الباردة سرعة التفاعلات داخل البطارية
- ○ تزيد درجة الحرارة الباردة سرعة التفاعلات داخل البطارية

1/1 ما المعامل الذي يجب وضعه في الفراغ حتى تصبح المعادلة التالية موزونة *

$$CH_4 + 2O_2 \longrightarrow CO_2 + \ldots\ldots H_2O$$

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

- 1
- ✓ 2
- 4
- 8

1/1 *

3. **صنّف** التفاعل المبيّن أدناه.

$$2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$$

A. احتراق **C.** استبدال أحادي

B. تفكك **D.** تكوين

- A
- B
- C
- ✓ D

1/1 ما المعامل الذي يجب وضعه في الفراغ حتى تصبح المعادلة التالية موزونة

$$CH_4 + ---O_2 \longrightarrow CO_2 + 2H_2O$$

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

1 ○

2 ◉ ✓

4 ○

6 ○

1/1 ما المعامل الذي يجب وضعه في الفراغ حتى تصبح المعادلة التالية موزونة *

$$2Al + ... HCl \longrightarrow 2AlCl_3 + 3H_2$$

3 ○

6 ◉ ✓

12 ○

2 ○

1. كيف تتأكد من حدوث تفاعل كيميائيّ؟

A. التحقق من درجة حرارة المواد الكيميائيّة الأولية والنهائية.

B. المقارنة بين الخواص الكيميائية للمواد الكيميائيّة الأولية والمواد الكيميائيّة النهائيّة.

C. البحث عن تغيّر الحالة.

D. البحث عن فقاقيع في المواد الكيميائيّة الأوليّة.

almanahj.com/ae
المنهج الإماراتي

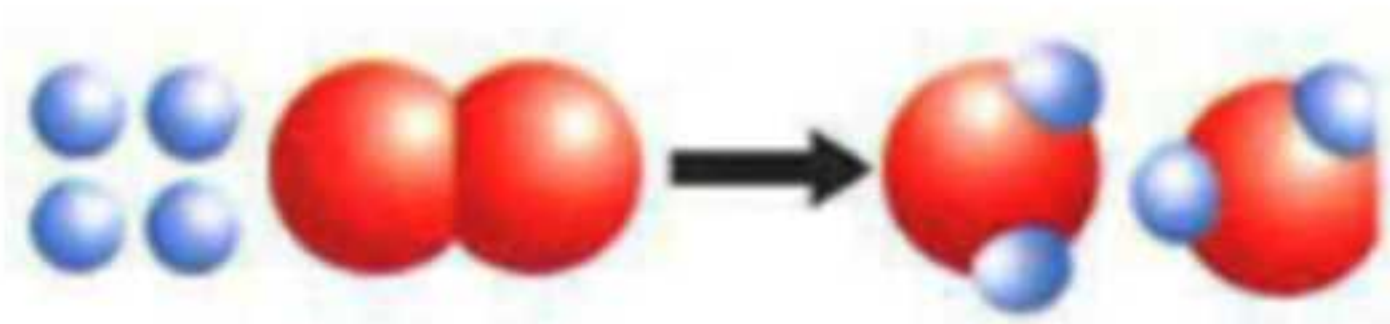
A ○

B ◉ ✓

C ○

D ○

✓ اي من المعادلات الكيميائية التالية تصف الشكل 1/1
ادناه *



✓ $2H_2 + O_2 = 2H_2O$ ◉

$H_2 + O_2 = 2H_2O$ ○

$2H_2 + O_2 = 2H_2O_2$ ○

$2H_2 + 2O_2 = 2H_2O$ ○

2. يُبيّن الشكل أعلاه نماذج للجزيئات في التفاعلات الكيميائية. أيّ مما يلي هما المادتان الكيميائيتان اللتان تمثلان المتفاعلات في هذا التفاعل؟

A. CH_4 و CO_2

B. CH_4 و O_2

C. CO_2 و H_2O

D. O_2 و H_2O

A ○

B ◉ ✓

C ○

D ○

2. كيفة تعمل زيادة مساحة السطح على زيادة سرعة التفاعل؟

A. من خلال زيادة طاقة التنشيط

B. من خلال زيادة كمية المتفاعل

C. من خلال زيادة التلامس بين الجسيمات

D. من خلال زيادة المساحة بين الجسيمات

المناهج الإماراتية

A ○

B ○

C ◉ ✓

D ○

6. يمكن أن يعمل المركّب NO_2 كحفّاز في التفاعل الذي يحوّل الأوزون (O_3) إلى أكسجين (O_2) في الغلاف الجوي العلوي. أيّ من العبارات التالية صحيح؟

A. ينتج المزيد من الأكسجين مع وجود NO_2.

B. يُعتبَر NO_2 متفاعلًا في التفاعل الكيميائي الذي يحوّل O_3 إلى O_2.

C. تكون الطاقة الناتجة من التفاعل في وجود NO_2 أكثر من الطاقة الناتجة في حالة عدم وجوده.

D. يحدث هذا التفاعل في وجود NO_2 بسرعة أكبر مما يحدث في حالة عدم وجوده.

A ○

B ○

C ○

D ◉ ✓

4. يكوّن نيترات البوتاسيوم نيتريت البوتاسيوم والأكسجين في بعض الألعاب النارية.

