تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

موقع
المناهج العمانية

www.alManahj.com/om

الملف مذكرة إجابات أسئلة كتاب الطالب للوحدة الثامنة (الطاقة الكيميائية والاتزان)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر

روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	الأهداف التعليمية للمنهج (وفق منهج كامبردج)
2	دليل المعلم الجديد وفق منهج كامبردج
3	كتاب الطالب الجديد وفق منهج كامبردج
4	كتاب النشاط الجديد وفق منهج كامبردج
5	الدروس المحذوفة للاختبار النهائي مع ملخصات شاملة

إجابات أسئلة كتاب الطالب

٨-١ ماصّ للحرارة.

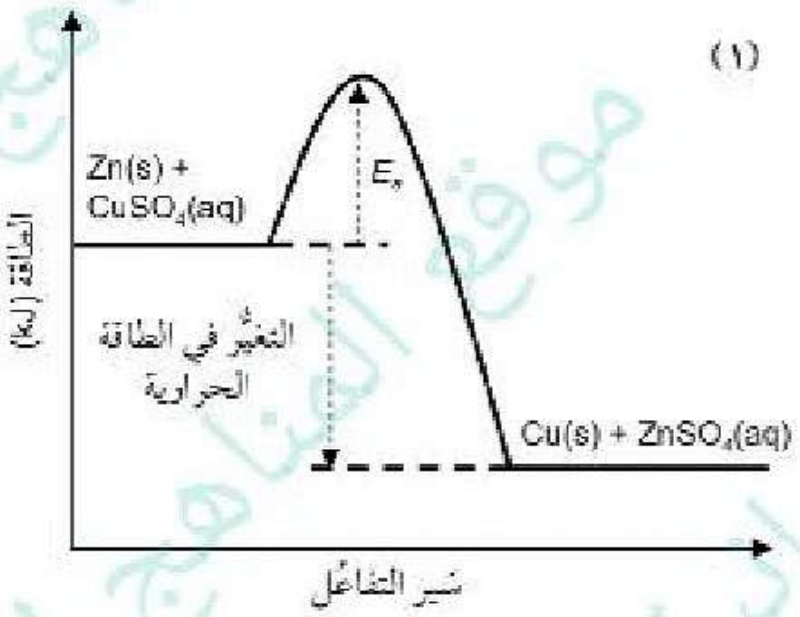
٨-٢ ماصّة للحرارة.

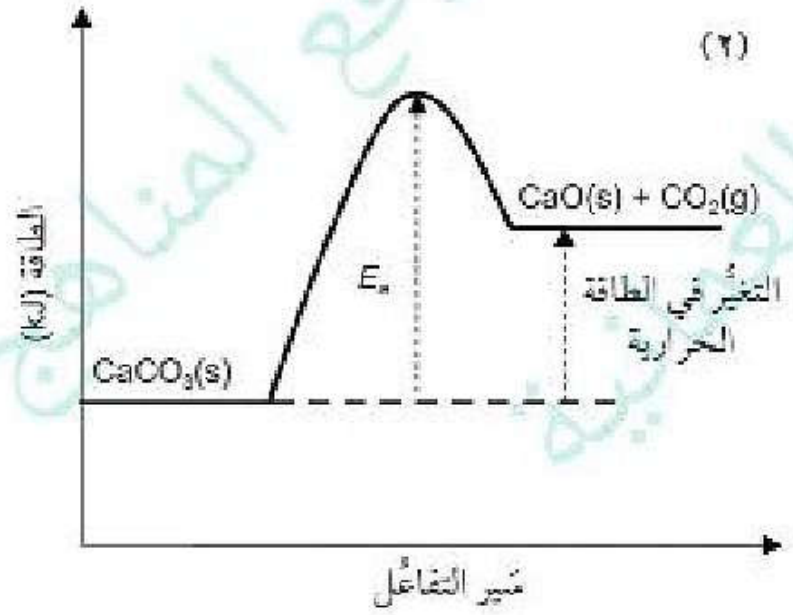
٨-٣ أ. A

ب. B

ج. C

٨-٤ أ.





