

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج البحرينية



مذكرة كيم 102

موقع المناهج ← المناهج البحرينية ← الصف الأول الثانوي ← كيمياء ← الفصل الأول ← مذكرات وبنوك ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 11:38:55 2024-12-19

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

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول الثانوي



صفحة المناهج
البحرينية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الأول الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الأول

ملخص درس ترتيب العناصر	1
مذكرة العبارة في الكيمياء	2
إجابة تجميع اختبارات نهائية كيم 102	3
كراسة الطالب في مقرر كيم 102	4
التعاليل الشاملة لمقرر كيم 102	5

بِسْمِ اللّٰهِ الرَّحْمٰنِ الرَّحِیْمِ

کیم 102

بِاللّٰهِ اعْتَصِمْتُمْ وَبِاللّٰهِ اٰثِقُوا وَعَلَى اللّٰهِ اَتَوَكَّلْ

2025

2024



KINGDOM OF BAHRAIN

Ministry of Education
Saar Secondary Girls School



مَمْلَكَة الْبَحْرَيْن
وَزَارَة التَّربِيَة وَالتَّعْلِيم
مدرسة سار الثانوية للبنات



الفصل الأول: الدرس الأول: الكيمياء والمادة

إعداد معلمة المقرر: مريم الشيخ
منسقة القسم: أ. هدى العرادي
مديرة المدرسة: أ. هاشمية السيد حسن شرف

لماذا ندرس علم الكيمياء؟

الكيمياء موجود في حياتنا اليومية في كل شي نتخيله في حياتنا.

مثلاً؟



ماهي فوائد علم الكيمياء؟



- حل المشاكل البيئية مثل مشكلة طبقة الأوزون والأمطار الحمضية.
- التوصل للأدوية والأمصال للأمراض مثل الانفلونزا.

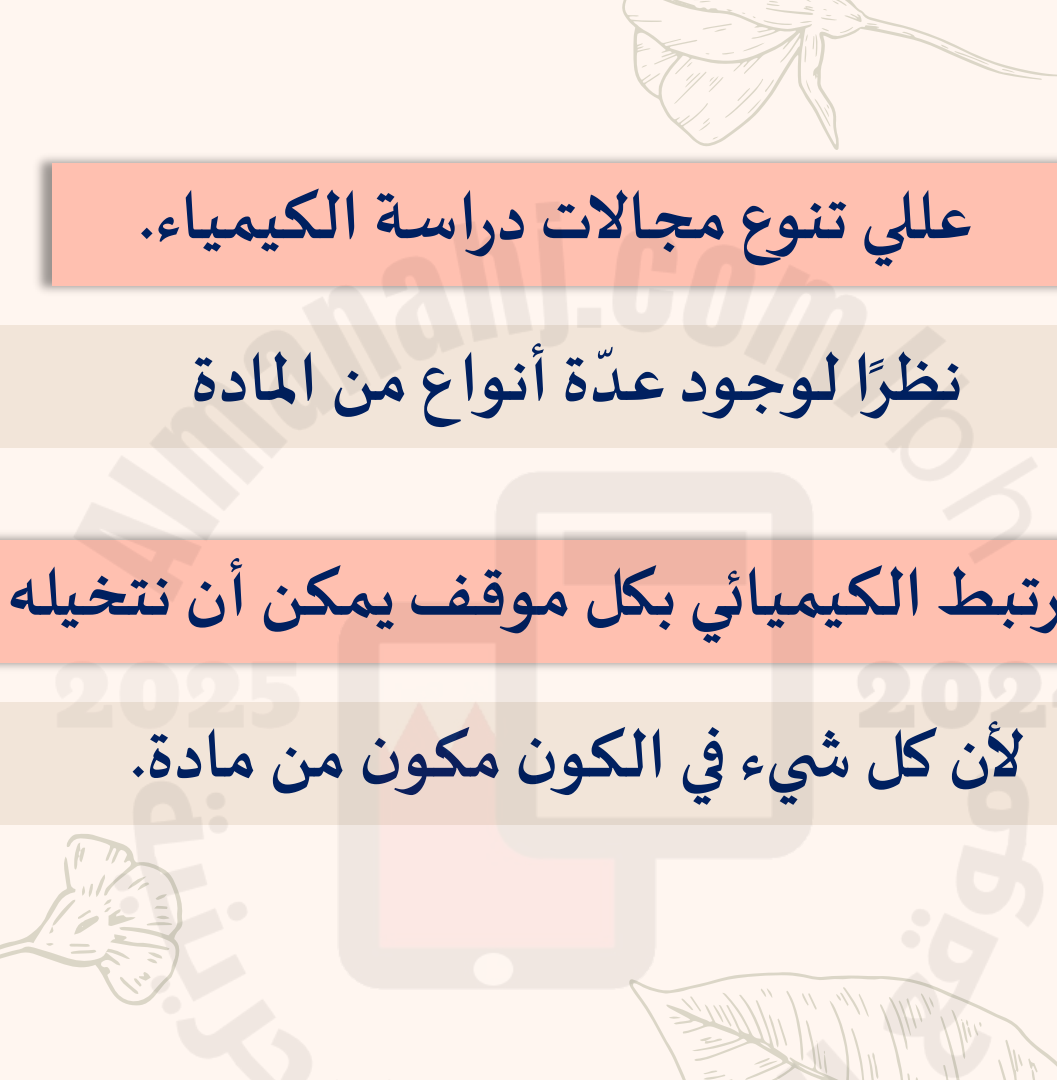


علي تنوع مجالات دراسة الكيمياء.