$$2KNO_3 \rightarrow 2KNO_2 + O_2$$

يُصنّف هذا التفاعل على أنّه

A. تفاعل احتراق.

B. تفاعل تفكك.

C. تفاعل استبدال أحاديّ.

D. تفاعل تكوين.

A ○

B ◉ ✓

C ○

D ○

3. عند اتحاد الحديد مع غاز الأكسجين مكوّنين الصدأ، فإنّ الكتلة الكلية للنواتج

A. تعتمد على ظروف التفاعل.

B. تكون أقلّ من كتلة المتفاعلات.

C. تساوي كتلة المتفاعلات.

D. تكون أكبر من كتلة المتفاعلات.

almanahj.com/ae
المنهج الإماراتية

A ○

B ○

C ◉ ✓

D ○

1/1 * ✓

5. أيّ من التفاعلات التالية هو عكس تفاعل التفكك؟

A. الاحتراق

B. تكوين

C. الاستبدال المزدوج

D. الاستبدال الأحاديّ

A ○

B ◉ ✓

C ○

D ○

2. إنّ المعادلة أدناه غير موزونة.

$$Zn + HCl \longrightarrow ZnCl_2 + H_2$$

أيّ مما يلي هي المعادلة الكيميائية الموزونة الصحيحة؟

A. $Zn + H_2Cl_2 \longrightarrow ZnCl_2 + H_2$

B. $Zn + HCl \longrightarrow ZnCl + H$

C. $2Zn + 2HCl \longrightarrow ZnCl_2 + H_2$

D. $Zn + 2HCl \longrightarrow ZnCl_2 + H_2$

A ○

B ○

C ○

D ◉ ✓

1. كم عدد ذرات الكربون المتفاعلة في هذه المعادلة؟

$$2C_4H_{10} + 13O_2 \rightarrow 8CO_2 + 10H_2O$$

A. 2
B. 4
C. 6
D. 8

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

A ○
B ○
C ○
D ◉

✓

$$CH_4 + 4Cl_2 \rightarrow __HCl + __CCl_4$$

. ما الحد الأدنى لعدد ذرّات الكلور (Cl) اللازمة للتفاعل المبيّن في المعادلة؟

A. 1
B. 2
C. 4
D. 8

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

A ○

B ○

C ○

D ◉ ✓

$$CH_4 + 4Cl_2 \rightarrow __HCl + __CCl_4$$

7. نبيّن المعادلة الكيميائية أعلاه ما يمكن أن يحدث في تفاعلٍ بين الميثان وغاز الكلور. حُذفت المعاملات في طرف النواتج من المعادلة. ما المعامل الصحيح لحمض الهيدروكلوريك HCL؟

A. 1
B. 2
C. 4
D. 8

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

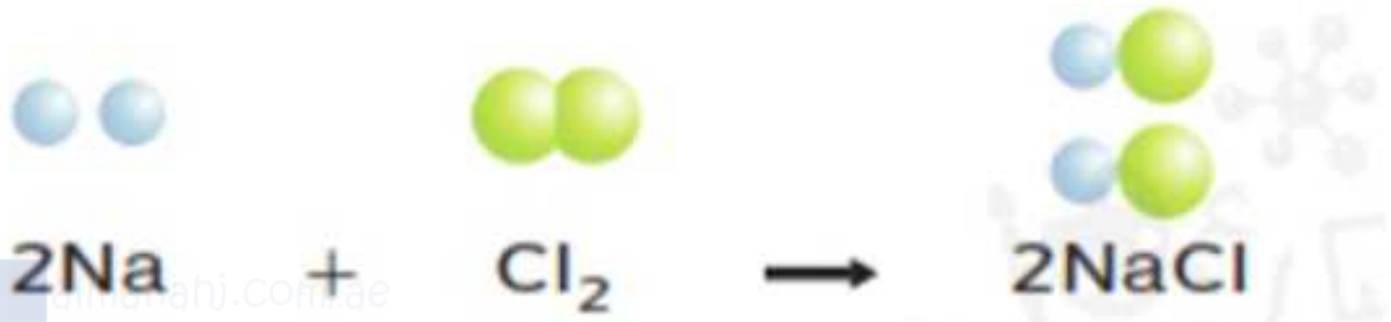
A ○

B ○

C ◉ ✓

D ○

✓ اي العبارات التالية تصف التفاعل ادناه بشكل صحيح * 1/1



المناهج الإماراتية

- (●) تتكسر الراوبط بين ذرات الكلور وتتكون روابط بين ذرات الصوديوم والكلور ✓
- ( ) لا تتكسر الراوبط بين ذرات الكلور وتتكون روابط بين ذرات الصوديوم والكلور
- ( ) تتكسر الراوبط بين ذرات الصوديوم وتتكون روابط بين ذرات الصوديوم والكلور
- ( ) تتكسر الراوبط بين ذرات الكلور ولا تتكون روابط بين ذرات الصوديوم والكلور

2. ما الطريقة الواحدة التي تؤكد حدوث تفاعل كيميائي؟

A. تغيّر الخواص الكيميائية

B. تغيّر الخواص الفيزيائية

C. تكوّن غاز

D. ارتفاع درجة الحرارة

almapan.com/ae
المنابع الإماراتية

A ✓

B

C

D

1/1

ما سبب اكتشاف الذرات ملاحظة أن كتلة النواتج دائما تساوي كتلة المتفاعلات في التفاعل *

- (●) لان الذرات لا تفني ولا تستحدث في التفاعل بل يعاد ترتيب الذرات فقط وهذا يفسر سبب عدم تغير الكتلة
- ( ) لان الذرات تفني وتستحدث في التفاعل ولا يعاد ترتيب الذرات وهذا يفسر سبب عدم تغير الكتلة
- ( ) في التفاعل لا يعاد ترتيب الذرات بل تتغير الذرات وهذا يفسر سبب عدم تغير الكتلة
- ( ) لا شيء مما سبق

