تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

الملف حل مراجعة الوحدة الثالثة التفاعلات الكيميائية والمعادلات الكيميائية

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

تم تحميل هذا من
موقع المناهج
alManahi.com

حل مراجعة الوحدة الثالثة - الصف الثامن

المعلمة : عائشة المهيري

1- ما الطريقة الوحيدة التي تؤكد حدوث تفاعل كيميائي ؟

a. تغير الخواص الكيميائية .
c. تكون غاز .
b. تغير الخواص الفيزيائية .
d. ارتفاع درجة الحرارة .

2- صنف التفاعل المبين أدناه :

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

a. احتراق .
c. استبدال أحادي .
b. تفكك .
d. تكوين .

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

3- كيف تعمل زيادة مساحة السطح على زيادة سرعة التفاعل ؟

a. من خلال زيادة طاقة التنشيط .
b. من خلال زيادة التلامس بين الجسيمات
c. من خلال زيادة كمية المتفاعل .
d. من خلال زيادة المساحة للجسميات .

4- كم عدد ذرات الكربون المتفاعلة في هذه المعادلة ؟

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

a. 2
c. 6
b. 4
d. 8

5- عند اتحاد الحديد مع غاز الأكسجين مكونين الصدأ ، فإن الكتلة الكلية للنواتج ....

a. تعتمد على ظروف التفاعل .
c. تساوي كتلة المتفاعلات .
b. تكون أقل من كتلة المتفاعلات .
d. تكون أكبر من كتلة المتفاعلات .

almheiri

6- ان المعادلة أدناه غير موزونة

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

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

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية
almanahj.com/ae

7- يُكون نيرات البوتاسيوم نيتريت البوتاسيوم و الأكسجين في بعض الألعاب النارية

$2KNO_3 \rightarrow 2NKO_2 + O_2$

يصنف هذا التفاعل على أنه :

a. تفاعل احتراق .
c. تفاعل استبدال أحادي .
b. تفاعل تفكك .
d. تفاعل تكوين .

8- أي من التفاعلات التالية هو عكس تفاعل التفكك ؟

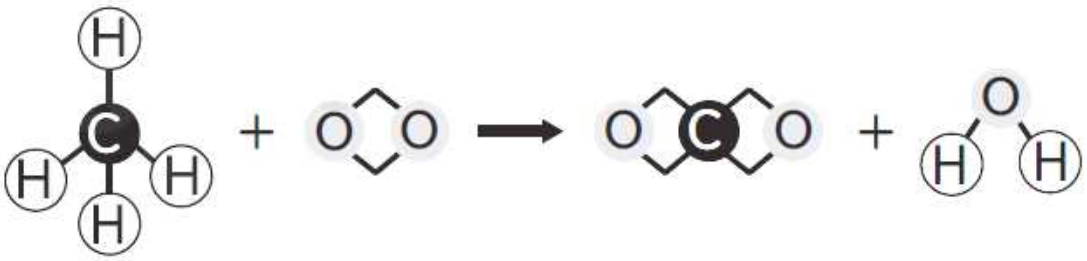
a. الاحتراق .
c. الاستبدال المزدوج .
b. التكوين .
d. الاستبدال الأحادي .

9- كيف تتأكد من حدوث تفاعل كيميائي ؟

a. التحقق من درجة حرارة المواد الكيميائية الأولية و النهائية .
b. المقارنة بين الخواص الكيميائية للمواد الكيميائية الأولية و المواد الكيميائية النهائية.
c. البحث عن تغير الحالة .
d. البحث عن فقاقيع في المواد الكيميائية الأولية .

almheiri

10- يبين الشكل التالي نماذج للجزيئات في التفاعلات الكيميائية .