نظرًا لوجود عدّة أنواع من المادة

علي يرتبط الكيميائي بكل موقف يمكن أن نتخيله

لأن كل شيء في الكون مكون من مادة.





من الأمثلة على فوائد علم الكيمياء



ما هو علم الكيمياء؟

هو العلم الذي يهتم بدراسة المادة وتغيراتها.

المادة الكيميائية



هي مادة لها تركيب محدد
وثابت

الكتلة



هي مقياس كمية المادة

المادة



كل شيء له كتلة ويشغل
حيزاً من الفراغ

مادة أوليست مادة

موجات الراديو

الهواء

الذرات

الضوء

الأفكار

الماء



2025

2024

موقع

موقع

أمثلة على المادة الكيميائية

مصنعة

العطور ، المواد
البلاستيكية

موجودة في الطبيعة

مثل الأوزون ، ثاني
أكسيد الكربون ،
الأكسجين

خواص المادة الفيزيائية



صلبة

سائلة



غازية



المواد من حولنا مكونة أيضًا من جسيمات
صغيرة جدًا تسمى الذرات.



تتكون الذرة من نواة
موجبة تحيط بها
الالكترونات سالبة

هذه النقطة استطعنا رؤيتها لأنها
تحتوي على ما يقدر بترليون ذرة.

لذلك حتى نستطيع فهم الأشياء التي يصعب تصورها.
وجد ما يسمى بالنموذج



$$m = n \times MM$$

النموذج هو تفسير مرئي لفظي أو رياضي للبيانات
التجريبية



العالم جون دالتون

هذا العالم قام بدراسة الكثير من التفاعلات الكيميائية وقام بملاحظات وقياسات دقيقة حتى استطاع تحديد النسب الكتلية للعناصر الداخلة في التفاعلات.

نظرية دالتون الذرية	جدول 1-1
الأفكار	العالم
<ul style="list-style-type: none">• تتكون المادة من أجزاء صغيرة جدًا تدعى الذرات.• الذرات لا تتجزأ ولا تتكسر.• تتشابه الذرات المكونة للعنصر في الحجم، والكتلة، والخواص الكيميائية.• تختلف ذرات أي عنصر عن ذرات العناصر الأخرى.• الذرات المختلفة تتحد بنسبة عددية بسيطة لتكوين المركبات.• في التفاعلات الكيميائية: تنفصل الذرات، أو تتحد، أو يُعاد ترتيبها.	 <p>جون دالتون (1766-1844 م) John Dalton</p> 

