نص الفهم القرائي الطاقة في التفاعلات الكيميائية 1447ه

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية	
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الثالث المتوسط ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-03-01 08:28:46	
المزيد من مادة علوم:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث المتوسط					
صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث المتوسط والمادة علوم في الفصل الثاني	
1	تجميع نماذج اختبارات محاكية لنافس يحتوي الملف على أكثر من 40 نموذج 1446ه غير محلولة
2	نافس إجابة الاختبار المحاكي الثاني للاختبار الوطني 1446ه
3	نافس الاختبار المحاكي الثاني للاختبار الوطني غير محلول 1446ه
4	إجابة كراسة التدريبات والأنشطة 1445ه
5	اختبار الفصل الثامن التفاعلات الكيميائية غير محلول 1447ه

الفهم القرائي

علوم ثالث متوسط الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٧هـ

الطاقة في التفاعلات الكيميائية

"غالبًا ما يصاحب التفاعلات الكيميائية تحرير (طرد) أو امتصاصها:

فطاقة الصادرة من شمعة الفحم تتحرر عند اتحاد الهيدروجين والأكسجين لإنتاج الماء.

$2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$ + طاقة

تحرر الطاقة: من أين تأتي هذه الطاقة؟ الجواب من هذا السؤال: الفكرة في الروابط الكيميائية التي يتم كسرها أو تكوينها عند تكسير الذرات التي تشارك بها، ففي هذه التفاعلات الكيميائية تنكسر الروابط في المتفاعلات وتتشكل روابط جديدة في النواتج. وفي التفاعلات التي تتحرر طاقة تكون الروابط أكثر استقرارًا بعد الانفصال وتحرر الطاقة إلى الخارج في أشكال مختلفة مثل الحرارة والضوء، ولكن في التفاعلات التي تمتص الطاقة، تكون الروابط أضعف من المتفاعلات وتحتاج إليها.

امتصاص الطاقة " ولكن ماذا يحدث عند عكس التفاعل؟ في التفاعلات التي يتم فيها امتصاص الطاقة تكون التفاعلات أكثر استقرارًا من النواتج ويكون للروابط التي بينها طاقة أقل من طاقة الروابط التي بين النواتج

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

الاسئلة

١ ما هو التفاعل الذي يحدث عندما تتحرر الطاقة؟

أ) الطاقة تمتصها المتفاعلات ب) الطاقة تُنتج عند تكسير الروابط

ج) الطاقة تُنتج عند تشكيل الروابط د) الطاقة تُستهلك في تفاعلات التحلل

٢. ماذا يحدث عند امتصاص الطاقة في التفاعل؟

أ) تتحول المتفاعلات إلى نواتج تحتوي على طاقة أكبر

ب) تكون الروابط بين النواتج أقوى من الروابط بين المتفاعلات

ج) تكون التفاعلات أكثر استقرارًا من النواتج

د) يتولد ضوء وحرارة

٣. في التفاعل الكيميائي $2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$، ما الذي يحدث؟

أ) يتم امتصاص الطاقة ب) الطاقة تتحرر ج) الطاقة لا تتغير د) يتغير عدد الذرات فقط

٤. ما الذي يميز التفاعلات التي تمتص الطاقة؟

أ) تكون النواتج أكثر استقرارًا ب) تكون الروابط بين النواتج أقوى

ج) يتحرر فيها طاقة د) الروابط تكون أضعف في المتفاعلات

manahj.com