أي مما يلي هما المادتان الكيميائيتان اللتان تمثلان المتفاعلات في هذا التفاعل ؟

a. CO_2 و CH_4

b. H_2O و CO_2

c. O_2 و CH_4

d. H_2O و O_2

11- أي من المعادلات التالية تبين أن الذرات محفوظة في التفاعل ؟

a. $CH_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

b. $CH_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$

c. $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$

d. $2CH_4 + O_2 \rightarrow 2CO_2 + H_2O$

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

12- في الشكل التالي تُستخدم أشكال لتمثيل تفاعل كيميائي ، ما نوع التفاعل الكيميائي الممثل فيه ؟

a. تفكك .

b. استبدال أحادي .

c. استبدال مزدوج .

d. تكوين .

almheiri

13- ما نوع التفاعل الكيميائي الذي يتضمن متفاعلاً واحداً فقط ؟

a. تفكك .
c. استبدال أحادي .
b. استبدال مزدوج .
d. تكوين .

14- ما العنصر الذي يكون دائماً متفاعلاً في تفاعل الإحتراق ؟

a. الكربون .
c. الأكسجين .
b. الهيدروجين .
d. النيتروجين .

15- أثبتت تجربة لافوازييه قانون ....

a. شارل .
c. حفظ الكتلة .
b. بويل .
d. الجاذبية العام .

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية
almanahj.com/ae

16- الأكسجين رمزه O_2 ، الرقم 2 يُمثل ...

a. الناتج .
c. الرقم السفلي .
b. المعامل .
d. المتفاعل .

17- عندما لا يظهر معامل قبل المادة في المعادلة الموزونة ، يُقدر المعامل بـ ...

a. 0
c. 2
b. 1
d. 3

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

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

almheiri

19- ما الدور الذي تقوم به الأنزيمات في الخلايا الحية ؟

a. النواتج .

c. الحفازات .

b. المثبطات .

d. المتفاعلات .

20- يمكن أن يعمل المركب NO_2 كحفاز في التفاعل الذي يحول الأوزون O_3 إلى أكسجين O_2 في الغلاف الجوي العلوي . أي من العبارات التالية صحيح ؟

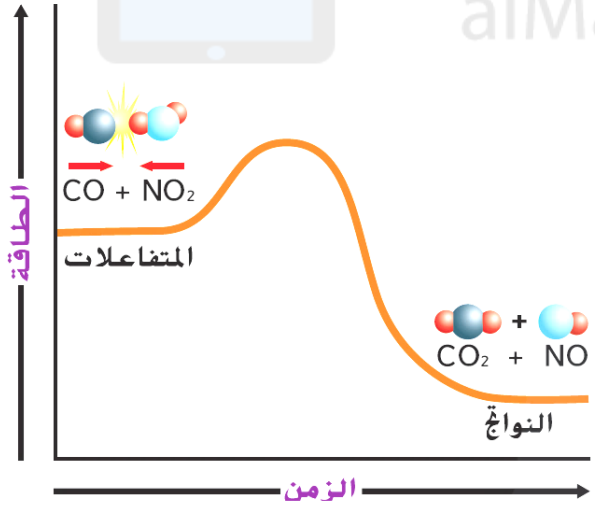
a. ينتج المزيد من الأكسجين مع وجود NO_2

b. يُعتبر NO_2 متفاعلاً في التفاعل الكيميائي الذي يحول O_3 إلى O_2

c. تكون الطاقة الناتجة من التفاعل في وجود NO_2 أكبر من الطاقة الناتجة في حالة عدم وجوده.

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

21- ان التمثيل البياني أدناه هو رسم تخطيطي للطاقة ، يبين التفاعل بين أول أكسيد الكربون CO و ثاني أكسيد النيتروجين NO_2



أي العبارات التالية حول هذا التفاعل صحيحة ؟

a. ان الطاقة اللازمة لتفكك روابط المتفاعلات أكبر من الطاقة المتحررة عند تكون روابط النواتج .

b. ان الطاقة اللازمة لتفكك روابط المتفاعلات أقل من الطاقة المتحررة عند تكون روابط النواتج .

c. لا تحتاج روابط المتفاعلات إلى طاقة لكي تتفكك ، لأن التفاعل يطلق طاقة .

d. تحتاج روابط المتفاعلات إلى طاقة كي تتفكك ، و بالتالي فإن التفاعل يمتص طاقة .

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

22- أي مما يلي يحدث قبل أن تتكون الروابط الجديدة أثناء تفاعل كيميائي ؟

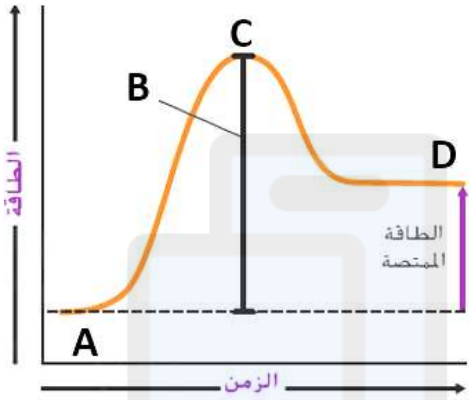
a. تُدمر الذرات الموجودة في المواد الكيميائية الأولية .

b. تتفكك الروابط بين ذرات المواد الكيميائية الأولية .

c. تتوقف ذرات المواد الكيميائية الأولية عن الحركة .

d. تزداد قوة الروابط بين ذرات المواد الكيميائية الأولية .

23- في الشكل المقابل ، ما الرمز الذي يُشير إلى طاقة التنشيط ؟



a. A

b. B

c. C

d. D

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

24- أي مما يلي ليس دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي ؟

a. ظهور فقاقيع عند إضافة كربونات الصوديوم الهيدروجينية إلى الخل .

b. ظهور فقاقيع عند غليان الماء .

c. تغير لون النحاس إلى اللون الأخضر عند تعرضه للهواء .

d. انبعاث الضوء من الخنفساء المضيئة .

25- ما المعامل الذي يجب وضعه في الفراغ حتى تصبح المعادلة التالية موزونة ؟

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

a. 6

c. 4

b. 2

d. 1

almheiri

26- ما نوع التفاعل في المعادلة التالية ؟

$$Fe + CuSO_4 \longrightarrow FeSO_4 + Cu$$

a. الاحتراق

b. التفكك

c. التكوين

d. الاستبدال الأحادي

e. الاستبدال المزدوج .

27- ما نوع التفاعل في المعادلة التالية ؟

$$2Na + Cl_2 \longrightarrow 2NaCl$$

a. الاحتراق

b. التفكك

c. التكوين

d. الاستبدال الأحادي

e. الاستبدال المزدوج .

28- ما نوع التفاعل في المعادلة التالية ؟

$$2NaN_3 \longrightarrow 2Na + 3N_2$$

a. الاحتراق

b. التفكك

c. التكوين

d. الاستبدال الأحادي

e. الاستبدال المزدوج .

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

29- ما نوع التفاعل في المعادلة التالية ؟

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

a. الاحتراق

b. التفكك

c. التكوين

d. الاستبدال الأحادي

e. الاستبدال المزدوج .

30- ما نوع التفاعل في المعادلة التالية ؟

$$2NaOH + CuCl_2 \longrightarrow 2NaCl + Cu(OH)_2$$

a. الاحتراق

b. التفكك

c. التكوين

d. الاستبدال الأحادي

e. الاستبدال المزدوج .

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

almheiri

31- ماذا تُسمى الأرقام باللون الأحمر في المعادلة الكيميائية التالية؟

$$2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$$

A. أرقام سفلية.
B. معاملات.
C. متفاعلات.
D. نواتج.

32- ماذا تُسمى الأرقام باللون الأزرق في المعادلة الكيميائية التالية؟

$$2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$$

A. أرقام سفلية.
B. معاملات.
C. متفاعلات.
D. نواتج.

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

33- في المعادلة الكيميائية التالية ، ما هي المادة الناتجة؟

$$3H_2 + N_2 \rightarrow 2NH_3$$

A. N_2
B. $3H_2$
C. $2NH_3$
D. $N_2 3H_2 2NH_3$

34- أي الصيغ الكيميائية التالية تمثل مادة لها أربع ذرات حديد (Fe) و ست ذرات أكسجين (O):

A. $2Fe_2O_3$
B. $2Fe_2O_2$
C. $2Fe_2O_6$
D. $4Fe_2O_3$

35- ما عدد ذرات الكلور Cl في المواد المتفاعلة في هذه المعادلة؟

$$CH_4 + 4Cl_2 \rightarrow CCl_4 + 4HCl$$

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

36- ما عدد جزيئات الماء الناتجة في هذه المعادلة؟

$$2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$$

A. 1
B. 2
C. 3
D. 4

37- يتفاعل أول أكسيد الكربون مع غاز الهيدروجين لإنتاج الميثانول على النحو التالي:

يتفاعل جزيء واحد من أول أكسيد الكربون (CO) مع جزيئين من الهيدروجين (H_2) لإنتاج كمية معينة من الميثانول (CH_4O).

