

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



ملخص الدرس الثاني أنواع التفاعلات الكيميائية من الوحدة الثالثة

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف الثامن ← علوم ← الفصل الأول ← ملخصات وتقارير ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-10-12 21:25:19

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب الاختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

إعداد: أسماء سالم

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

ملخص الدرس الأول فهم التفاعلات الكيميائية من الوحدة الثالثة

1

ملخص الدرس الثالث الروابط الأيونية والفلزية من الوحدة الثانية

2

ملخص الدرس الثاني المركبات والصيغ الكيميائية والروابط التساهمية من الوحدة الثانية

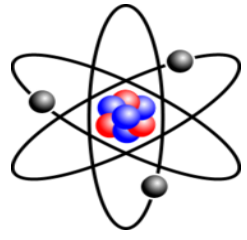
3

ملخص الدرس الأول الالكترونات ومستويات الطاقة من الوحدة الثانية

4

ملخص الدرس الثالث استخدام الطاقة الحرارية من الوحدة الأولى

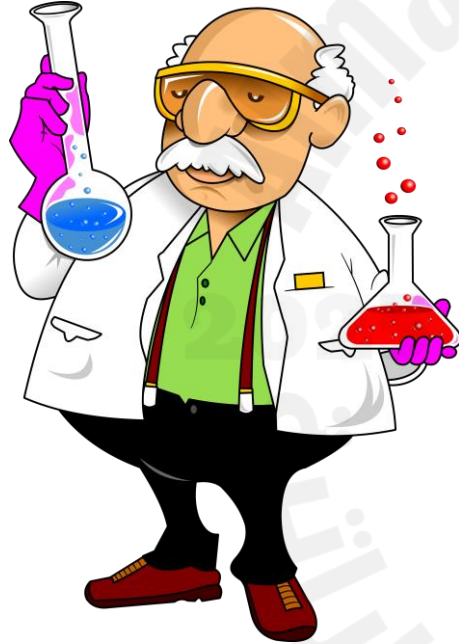
5



الوحدة 3: التفاعلات الكيميائية والمعادلات الكيميائية

الدرس الثاني:

انواع التفاعلات
الكيميائية



خريطة الدرس

ماذا سنتعلم
في الدرس

انواع التفاعلات الكيميائية

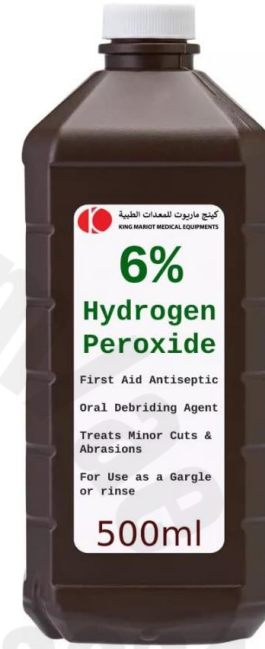
الاحتراق

الاستبدال

التفكك

الاتحاد

الأنماط في التفاعلات



الشكل 5 عند انفجار الديناميت، يتحول كيميائياً إلى عدة نواتج، ويحرر طاقة.

تحفظ مادة بيروكسيد الهيدروجين في قارورة داكنة لان الضوء يتسبب في تحول بيروكسيد الهيدروجين الى مواد اخرى

في كلا الحالتين، يتفكك متفاعل واحد إلى ناتجين، أو أكثر.

أنواع التفاعلات الكيميائية

متفاعلين او
اكثر يكونان
ناتج واحد
فقط

التكوين (الاتحاد)

تتحد مادتان أو أكثر ويتكون مركب واحد جديد

مثال : تفاعل الماغنسيوم Mg مع الأكسجين (O_2) ليتكون أكسيد ماغنسيوم MgO .



