

ملخص قصير للوحدة الثانية التغيرات الكيميائية



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

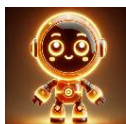
موقع المناهج ← المناهج القطرية ← المستوى الثامن ← علوم ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 12:14:20 2025-10-18

ملفات اكتب للمعلم اكتب 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

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى الثامن



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب المستوى الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

حل أسئلة الكتاب المدرسي الوحدات الأولى والثانية والثالثة

1

ملخص الوحدة الثانية التغيرات الكيميائية للدكتور رجب أبو البراء

2

ملخص للوحدة الأولى طبيعة المادة ومكوناتها للدكتور رجب أبو البراء

3

أوراق عمل مجمع الأندلس التربوي منتصف الفصل غير مجابة

4

أوراق عمل في وحدة طبيعة المادة ومكوناتها مع الإجابة النموذجية

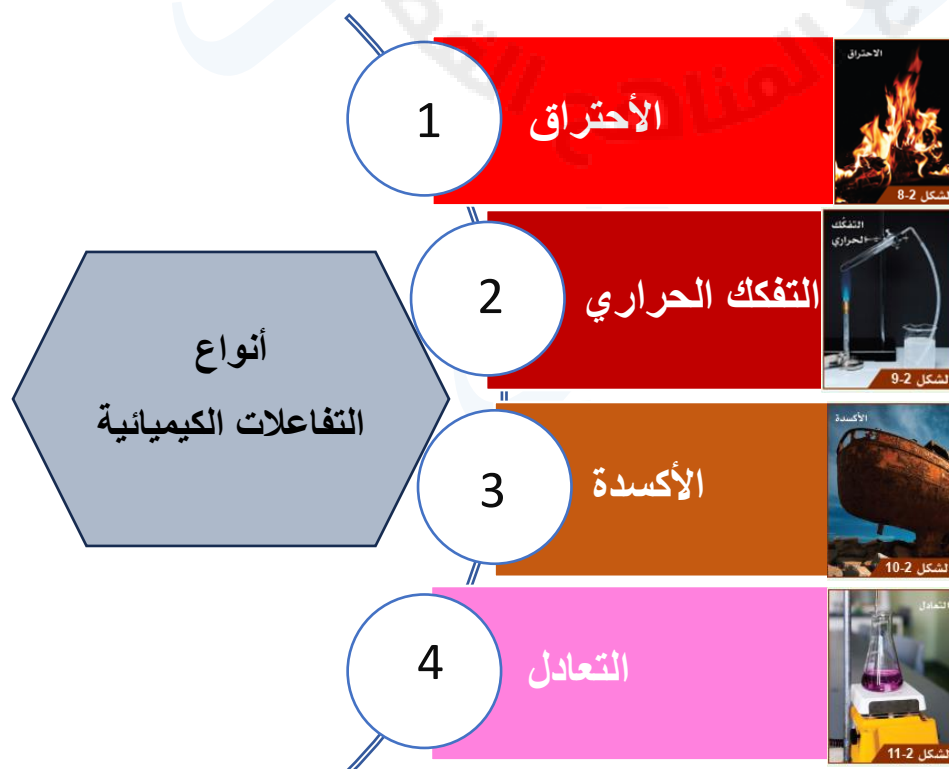
5

ملخص الوحدة الثانية: التغيرات الكيميائية

- تتفاعل العناصر والمركبات (**مواد متفاعلة**) لتكوين مواد جديدة (**مواد ناتجة**) لها خصائص فيزيائية وكيميائية جديدة.



- أنواع التفاعلات الكيميائية:



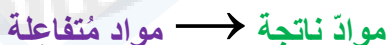
- مقارنة بين أنواع التفاعلات الكيميائية:

نوع التفاعل	الاحتراق
المفهوم	الاحتراق نوع من التفاعلات الكيميائية تحترق خلاله المواد القابلة للاشتعال بتفاعلها مع الأكسجين
المعادلة العامة	مواد ناتجة $\longrightarrow$ وقود + أكسجين
مثال عليها	ثاني أكسيد الكربون + ماء $\longrightarrow$ إيثان + أكسجين
نوع التفاعل	التفكك الحراري
المفهوم	تفاعل كيميائي يحدث حين تتفكك مادة واحدة إلى مادتين أو أكثر عند تسخينها
المعادلة العامة	مواد ناتجة $\longrightarrow$ مواد متفاعلة
مثال عليها	أكسيد المغنيسيوم + ثاني أكسيد الكربون $\longrightarrow$ كربونات المغنيسيوم

نوع التفاعل	الأكسدة
المفهوم	تفاعل كيميائي يحدث عندما تتحد مادة ما مع الأكسجين، وينتج عنها مركبات تسمى الأكاسيد
المعادلة العامة	أكسيد المادة المتفاعلة $\longrightarrow$ المادة المتفاعلة + أكسجين
مثال عليها	أكسيد الألومنيوم $\longrightarrow$ ألومنيوم + أكسجين

نوع التفاعل	التعادل
المفهوم	تفاعل كيميائي يحدث عندما يتفاعل حمض مع قاعدة لتكوين ملح وماء
المعادلة العامة	ملح + ماء $\longrightarrow$ حمض + قاعدة
مثال عليها	كلوريد البوتاسيوم + ماء $\longrightarrow$ حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد البوتاسيوم

- يتم تمثيل التغيرات التي تحدث في التفاعلات الكيميائية باستخدام **المعادلة اللفظية**.
- تُكتب المعادلة اللفظية على النحو الآتي:



توضع **المواد المتفاعلة** إلى **الجانب الأيسر** من السهم في حين توضع **المواد الناتجة** إلى **جانبه الأيمن**

- أمثله على كتابة معادلة لفظية:

(1) تم تسخين كمية صغيرة من **كربونات الكالسيوم** حيث كانت إحدى المواد **الناتجة** **أكسيد الكالسيوم** كما نتج غاز **ثاني أكسيد الكربون**.



(2) وُضعت بعض الشرائط **النحاسية** الرقيقة مع مسحوق **الكبريت** في أنبوب اختبار وسُخِّنت تحت درجة حرارة عالية و**نتج** بعض **كبريتيد النحاس** عند حواف أنبوب الاختبار.



- الذرات الموجودة في المواد المتفاعلة والمواد الناتجة هي نفسها، ذلك أن الذرات لا تُفقد ولا تُكتسب خلال التفاعل الكيميائي، ولكن يُعاد ترتيبها فقط.

- أمثلة على معادلات كيميائية لفظية أخرى:

