

خصائص المادة

المادة : كل شيء له كتلة ويشغل حيز من الفراغ

حالات المادة

الحالة الغازية	الحالة السائلة	الحالة الصلبة
الحجم غير ثابت والشكل غير ثابت الجزيئات تكون متباعدة ومتطايرة تتحرك بحرية أكبر وتكون بعيدة عن بعضها . مثل : الغازات _ بخار الماء	الحجم ثابت والشكل غير ثابت تأخذ شكل الوعاء . الجزيئات أقل ارتباطاً وتتحرك بحرية أكبر من الصلبة . مثل : الماء _ العصير _ الحليب _ القهوة _ الشاي	الحجم ثابت والشكل ثابت جزيئات المادة متقاربة ومتراصة ومتماسكة في نمط محدد . مثل : الرمل _ الجليد _ القطن _ الخشب _ الحديد

الكتلة: مقدار ما يحتويه الجسم من مادة

الحجم : هو مقدار الحيز الذي يشغله الجسم

المغناطيسية : القدرة على جذب المواد الحديدية

التحلل في الماء : بعض المواد تذوب والبعض لا يذوب .

قابلية الطفو : هي قوة دفع السائل أو الغاز على جسم ما .

أيضاً من الخواص : اللون / الطول / الشكل / الكثافة / الصلابة / الوزن.

((الماء من المواد التي تعطينا حالات المواد الثلاث))
وزع حالات المادة الخاصة بالماء بالشكل المناسب :

H₂O _ الماء

الحالة الصلبة هو.....
الحالة السائلة هو.....
الحالة الغازية هو.....

بخار
الماء

الماء

الجليد

لا تنسى : التشابه : كل المواد لها كتلة
الاختلاف : الصلبة لها حجم وشكل ثابت . السائلة لها حجم ثابت وشكل متغير
الغازية ليس لها حجم ثابت ولا شكل ثابت .

-المادة تكون : طبيعية أو من صنع الانسان .
-استعمالات المادة : يمكن إعادة استخدام المادة أو إعادة تدويرها



في الحالة الغازية تكون دقائق الغاز متباعدة والترابط بينها ضعيف .

المسافة بين دقائق المادة في الحالة السائلة متقاربة نوعاً ما والترابط بين الجسيمات أقوى نسبياً .

دقائق المادة الصلبة متقاربة وجسيماتها متماسكة بترابط قوي .



minhaj.net



يتم قياس الوزن
باستخدام الميزان المدرج
ووحدة نيوتن



حجم جسم غير منتظم = قراءة 1 - قراءة 2

المخبار المدرج
لقياس حجم جسم
غير منتظم

كلما كانت الجزيئات
قريبة من بعضها كانت
أكثر كثافة وتغوص

الكثافة

كلما كانت الجزيئات
متباعدة عن بعضها
كانت أقل كثافة وتطفو

مساحة المستطيل : الطول × العرض

حجم جسم صلب : الطول × العرض × الارتفاع

الكثافة = الكتلة ÷ الحجم .

الجاذبية على القمر 1/6 على الأرض

المسطرة
الشريط المتري
أكواب القياس
الميزان .

من أدوات القياس

كيف نقيس المادة ؟

القياس

المساحة : عدد المربعات التي تغطي السطح

الحجم : عدد المكعبات التي تتناسب داخل جسم ماء .

الكثافة : كتلة المادة في مساحة محددة .

يطفو الجسم عندما تكون كثافته أقل من السائل
أو الغاز الموضوع فيه .

الوزن : مقدار قوة الجاذبية بين جسم ما وبين
كوكب الأرض .

كلما زادت الكتلة زادت الجاذبية بين الأجسام وكلما
كانت الجاذبية أكبر كان الوزن أكبر .

الجاذبية : قوة جذب أو سحب بين كل الأجسام .

يستخدم المخبار المدرج لقياس حجم جسم غير منتظم

نستطيع قياس : الطول ,
العرض , الارتفاع ,
الكتلة , الكثافة , الوزن ,
الحجم

م. موزة عبدالله الزبيدي



العلوم الممتعة



بعوضة تمشي على الماء
تظاهرة التوتر السطحي

ينغيز بالخاصية الشعرية

ينغيز بخاصية جزيئاته تتجنب لبعضها .

ينقل الماء الصوت

يوصل الماء غير النقي الكهرباء

يشغف وليس له لون

يوصف بغير مواد مختلفة

ليس له طعم ولا رائحة

خصائص فيزيائية للماء :

الجزئ : جسيم من المادة يتكون من أكثر من جسيم صغير واحد مرتبطين معا . مثل الماء يتكون من جسيمين من الهيدروجين مرتبطين معا بجسيم من الأوكسجين



تتعتمد كثافة الماء على عدة خصائص منها :
الشكل \ الكتلة \ الكثافة



الماء النقي غير موصل للكهرباء وهو عازل , الماء غير النقي موصل للكهرباء لأنه يحتوي على جسيمات مذبذبة .

فسر : خطر مزج الماء بالكهرباء
لأن الماء يوصل الكهرباء بنتكهرب

خواص الماء



الجليد مادة صلبة تحتفظ بشكلها عند ارتفاع درجة الحرارة وعندما يذوب الجليد يفقد شكله ويتحول لماء سائل وعند التسخين أكثر يتحول الى بخار ماء كغاز.

الحرارة النوعية للماء : هي مقدار الطاقة اللازمة لرفع درجة حرارة 1g من المادة بمقدار 1 درجة سيليزية . تنظم درجات الحرارة في لمحيطات

لو كانت الحرارة النوعية للماء أقل : ستكون درجة حرارة المحيطات ساخنة جدا أثناء النهار باردة في الليل



الماء السائل هو أكثر حالات الماء كثافة . تتغير الحلة ولكن الكتلة لا تتغير