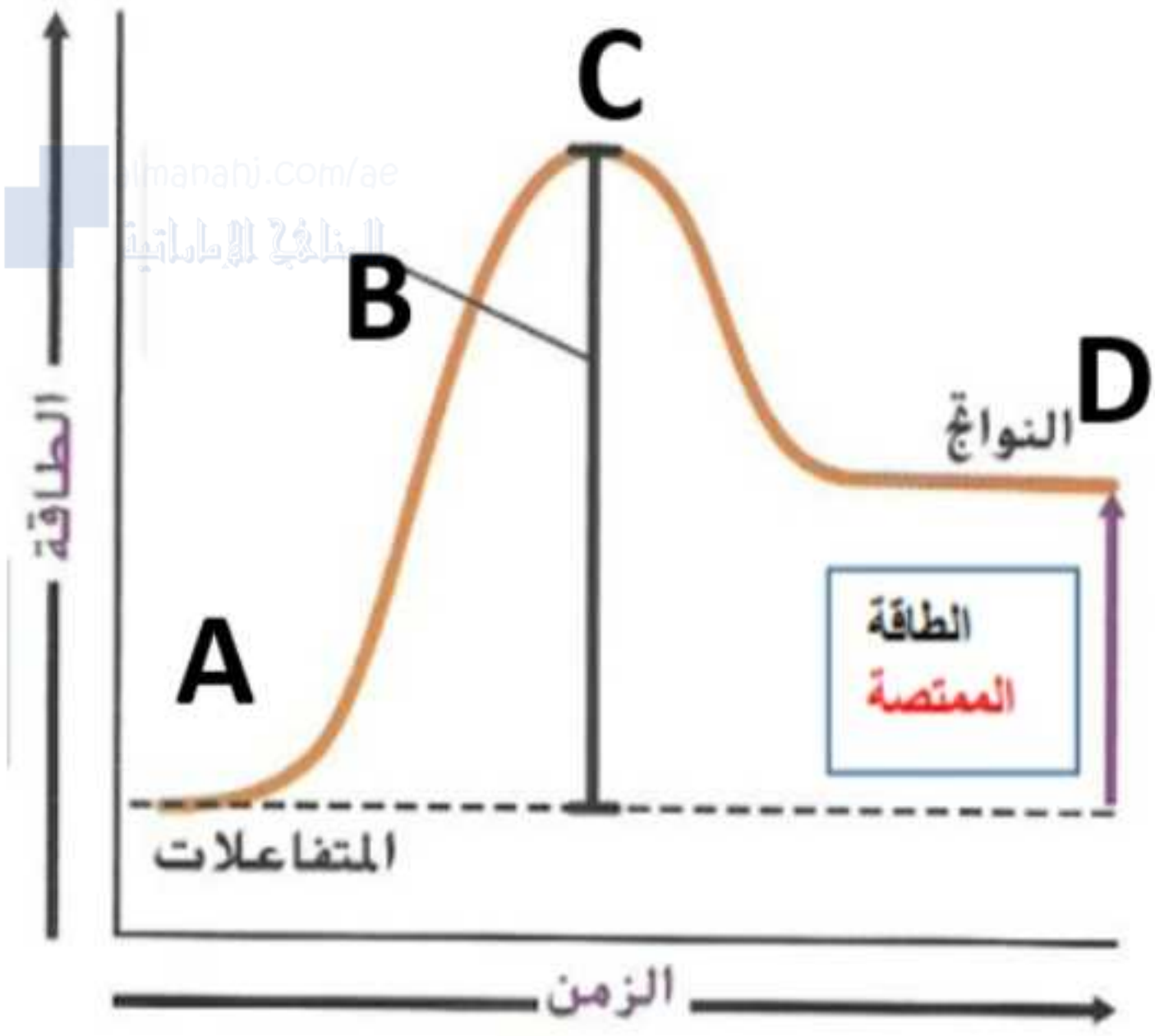
9. **حلّل** لاحظ أحد الطلاب تفاعلًا كيميائيًا وجمع البيانات التالية:

الملاحظات قبل التفاعل	أُضيف مسحوق أبيض إلى سائل شفاف.
الملاحظات أثناء التفاعل	أطلقت المتفاعلات فقاقيع بسرعة في الدورق المفتوح.
كتلة المتفاعلات	4.2 g
كتلة النواتج	4.0 g

استنتج الطالب أنّ الكتلة لم تُحفظ في التفاعل. اشرح سبب عدم اعتبار هذا الاستنتاج صحيحًا. وما الذي يمكن أن يفسر الفرق في الكتلة؟

- ◉ ان الكتلة محفوظة دائما في التفاعلات وقد نتج عن التفاعل هذا غاز انطلق في الوسط المحيط ولم يتم قياسه على الميزان ✓
- ○ ان الكتلة دائما غير محفوظة في التفاعلات وقد نتج عن التفاعل هذا غاز انطلق في الوسط المحيط ولم يتم قياسه على الميزان
- ○ استنتاجه صحيح لان الكتلة لا تحفظ في التفاعلات الكيميائية
- ○ نتج عن التفاعل هذا غاز انطلق في الوسط المحيط ولم يتم قياسه على الميزان لان الكتلة لا تحفظ في التفاعلات الكيميائية

