ملخص الدرس السادس المركبات والتغيرات الكيميائية

تم تحميل هذا الملف من موقع مناهج مملكة البحرين

موقع المناهج ⇦ مناهج مملكة البحرين ⇦ الصف الثامن ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ ملخصات وتقارير ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-11-22 12:24:18

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

إعداد: زهراء عبدالحسين خميس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن

صفحة مناهج مملكة البحرين على فيسبوك

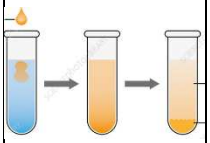
المواد على تلغرام | التربية الاسلامية | اللغة العربية | اللغة الانجليزية | الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

1	ملخص الدرس السادس المركبات والتغيرات الكيميائية
2	مراجعة الاختبار الثاني مع الحل (محلول)
3	مراجعة أسئلة للاختبار الثالث
4	إجابة المراجعة للاختبار الثالث
5	ملخص شامل لطبيعة المادة والمخاليط والمحاليل

تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية	
تطبيق المناهج على Store App (آبل)	تطبيق المناهج على Play Google (أندرويد)

ملخص الدرس السادس (المركبات والتغيرات الكيميائية)

نوع التغير	تغير كيميائي				
التعريف	تغير ينتج عنه مادة جديدة نتيجة ارتباط الذرات، تختلف في خصائصها عن المادة الأصلية.				
دلائل التغير الكيميائي	١- تغير اللون	٢- إزالة البريق	٣- تصاعد الغازات	٤- تكوين الرواسب	تحرير طاقة
أمثلة	المبيض يزيل لون الملابس.	صدأ الحديد	تتفاعل الأقراص الفوارة في الماء فيتصاعد ثاني أكسيد الكربون	تفاعل محلولان يكون مادة صلبة.	احتراق الشمعة وانطلاق الألعاب النارية ينتج حرارة وضوء.
صور					

المركب: مادة تنتج عن اتحاد كيميائي بين عنصرين أو أكثر.

فسري : الكلور(غاز سام) والصوديوم (فلز نشط جداً) ولكن عند تفاعلهما ينتج ملح الطعام القابل للأكل؟

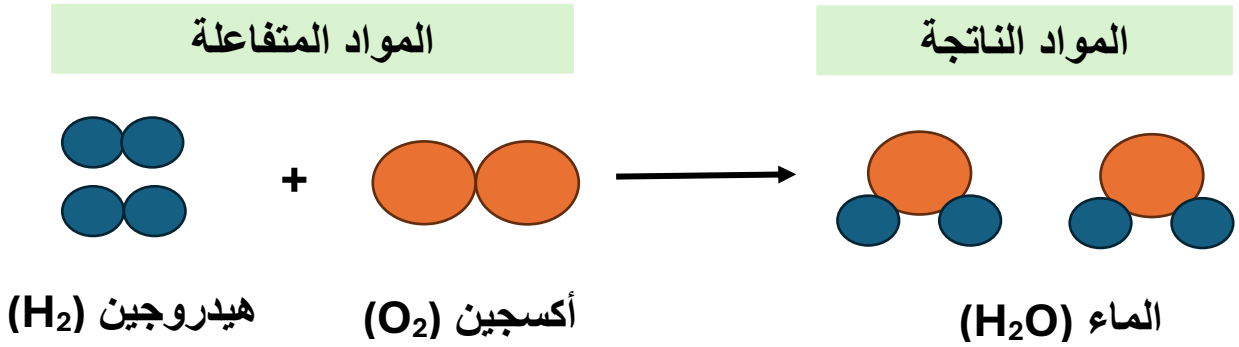
صفات المركب تختلف عن صفات العناصر المكونة له.

- **لكل مركب اسم كيميائي: يشير إلى العناصر التي ارتبطت معا لتكوين المركب.**

المركب	الاسم الكيميائي	العناصر التي يتكون منها
ملح الطعام	كلوريد الصوديوم	كلور+ صوديوم
صدأ الحديد	أكسيد الحديد	اكسجين + حديد
الماء	اكسيد الهيدروجين	اكسجين + هيدروجين
ثاني اكسيد الكربون		اكسجين + كربون

إعداد: أ. زهراء عبدالحسين خميس

- المعادلة الكيميائية: التعبير الرمزي عن التغيرات الكيميائية.



قانون حفظ الكتلة ينص على أن:

كتل المواد الناتجة تساوي كتل المواد المتفاعلة. (عدد ذرات العناصر متساوي على الطرفين)

- أمثلة حول أهمية التفاعلات الكيميائية في حياتنا.

١- عملية البناء الضوئي: لإنتاج السكر في النبات.

٢- عملية التنفس: لإنتاج الطاقة في خلايا المخلوقات الحية.

٣- لتشغيل الآلات: مثلا لإنتاج طاقة هائلة لدفع المركبة الفضائية.

٤- طهي الطعام.

إعداد: أ. زهراء عبدالحسين خميس