

حالات المادة ؟

١- حالة صلية

: لها شكل ثابت , وتشغل حين محدد وحوكة جزيئاتها محدودة جدا وهى الحالة الأكثر كثافة للمادة

٢- حالة سائلة

ليس لها شكل محدد , وتأخذ شكل الوعاء الذي توضع فيه والجزيئات متوسطة التباعد وتزداد كثافة السائل عند تحوله للمادة الصلبة

٣-الحالة الغازية

ليس لها شكل محدد, تشغل أي حيز توضع فيه جزيئاتها في حركة مستمرة وتنتشر في كل مكان وهي الحالة الاقل كثافة للمادة

الكثافة:

مقدار الكتلة في حجم معين تقاس بالجرام لكل سنتمتر مكعب لكل مادة كثافة ويمكن حساب الكثافة بالقانون الكثافة = الكتلة ÷ الحجم



يطفو الجليد على الماء لأن كثافة الجليد أقل أو يطفو الجسم عندما تكون كثافته أقل من كثافة السائل

حالات المادة

صلب (جامد)

الطفو

هو قدرة جسم على مقاومة الانغمار في مائع سائل أو غاز



تنشأ قوة الطفو لأن الجسم في أثناء الانغمار يبعد المائع عن طريقه ليحل محله , وفي الوقت نفسه يدفع المائع الجسم إلى أعلى

الخصائص الفيزيائية

هي صفات يمكن ملاحظتها دون أن تغير في طبيعة المادة مثل الكثافة واللون والقساوة والمغناطيسية ودرجة الغليان والملمس.

الموصلية

هي صفة فيزيائية للمواد تصف قدرتها على توصيل الحرارة والكهرباء

الموصل : يسمح بمرور الحرارة والتيار الكهربائي مثل الفلزات

سمح بمرور الحرارة والتيار الكهربائي مثل الفلزات الحديد , النحاس , الذهب , الفضة



والعازل:

لا يسمح بمرور الحرارة ولا التيار الكهربائي مثل

اللافلزات الزجاج والبلاستيك والمطاط