✓ في الشكل ادناه ما الرمز الذي يشير الى طاقة التنشيط * 1/1



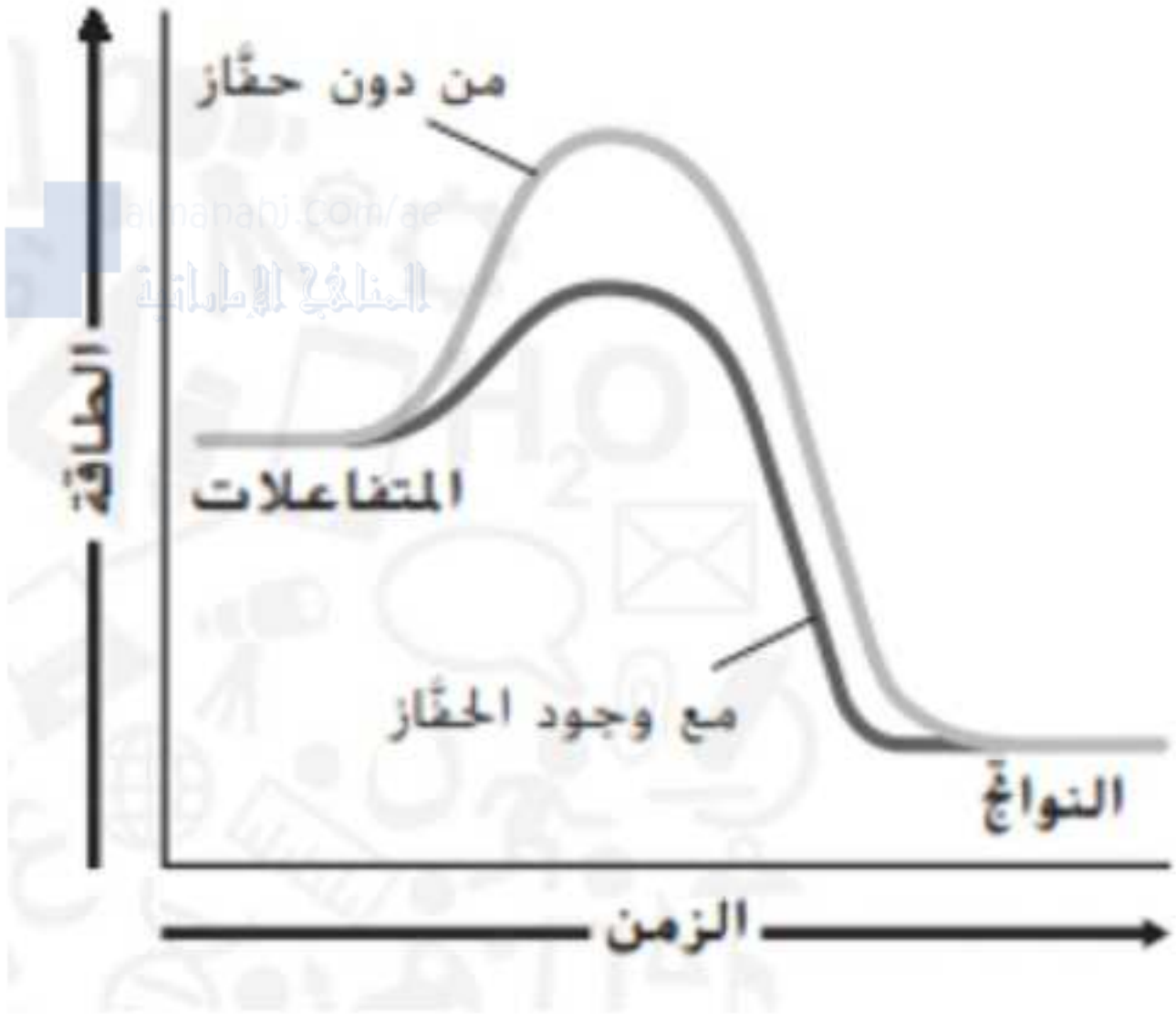
A

✓ B

C

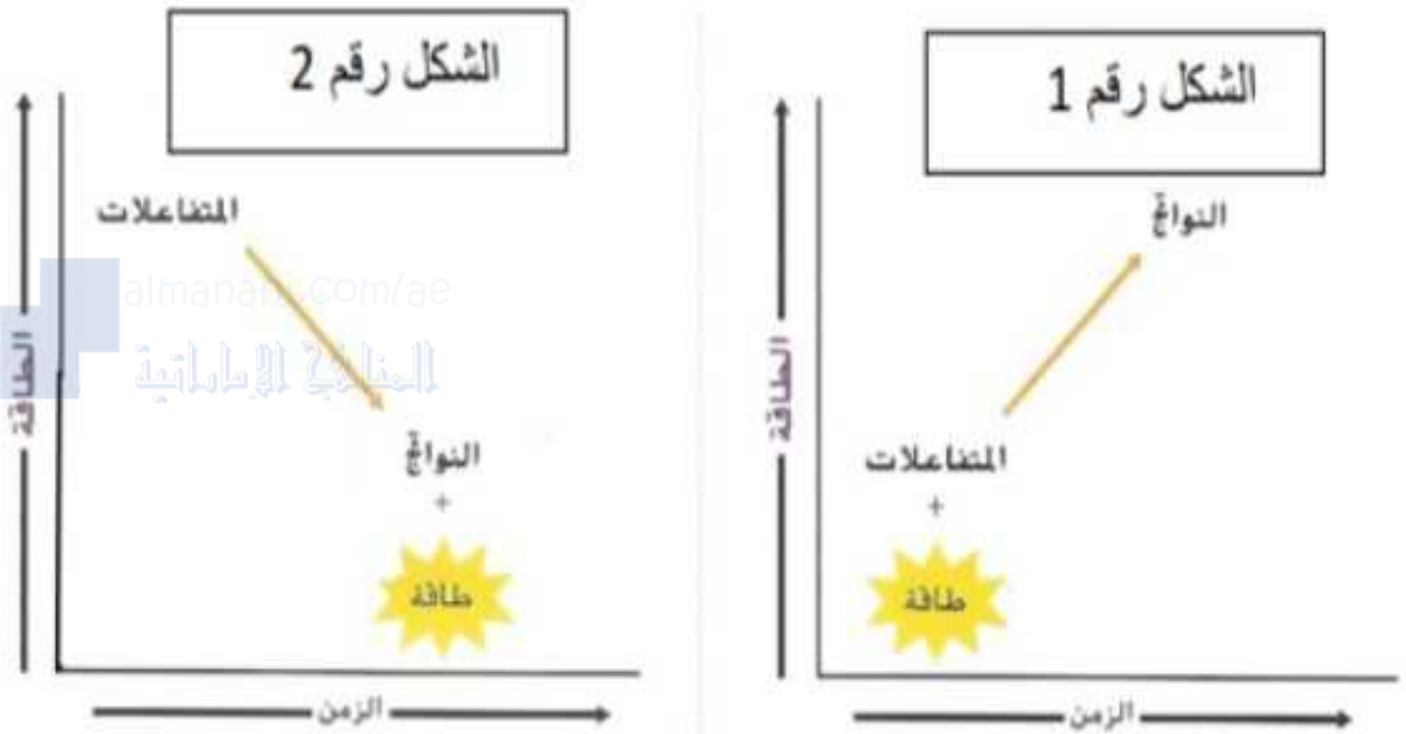
D

✓ اي من العبارات التالية تصف الشكل ادناه بشكل صحيح * 1/1



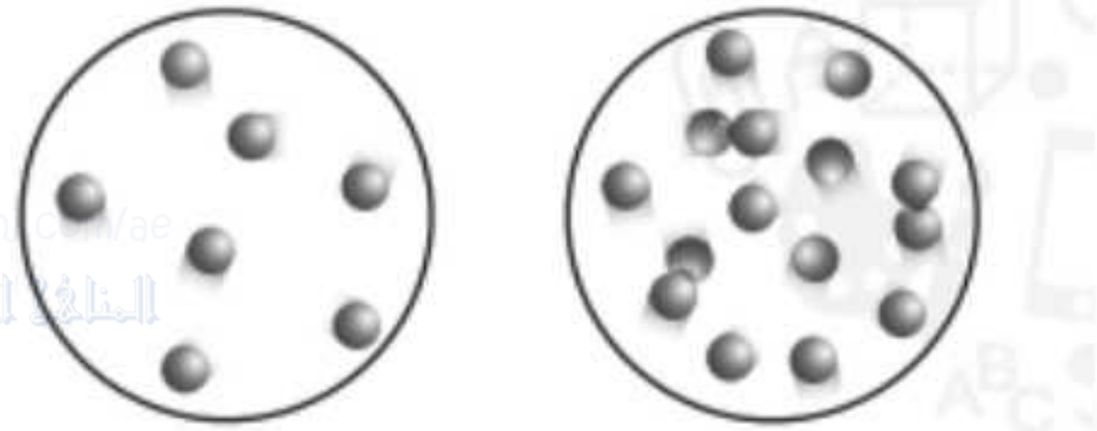
- التفاعل في وجود حفاز يحتاج الى كمية قليلة من الطاقة مقارنة مع التفاعل بدون حفاز ✓
- الطاقة المنطلقة عند تكون الروابط بين جزيئات النواتج أقل من الطاقة المستهلكة عند كسر الراوبط بين جزيئات المتفاعلات
- التفاعل في وجود حفاز يحتاج الى كمية كبيرة من الطاقة مقارنة مع التفاعل بدون حفاز
- يوضح الشكل الطاقة الضوئية عبر الزمن خلال التفاعل

✓ اي العبارات التالية تصف الشكل ادناه بشكل صحيح * 1/1



- ◉ يمثل الشكل رقم 1 تفاعل ماص للحرارة ✓
- ○ يمثل الشكل رقم 2 تفاعل ماص للحرارة
- ○ يمثل الشكل رقم 1 تفاعل طارد للحرارة
- ○ يمثل الشكل رقم 2 تفاعل البناء الضوئي