ب. مخطّط التفاعُل 2

٨-٥ أ. يتغيّر اللون من الأزرق إلى الأبيض.

ب. يتغيّر اللون من الأزرق إلى الوردي.

ج. يتغيّر اللون من الأزرق إلى الوردي المحمرّ.

٨-٦ يتفكّك بروميد الأمونيوم عند تسخينه إلى أبخرة غازيّة من الأمونيا والبروم. وعندما تبرد الأبخرة الغازية في الطرف العلوي من أنبوبة التسخين، تتفاعل الغازات بعضها مع بعض لإعادة تكوين بروميد الأمونيوم الأبيض الصلب.

٨-٧ عندما يحدث التفاعُلان: الأمامي، والعكسي في الوقت نفسه، وبمعدّل السرعة (الديناميكي) نفسه، فإن الكمّية الإجمالية للمواد المُتفاعلة والمواد الناتجة تبقى ثابتة لا تتغيّر (الاتّزان).

٨-٨ ستقلّ كمّية الماء في العبوة المفتوحة بسبب تبخّر الماء منها، في حين ستبقى كمّية الماء في العبوة المغلقة ثابتة تقريبًا، لأن بخار الماء لا يستطيع الخروج منها.

٨-٩ الضغط ودرجة الحرارة.

٨-١٠ مصدر الهيدروجين هو التفاعُل بين الميثان وبخار الماء.
مصدر النيتروجين هو الهواء حيث يتمّ التخلص من الأكسجين عن طريق تفاعُله مع الهيدروجين.

٨-١١ $N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g)$

٨-١٢ الضغط المرتفع.

٨-١٣ درجة الحرارة المنخفضة.

٨-١٤ 200 atm و 450 °C

٨-١٥ استخدام عامل حفّاز لتسريع العملية؛ وكذلك تجميع الأمونيا الناتجة وفصلها لإزاحة الاتّزان في اتّجاه التفاعُل الأمامي والحصول على مردود أكبر من الأمونيا.

٨-١٦ $S(s) + O_2(g) \rightarrow SO_2(g)$

٨-١٧ $2SO_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2SO_3(g)$

٨-١٨ الضغط المرتفع.

٨-١٩ أ. ينخفض.

ب. 560 °C

ج. 95%

د. طاردًا للحرارة.

٨-٢٠ لأنه عامل حفّاز يسرّع التفاعُل.

٨-٢١ لأنه يتفاعل بشكل طارد للحرارة بشدّة، وينتج ضبابًا حمضيًّا مُسبّبًا مشكلات بيئية.

٨-٢٢ أ. $SO_3(g) + H_2SO_4(l) \rightarrow H_2S_2O_7(l)$

ب. $H_2S_2O_7(l) + H_2O(l) \rightarrow 2H_2SO_4(aq)$

٨-٢٣ مواد تُضاف إلى التربة كمُغذّيات للنباتات والمحاصيل الزراعية، والتي تتضمّن العناصر اللازمة لنموّها.

٨-٢٤ النيتروجين، والفوسفور، والبوتاسيوم.

٨-٢٥ النيتروجين - لتكوين البروتينات اللازمة لنمو النباتات والجذور؛ الفوسفور - لتخزين الطاقة ونقلها؛ البوتاسيوم - لتعزيز نمو أوراق النباتات وضبط توزيع الماء.

٨-٢٦ يحدث الإثراء الغذائي عند تسرّب الأسمدة إلى الأنهار والبحيرات التي تسبّب نمو الطحالب وتكاثرها، ما يمنع الضوء من الوصول إلى النباتات، وبالتالي يمنع حدوث التمثيل الضوئي، كما يمنع إمداد الكائنات المائية الأخرى بالأكسجين.