استناداً إلى التفاعل الكيميائي أعلاه و إلى قانون حفظ الكتلة ، ما عدد ذرات الهيدروجين (H) الموجودة في الناتج ؟

A. 1

B. 2

C. 4

D. 8

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

38- عند اتحاد الحديد مع غاز الأكسجين لتكوين الصدأ ، فإن الكتلة الكلية للنواتج :

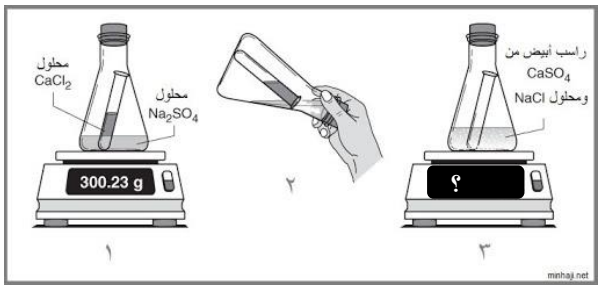
A. تعتمد على ظروف التفاعل.

B. تكون أقل من كتلة المتفاعلات.

C. تساوي كتلة المتفاعلات.

D. تكون أكبر من كتلة المتفاعلات.

39- كم ستكون كتلة النواتج في هذه التجربة ؟



A. 100 g

B. 200 g

C. 300.23 g

D. 400.20 g

40- يراقب عالم 4 أكواب زجاجية باحثاً عن ظهور مؤشرات حدوث تفاعل كيميائي

يوضح الجدول ملاحظات العالم

بناءً على النتائج ما عدد الأكواب الزجاجية التي ظهرت عليها مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي ؟

الكوب 1	تكونت رائحة تشبه رائحة المسك
الكوب 2	حدث تغير في لون وملمس المواد
الكوب 3	تكونت فقاقيع
الكوب 4	انبعث ضوء

A. ظهرت مؤشرات في كوب واحد فقط.

B. ظهرت مؤشرات في كوبين.

C. ظهرت مؤشرات في الأكواب الأربعة.

D. لم تظهر مؤشرات في أي كوب.

41- حدد نوع التفاعل في المعادلة التالية؟

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

A. تفاعل تفكك .

B. تفاعل تكوين .

C. تفاعل احتراق .

D. تفاعل استبدال .

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

42- حدد نوع التفاعل في المعادلة التالية؟

$$2KI + Pb(NO_3)_2 \rightarrow 2KNO_3 + PbI_2$$

A. تفاعل تفكك .

B. تفاعل تكوين .

C. تفاعل استبدال أحادي .

D. تفاعل استبدال مزدوج.

43- تنكسر الروابط في جزيء الماء مكوناً ناتجين ، ما نوع التفاعل في هذه العملية ؟

A. تفاعل تفكك .

B. تفاعل احتراق .

C. تفاعل تكوين .

D. تفاعل استبدال .

44- حدد نوع التفاعل في المعادلة التالية؟

$$Cu + 2AgNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + 2Ag$$

A. تفاعل تفكك .

B. تفاعل تكوين .

C. تفاعل استبدال أحادي .

D. تفاعل استبدال مزدوج.

45- إن تفاعلات التكوين :

A. تبدأ بعنصر ومركب أيوني.

B. تحتاج إلى غاز الأكسجين .

C. تكون ناتجاً واحداً فقط.

D. تبدأ بمتفاعل واحد فقط.

46- إن تفاعلات التفكك :