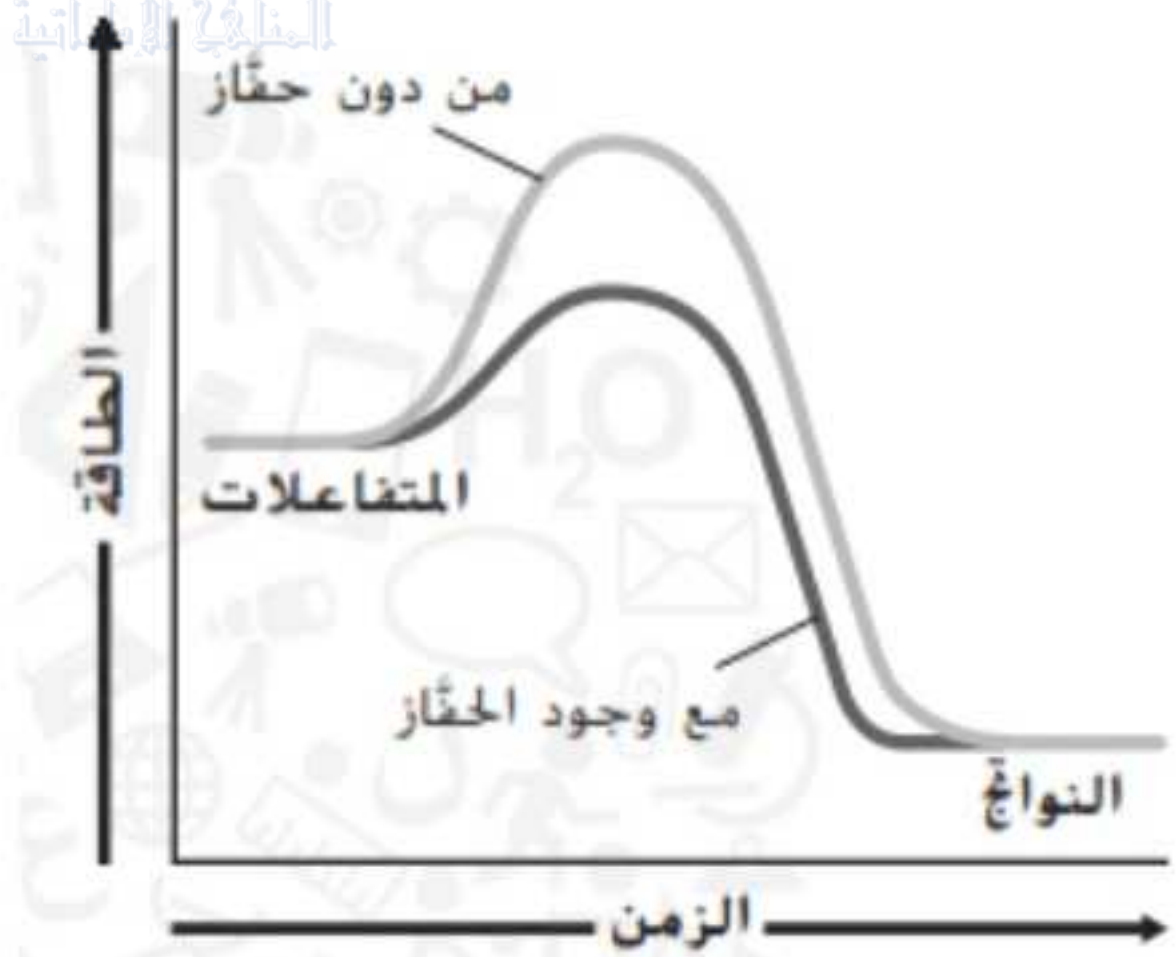
✓ قارن بين عينتي الغاز الممثلتين في الشكل من حيث الضغط والتركيز ؟ * 1/1



- (●) يحتوي نموذج الغاز الذي في اليمين على جسيمات أكثر لذا فان الضغط والتركيز يكونان أكبر ✓
- ( ) يحتوي نموذج الغاز الذي في اليمين على جسيمات اقل لذا فان الضغط والتركيز يكونان أكبر
- ( ) يحتوي نموذج الغاز الذي في اليسار على جسيمات أكثر لذا فان الضغط والتركيز يكونان أكبر
- ( ) يحتوي نموذج الغاز الذي في اليسار على جسيمات أقل لذا فان الضغط والتركيز يكونان أكبر

