

ملخص درس المادة وخصائصها من الكيمياء والمادة



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف التاسع العام ← علوم ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 20:18:17 2025-09-30

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
علوم:

إعداد: Mohamed Amr

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع العام



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع العام والمادة علوم في الفصل الأول

ملخص درس لماذا ندرس الكيمياء من وحدة قصة مادتين

1

حل مراجعة عامة للوحدة الأولى من أسئلة اختبارات سابقة

2

مراجعة عامة للوحدة الأولى من أسئلة اختبارات سابقة

3

ملخص مراجعة مع تدريبات مع الحل

4

ملخص مراجعة مع تدريبات بدون الحل

5

✱ المادة و خصائصها ✱

المادة (Matter): هي أي شيء له كتلة و يشغل حيزاً من الفراغ.

بعض المواد طبيعي مثل (الأوزون)، و البعض الآخر غير طبيعي مثل (مركبات الكلوروفلوروكربون).
مثال على المادة: الهواء – الكتاب.

بينما الأفكار – الحرارة – الضوء – الموجات اللاسلكية – المجالات المغناطيسية (ليست مادة).

الكتلة (Mass): هي مقياس يعكس مقدار المادة.

الوزن (Weight): هو مقياس يعكس مقدار المادة، و يقيس تأثير قوة جاذبية الأرض في تلك المادة (تختلف هذه القوة من مكان لآخر على الأرض).

علل: يعتبر التفكير بالمادة من حيث كتلتها علمياً أكثر من وزنها ؟

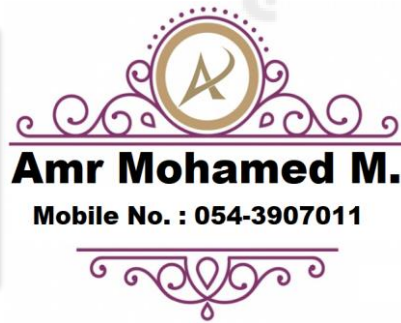
لأنهم يستخدمون الكتلة كوسيلة لقياس المادة بصورة مستقلة عن قوة الجاذبية.



البنية و الخصائص و الملاحظة: -

- معظم خصائص المادة و سلوكها، يرى بالعين المجردة (لا يحتاج إلى مجهر لملاحظته).
 - **المادة** تنقسم إلى ← عناصر و تتألف تلك **العناصر** من ← جسيمات تسمى **الذرات**.
 - الذرات لا تری بالعين المجردة (لا تری بالمجاهر الضوئية) لذلك توصف بأنها دون مجهرية.
 - ∴ كل ما نلاحظه عن المادة، يعتمد على الذرات و التغيرات التي تمر بها.
 - تسعى الكيمياء إلى شرح الأحداث دون المجهرية التي تؤدي إلى تغيرات ملحوظة، عن طريق إنشاء نموذج.
- النموذج (Model):** شرح مرئي أو لفظي أو رياضي للبيانات التجريبية.

أنواع النماذج: -



① نموذج البنية و المواد المستخدمة في إنشاء مبنى.

② نموذج الحاسوبي للطائرة.

الكيمياء: علم أساسي: -

- الفهم الأساسي للكيمياء أمر أساسي لكل العلوم. أن مجالات الكيمياء متعددة، نظراً للتنوع الكبير في المادة.
- على الرقم من تقسيم الكيمياء إلى مجالات دراسية معينة، إلا أن العديد منها يتداخل بعضه ببعض.