A. تبدأ بعنصر ومركب أيوني.

B. تحتاج إلى غاز الأكسجين .

C. تكون ناتجاً واحداً فقط.

D. تبدأ بمتفاعل واحد فقط.

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

47- حدد نوع التفاعل في المعادلة التالية؟

$$8Mg + S_8 \rightarrow 8MgS$$

A. تفاعل تفكك .

B. تفاعل تكوين .

C. تفاعل استبدال أحادي .

D. تفاعل استبدال مزدوج.

48- ما الناتج الذي يكمل التفاعل الكيميائي التالي؟

$$CaCO_3 \rightarrow CaO +$$

A. CO_2

B. CO_3

C. Ca

D. O_2

49- حدد نوع التفاعل في الصيغة العامة التالية؟

$$AB + CD \rightarrow CB + AD$$

A. تفاعل تفكك .

B. تفاعل تكوين .

C. تفاعل استبدال أحادي .

D. تفاعل استبدال مزدوج.

50- إن تفاعلات الاحتراق :

A. تبدأ بعنصر ومركب أيوني.

B. تحتاج إلى غاز الأكسجين .

C. تكون ناتجاً واحداً فقط.

D. تبدأ بمتفاعل واحد فقط.

51- إن تفاعلات الاستبدال الأحادي :

A. تبدأ بعنصر ومركب أيوني.

B. تحتاج إلى غاز الأكسجين .

C. تكون ناتجاً واحداً فقط.

D. تبدأ بمتفاعل واحد فقط.

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية
almanahj.com/ae

52- حدد نوع التفاعل في المعادلة التالية؟

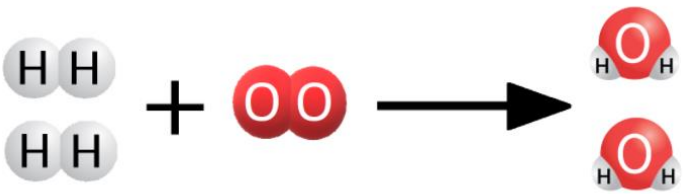
A. تفاعل تفكك .

B. تفاعل تكوين .

C. تفاعل احتراق .

D. تفاعل استبدال .

53- حدد نوع التفاعل في المعادلة التالية؟



A. تفاعل تفكك .

B. تفاعل تكوين .

C. تفاعل استبدال أحادي .

D. تفاعل استبدال مزدوج.

almheiri

54- حدد نوع التفاعل في المعادلة التالية؟

$2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O +$ طاقة

A. تفاعل ماص للحرارة.

B. تفاعل طارد للحرارة.

C. تفاعل استبدالي.

D. تفاعل تنشيطي.

55- أي من الآتي من الأمثلة على التفاعلات الطاردة للحرارة؟

A. قلي البيض.

B. انصهار الثلج.

C. حرق الخشب.

D. نمو النبات .

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

56- أي من الآتي من الأمثلة على التفاعلات الماصة للحرارة؟

A. حرق الغابات.

B. حرق الوقود.

C. حرق الخشب.

D. نمو النبات.

57- الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء تفاعل كيميائي :

A. طاقة التنشيط.

B. طاقة النواتج.

C. الطاقة الكيميائية.

D. طاقة السطح.

58- هل تُعد عملية خبز الكعك من التفاعلات الماصة أم الطاردة للحرارة ؟ و لماذا ؟

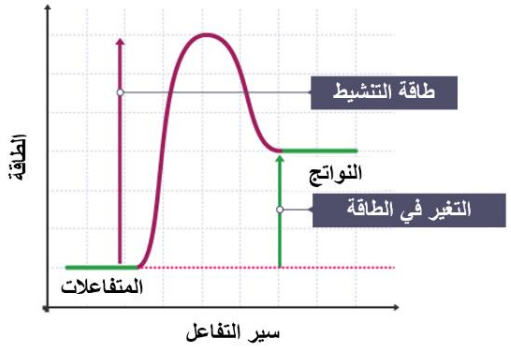
A. الخبز تفاعل ماص للحرارة لأن الفرن يمتص حرارة من الكعك .