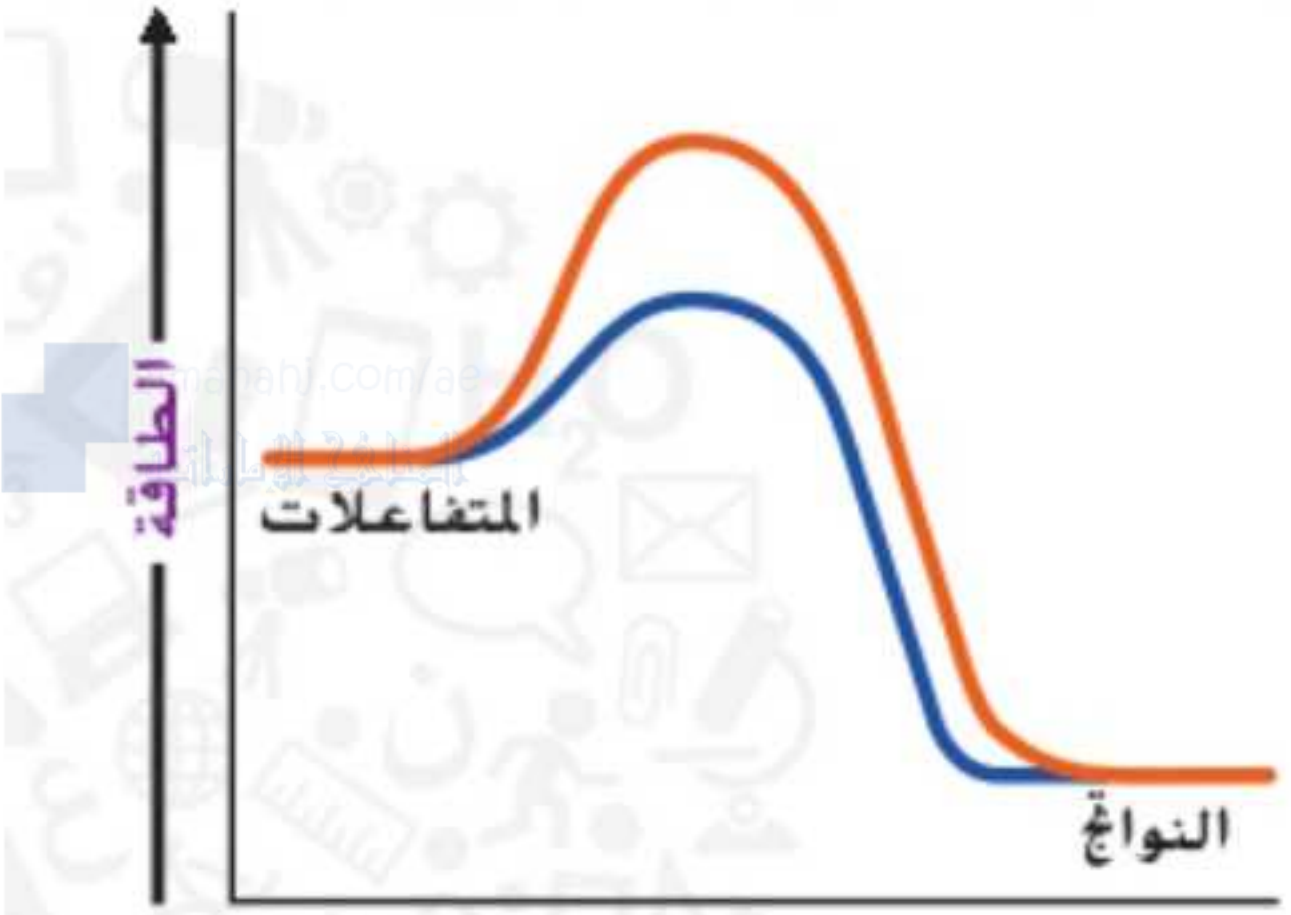
1/1

✓ يبين الشكل ادناه التغيرات في الطاقة اثناء التفاعل ويبين الخط الافتح التفاعل من دون حفاز اما الخط الداكن يبين التفاعل باستخدام حفاز فاي من العبارات التالية صحيح بشان هذين التفاعلين *



- ان التفاعل الذي يتضمن حفازا أكثر انتاجا للحرارة من التفاعل الذي يحدث من دون حفاز
- ◉ يتطلب التفاعل الذي يتضمن حفازا طاقة تنشيط اقل من التفاعل الذي يحدث من دون حفاز ✓
- يحتاج التفاعل الذي يتضمن حفازا الى متفاعلات أكثر من التفاعل الذي يحدث من دون حفاز
- يستغرق التفاعل الذي يتضمن حفازا مدة اطول من التفاعل الذي يحدث من دون حفاز

8. **توقَّع** يُبيّن الرسم التخطيطي أدناه تفاعلين، أحدهما يستخدم حفّازًا (الأزرق) والآخر بدون حفّاز (البرتقالي).

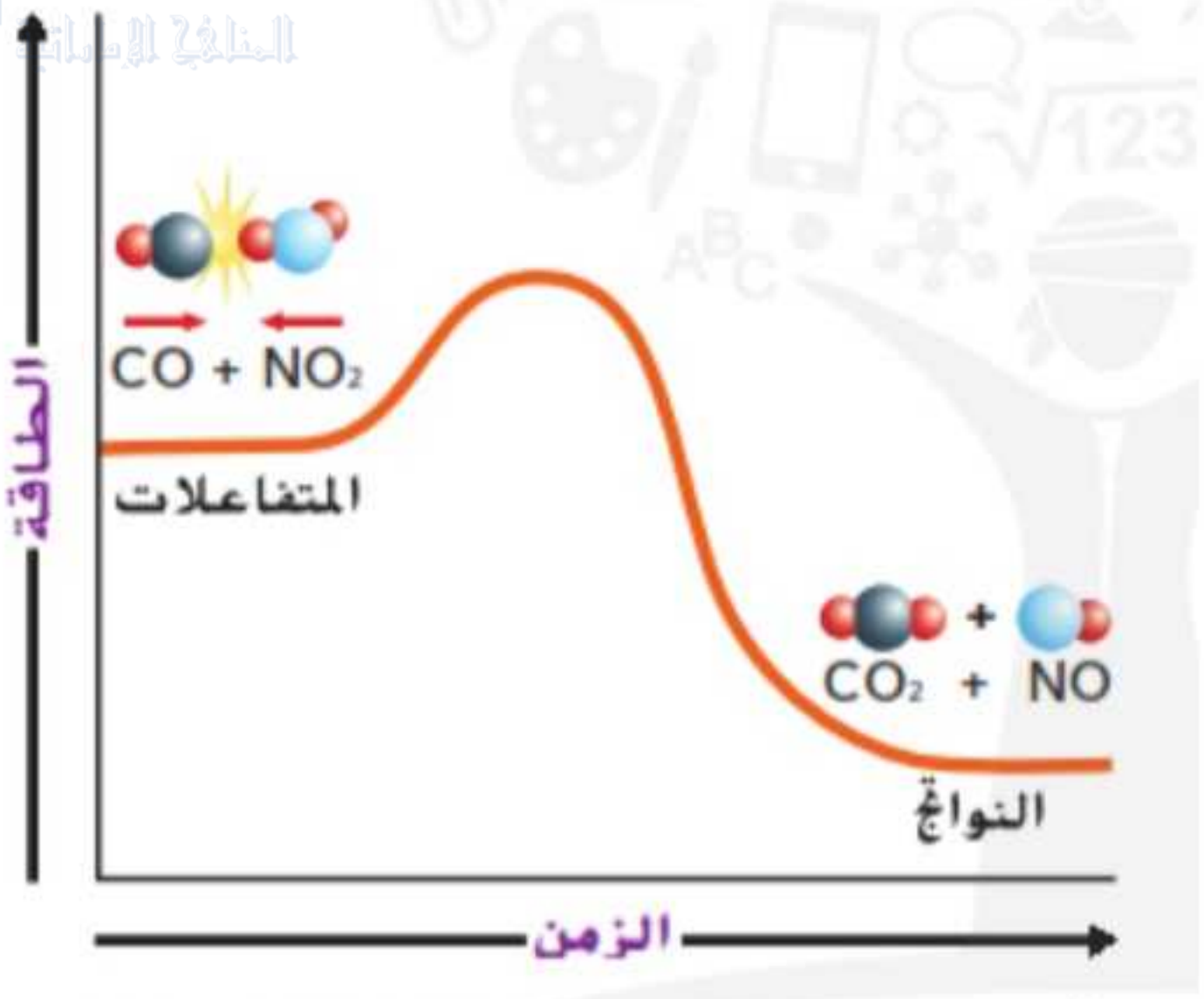


كيف من الممكن ان يصبح الخط الأزرق إذا استُخدم مثبط بدلًا من حفّاز؟

- سيكون الخط الازرق اعلى لان المثبط سيزيد من طاقة تنشيط التفاعل ✓
- سيكون الخط الازرق اقل لان المثبط سيزيد من طاقة تنشيط التفاعل
- لن يتأثر الخط الازرق لان المثبط يعمل مثل الحفاز
- سيبقى الخط الزرق كما هو ولن يتغير