مهم جدًا

تقييم الهدف

عددي ثلاثة من أفكار العالم دالتون

2025

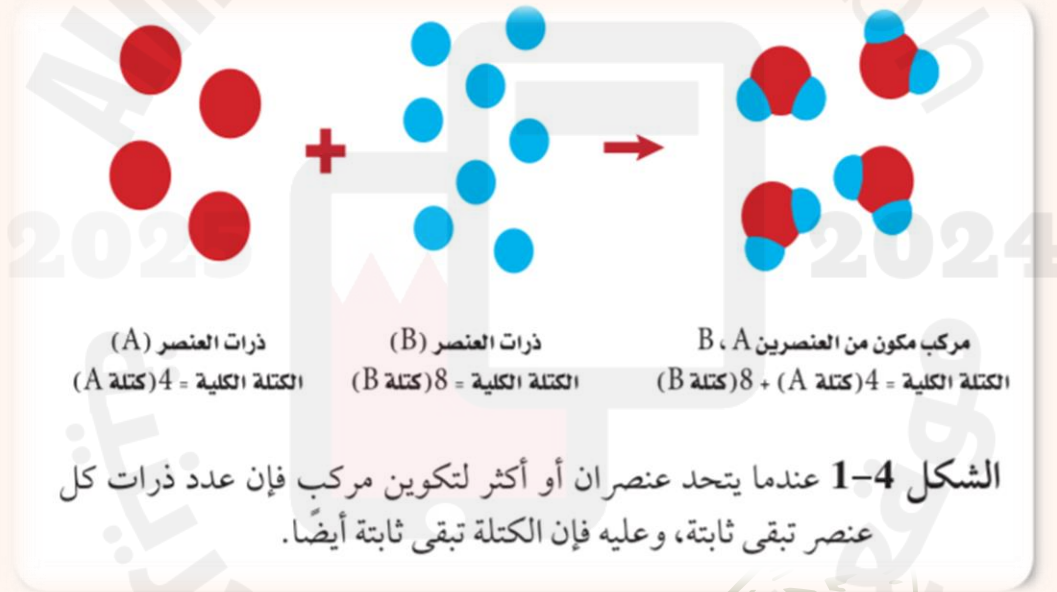
2024

موقع

موقع

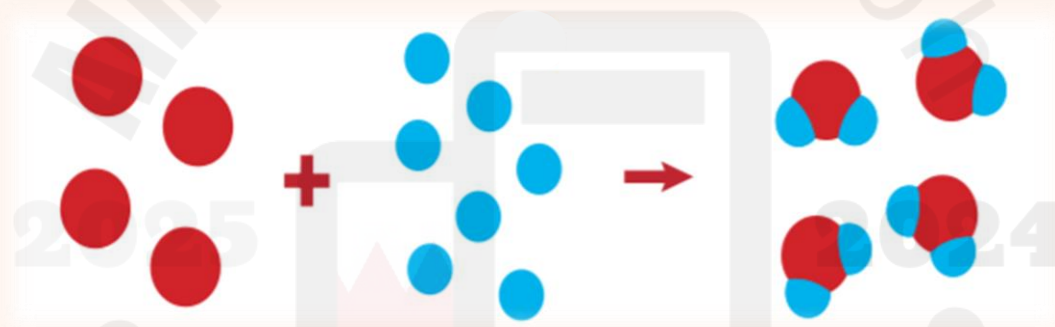
قانون حفظ الكتلة

يشير إلى أن الكتلة تبقى ثابتة في أي عملية

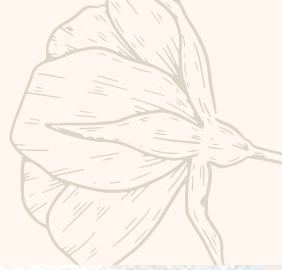




مثال آخر هل هذا التفاعل يطبق قانون حفظ الكتلة؟



مسائل قانون حفظ الكتلة (مستوى أعلى)



إذا تفاعلت 3 ذرات من العنصر A مع 6 ذرات من العنصر B لإنتاج ثلاث جزيئات من مركب جديد صيغته AB_2

ما عدد ذرات العنصر A في الجزيء الواحد؟

ما عدد ذرات العنصر B في الجزيء الواحد؟

هل استعملت جميع الذرات في تكوين المركب؟

ما عدد الذرات المتبقية من العنصر

ما عدد الذرات المتبقية من العنصر

هل الكتلة في التفاعل ثابتة؟

2025

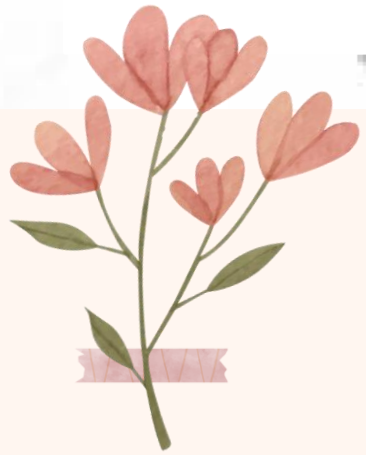
2025

موقع

موقع



إذا تفاعلت 3 ذرات من العنصر A مع 6 ذرات من العنصر B لإنتاج جزيئين من مركب جديد صيغته AB_3 ما عدد ذرات العنصر A في الجزيء الواحد؟
ما عدد ذرات العنصر B في الجزيء الواحد؟
هل استعملت جميع الذرات في تكوين المركب
ما عدد الذرات المتبقية من العنصر A
ما عدد الذرات المتبقية من العنصر B
هل الكتلة في التفاعل ثابتة؟



تقييم الهدف

على ماذا ينص قانون حفظ الكتلة؟

2025

2024

موقع

موقع



أهداف الدرس

01.

أن تعدد الطالبة ضيات العالم
دالتون



02.

أن تطبق قانون حفظ الكتلة



النشاط الختامي

لعبة XO – كل ثنتين ويا بعض

السؤال السادس: عرفي النموذج

السؤال الأول: علي يعتبر الهواء مادة؟

السؤال السابع: اذكري فكرة من أفكارالتون

السؤال الثاني: علي تتنوع مجالات دراسة الكيمياء؟

السؤال الثامن: اذكري فكرة من أفكارالتون أخرى

السؤال الثالث: اذكري مثال على مادة

السؤال التاسع: اذكري نص قانون حفظ الكتلة

السؤال الرابع: اذكري مثال على شيء لا يعتبر مادة

السؤال الخامس: عرفي علم الكيمياء

موفقين جدًا

2025

2024

موفقين جدًا

موفقين جدًا