B. الخبز تفاعل طارد للحرارة لأن الفرن يطلق الحرارة أثناء الخبز .

C. الخبز تفاعل طارد للحرارة لأن الكعك يطلق الحرارة إلى الفرن .

D. الخبز تفاعل ماص للحرارة لأن الكعك يمتص حرارة من الفرن .

59- ما نوع التفاعل الموضح في الرسم الآتي ؟



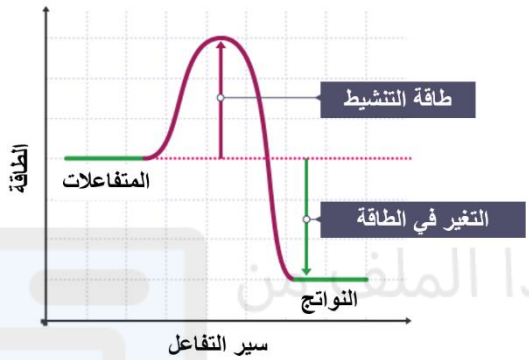
A. تفاعل طارد للحرارة .

B. تفاعل منخفض الحرارة .

C. تفاعل ماص للحرارة .

D. تفاعل تفاعل مرتفع الحرارة.

60- ما نوع التفاعل الموضح في الرسم الآتي ؟



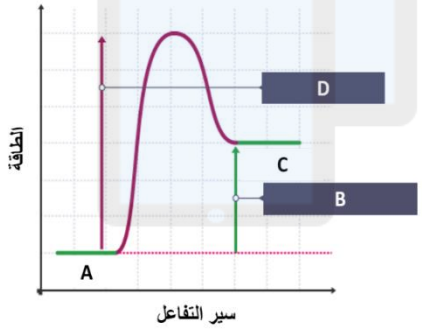
A. تفاعل طارد للحرارة .

B. تفاعل منخفض الحرارة .

C. تفاعل ماص للحرارة .

D. تفاعل تفاعل مرتفع الحرارة.

61- يظهر الرسم المجاور تفاعلاً ماصاً للحرارة ، ما رمز المتفاعلات؟



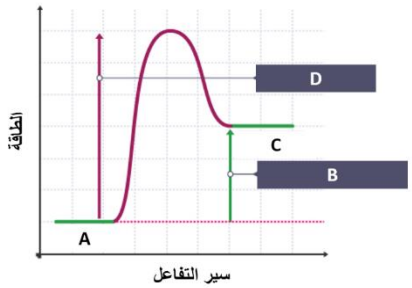
A.

B.

C.

D.

62- يظهر الرسم المجاور تفاعلاً ماصاً للحرارة ، ما رمز النواتج؟



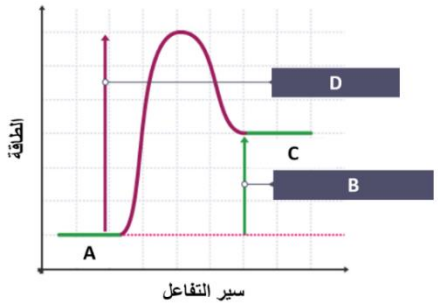
A.

B.

C.

D.

63- يظهر الرسم المجاور تفاعلاً ماصاً للحرارة ، ما رمز الطاقة الممتصة؟



A.

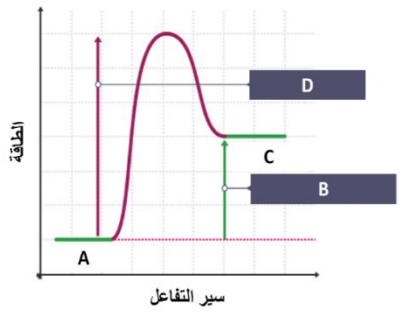
B.

C.

D.