1/1

✓ ان التمثيل البياني ادناه هو رسم تخطيطي للطاقة يبين التفاعل بين أول اكسيد الكربون CO و ثاني اكسيد النيتروجين NO2 بناء على هذه المعلومات اجب عن السؤال التالي *



أيّ من العبارات التالية حول هذا التفاعل صحيح؟

- ان الطاقة اللازمة لتفكك روابط المتفاعلات أكبر من الطاقة المتحررة عند تكون روابط النواتج
- ✓ ان الطاقة اللازمة لتفكك روابط المتفاعلات أاقل من الطاقة المتحررة عند تكون روابط النواتج
- لا تحتاج روابط المتفاعلات الى طاقة لكي تتفكك لان التفاعل يطلق طاقة
- تحتاج روابط المتفاعلات الى طاقة كي تتفكك وبالتالي فان التفاعل يمتص طاقة

6. ما نوع التفاعل الكيميائي الذي يتضمن متفاعلًا واحدًا فقط؟

A. تفكك

B. استبدال مزدوج

C. استبدال أحاديّ

D. تكوين

A ✓

B

C

D

1/1 *

7. ما العنصر الذي يكون، دائمًا، متفاعلًا في تفاعل الاحتراق؟

A. الكربون

B. الهيدروجين

C. النيتروجين

D. الأكسجين

A

B

C

D ✓

5. في الشكل أعلاه تُستخدم أشكال لتمثيل تفاعل كيميائي. فما نوع التفاعل الكيميائي المُمثل في الشكل أعلاه؟

A. تفكك

B. استبدال مزدوج

C. استبدال أحاديّ

D. تكوين

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

A ○

B ○

C ◉ ✓

D ○

4. أيّ مما يلي يحدث قبل أن تتكوّن الروابط الجديدة أثناء تفاعل كيميائيّ؟

A. تُدمَّر الذرات الموجودة في المواد الكيميائيّة الأولية.

B. تتفكك الروابط بين ذرات المواد الكيميائيّة الأولية.

C. تتوقف ذرات المواد الكيميائيّة الأولية عن الحركة.

D. تزداد قوة الروابط بين ذرات المواد الكيميائيّة الأولية.

A ○

B ◉ ✓

C ○

D ○

1/1

✓ صنف التفاعل المبين في المعادلة *

$$2C_4H_{10} + 13O_2 \rightarrow 8CO_2 + 10H_2O$$

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

- تكوين (اتحاد)
- ✓ احتراق
- استبدال االحادي
- استبدال مزدوج

1/1

✓ *

3. أيّ من المعادلات التالية يُبيّن أنّ الذرات محفوظة في التفاعل؟

A. $CH_4 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$

B. $CH_4 + O_2 \longrightarrow CO_2 + 2H_2O$

C. $CH_4 + 2O_2 \longrightarrow CO_2 + 2H_2O$

D. $2CH_4 + O_2 \longrightarrow 2CO_2 + H_2O$

- A
- B
- ✓ C
- D

1/1

ما نوع التفاعل الظاهر بالشكل *

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

- تفكك
- تكوين (اتحاد)
- استبدال احادي ✓
- استبدال مزدوج

1/1

ما نوع التفاعل الظاهر بالشكل *

- تفكك
- تكوين (اتحاد)
- استبدال احادي
- استبدال مزدوج ✓

1/1

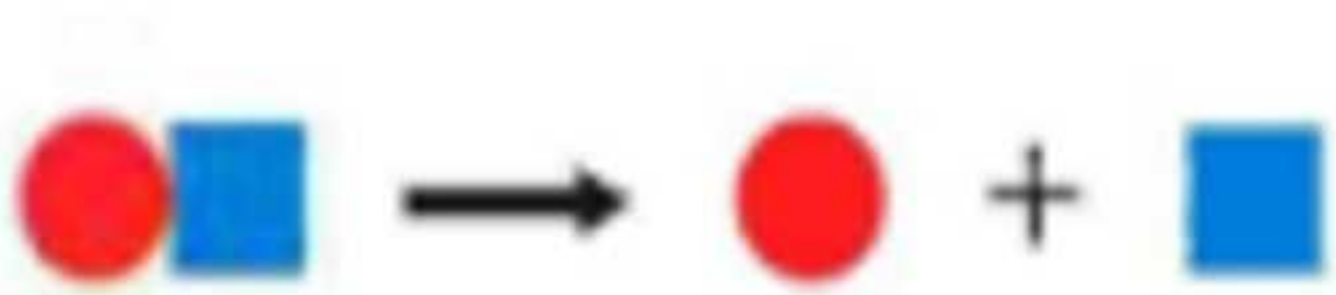
مانوع التفاعل الظاهر بالشكل *

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

- تفكك
- تكوين (اتحاد) ✓
- استبدال احادي
- استبدال مزدوج

1/1

ما نوع التفاعل الظاهر بالشكل *



- تفكك ✓
- تكوين (اتحاد)
- استبدال احادي
- استبدال مزدوج