أمثلة أخرى على تفاعلات التكوين :



أنواع التفاعلات الكيميائية

نواتجين او
اكثر من
متفاعل واحد
فقط

التفكك

ينكسر مركب واحد فقط ليكون مادتين او اكثر

مثال : تفكك بيروكسيد الهيدروجين H_2O_2 مكونا الماء H_2O وغاز الاكسجين O_2



أمثلة أخرى على تفاعلات التفكك :



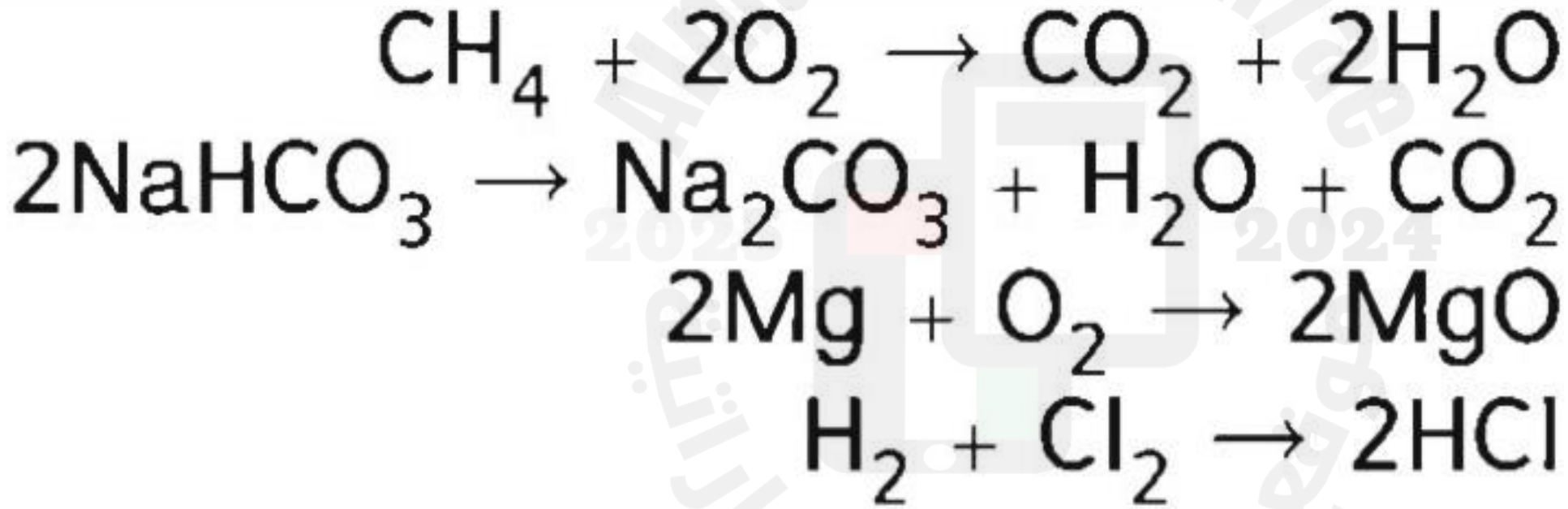
قيم نفسك لفهم المحتوى من خلال الإجابة عن الأسئلة التالية



التقييم المرحلي



تحديد معادلات الاتحاد ومعادلات التفكك.



1

2

3

4

نشاط: وضح ما إذا كان كل تفاعل، تفاعل تكوين (C) أم تفاعل تفكك (D).

D	C	
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	$Na_2O + CO_2 \longrightarrow Na_2CO_3$
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	$(NH_4)_2Cr_2O_7 \longrightarrow Cr_2O_3 + N_2 + 4H_2O$
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	$CaCO_3 \longrightarrow CaO + CO_2$
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	$2H_2 + O_2 \longrightarrow 2H_2O$
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	$CaO + H_2O \longrightarrow Ca(OH)_2$
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	$NH_4NO_3 \longrightarrow N_2O + 2H_2O$
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	$2NaHCO_3 \longrightarrow Na_2CO_3 + H_2O + CO_2$
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	$2Na + Cl_2 \longrightarrow 2NaCl$
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	$2HNO_2 \longrightarrow NO + NO_2 + H_2O$

أنواع التفاعلات الكيميائية

تحل ذرة او مجموعة من الذرات محل جزء من المركب ، نوعان:

الاستبدال

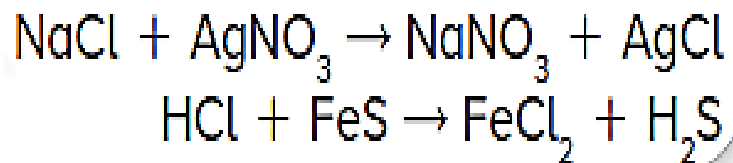
الاستبدال المزدوج



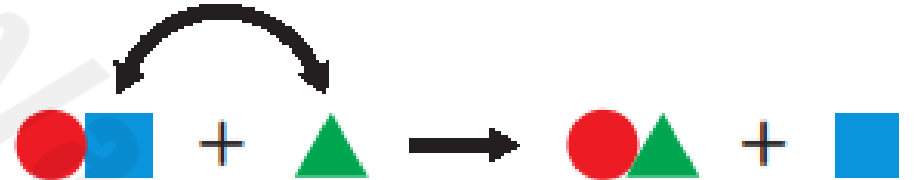
- يتفاعل مركب مع مركب
- تتبادل الايونات السالبة في المركبين
- يتكون مركبان جديدان



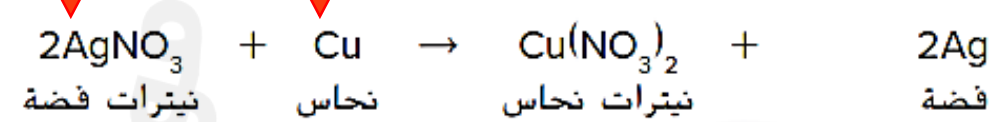
أمثلة أخرى على تفاعلات الاستبدال المزدوج:



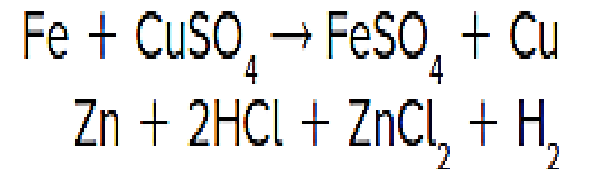
الاستبدال الأحادي



- يتفاعل عنصر مع مركب
- يحل العنصر محل عنصر آخر في المركب
- يتكون عنصر جديد ومركب جديد



أمثلة أخرى على تفاعلات الاستبدال الأحادي:



قيم نفسك لفهم المحتوى من خلال الإجابة عن الأسئلة التالية

التقييم المرحلي



نشاط: أي من هذه التفاعلات تفاعلات استبدال؟



أنواع التفاعلات الكيميائية

تفاعل مادة
مع الاكسجين
وتطلق طاقة

الاحتراق

تتحد مادة كيميائية ما مع **الأكسجين** محررة طاقة في صورة طاقة حرارية وطاقة ضوئية

مثال : احتراق البروبان ينتج طاقة تستخدم في طهي الطعام وتشغيل المركبات وإنارة المدن .



(بروبان)

أمثلة أخرى على تفاعلات الاحتراق :



- غالبا ينتج عن الاحتراق CO_2 و H_2O

التقويم الختامي

اكتب نوع التفاعل الذي تمثله الاشكال التالية:



... استبدال ثنائي ...



... اتحاد ...

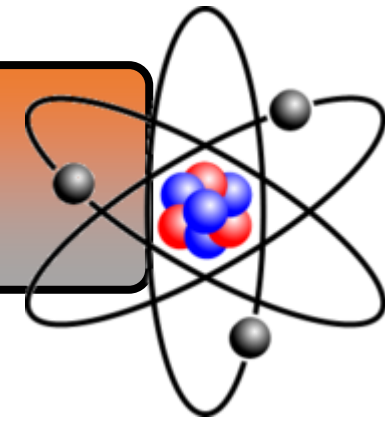


... استبدال احادي ...



... تفكك ...

Thanks!



<https://www.liveworksheets.com/2-xr1115847tl>

<https://www.liveworksheets.com/2-qj1116185sn>



المعلمة: أسماء سالم