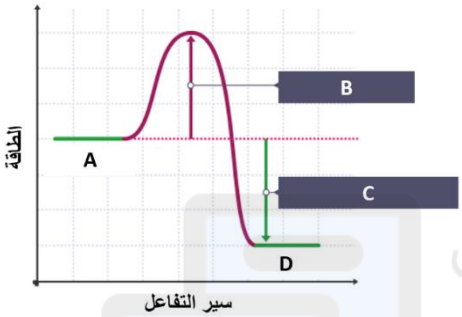
تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

64- يظهر الرسم المجاور تفاعلاً ماصاً للحرارة ، ما رمز طاقة التنشيط؟



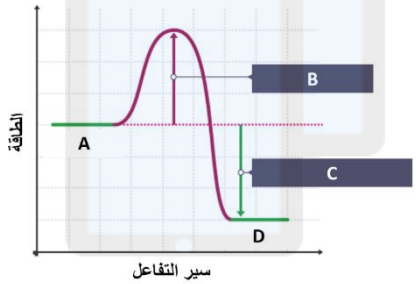
.A
.B
.C
.D

65- يظهر الرسم المجاور تفاعلاً طارداً للحرارة ، ما رمز المتفاعلات؟



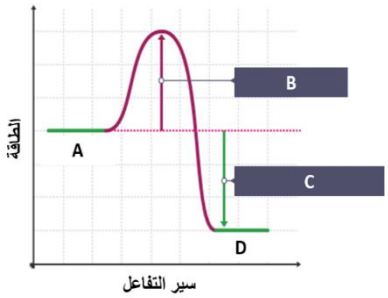
.A
.B
.C
.D

66- يظهر الرسم المجاور تفاعلاً طارداً للحرارة ، ما رمز النواتج؟



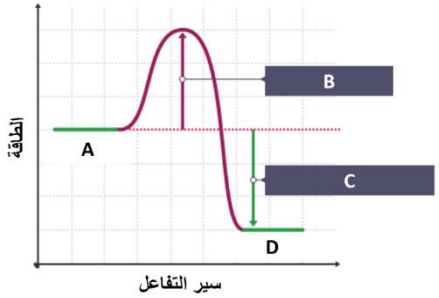
.A
.B
.C
.D

67- يظهر الرسم المجاور تفاعلاً طارداً للحرارة ، ما رمز طاقة التنشيط؟



.A
.B
.C
.D

68- يظهر الرسم المجاور تفاعلاً طارداً للحرارة ، ما رمز الطاقة المتحررة؟



.A
.B
.C
.D

تم تحميل هذا الملف من
alManahj.com/ae

69- لماذا يستمر الخشب بالاحتراق بعد إزالة عود الثقاب؟

A. لأن التفاعل لا يحتاج طاقة تنشيط.

B. لأن التفاعل يُحرر طاقة حرارية كافية لاستمراره .

C. لأن عود الثقاب يزيد من طاقة التنشيط.

D. لأن عود الثقاب يقلل من طاقة التنشيط .

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

70- أي من الآتي يفسر زيادة سرعة التفاعل عند سحق و كسر مكعبات السكر إلى قطع أصغر ؟

A. لأنها تزيد من مساحة سطح التفاعلات .
B. لأنها تـقلل من مساحة سطح التفاعلات .
C. لأنها تـقلل من طاقة التنشيط .
D. لأنها تـقلل من التصادمات بين جسيمات المتفاعلات .

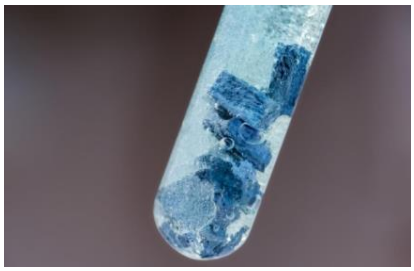
71- اختر الإجابة الصحيحة حول سرعة التفاعلات المتعلقة بصدأ الحديد و الألعاب النارية ؟

A. سرعة التفاعل هي نفسها في العمليتين .
B. التفاعل عند انفجار الألعاب النارية أسرع من تكون الصدأ .
C. لا يمكن التنبؤ بسرعة التفاعل .
D. تكون الصدأ اسرع من تفاعل انفجار الألعاب النارية .

72- عند مضغك للطعام تختلط الأنزيمات الموجودة في لعابك بالطعام و تبدأ عملية الهضم ، و لجعل العملية أكثر فاعلية عليك بـ ...

A. مضغ الطعام لأقل فترة ممكنة .
B. مضع الطعام أكثر لتقليل مساحة سطحه .
C. مضع الطعام أكثر لزيادة مساحة سطحه
D. المضع بسرعة لعدم وجود الوقت الكافي لديك .

73- يتفاعل الزنك الصلب مع حمض الهيدروكلوريك لإنتاج غاز الهيدروجين و كلوريد الزنك ما درجة حرارة الحمض التي ستؤدي لحدوث أسرع تفاعل في هذا المثال ؟



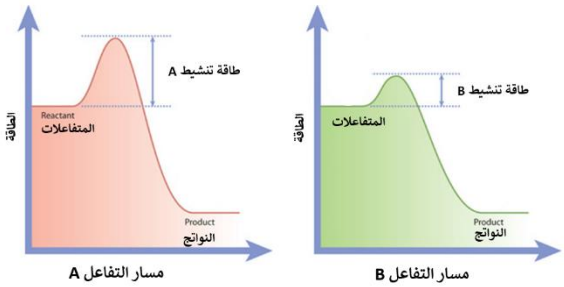
A. 18°C
B. 5°C
C. 25°C
D. 50°C

74- ما مجموعة العوامل التي ستُكون التفاعل الكيميائي الأسرع؟

A. درجة حرارة مرتفعة ، و جسيمات صغيرة ، و محلول مركز .
B. درجة حرارة منخفضة ، و جسيمات كبيرة ، و محلول مركز .
C. درجة حرارة مرتفعة ، و جسيمات صغيرة ، و محلول مخفف .
D. درجة حرارة منخفضة ، و جسيمات صغيرة ، و محلول مخفف .

almheiri

-75 استناداً إلى مقارنة الرسميين البيانيين أدناه ، أي مسار يظهر التفاعل الذي حدث بدون مساعدة إنزيم ؟



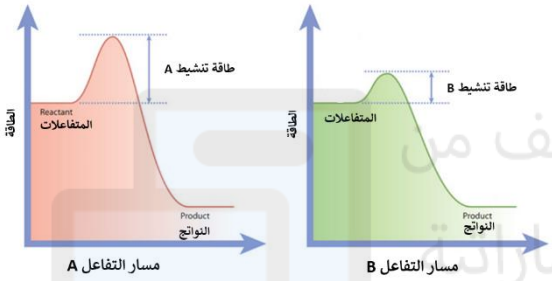
A. مسار A

B. مسار B

C. حدث كلا التفاعلين بدون مساعدة إنزيم

D. حدث كلا التفاعلين بمساعدة إنزيم

-76 استناداً إلى مقارنة الرسميين البيانيين أدناه ، أي مسار يظهر التفاعل الذي حدث بمساعدة إنزيم ؟



A. مسار A

B. مسار B

C. حدث كلا التفاعلين بدون مساعدة إنزيم

D. حدث كلا التفاعلين بمساعدة إنزيم

-77 أي مما يلي سيقلل من سرعة التفاعل؟

A. زيادة مساحة سطح المتفاعلات.

B. زيادة درجة حرارة المتفاعلات.

C. زيادة تركيز المتفاعلات.

D. إضافة مثبط للتفاعل.

-78 ما دور المُحفز في التفاعل الكيميائي؟

A. زيادة كمية المتفاعلات

B. زيادة كمية النواتج

C. يُبطئ التفاعل عن طريق زيادة طاقة التنشيط.

D. يُسرع التفاعل عن طريق تقليل طاقة التنشيط .

-79 ما دور المُثبط في التفاعل الكيميائي؟

A. زيادة كمية المتفاعلات

B. زيادة كمية النواتج

C. يُبطئ التفاعل عن طريق زيادة طاقة التنشيط.

D. يُسرع التفاعل عن طريق تقليل طاقة التنشيط .

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

80- أي مما يلي سيقلل من طاقة التنشيط اللازمة لحدوث التفاعل الكيميائي؟ A. إضافة محفز للتفاعل. B. إضافة مثبط للتفاعل.
81- أي مما يلي سيزيد من طاقة التنشيط اللازمة لحدوث التفاعل الكيميائي؟ A. إضافة محفز للتفاعل. B. إضافة مثبط للتفاعل.

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

almheiri