

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

الدرس الأول : المادة (١)

أولاً: ما المادة



المادة هي

المادة تتكون من جسيمات صغيرة منها و و وكل جسيم يجذب الجسيمات الأخرى وتتحرك باستمرار.

تحدد حالة المادة بـ ١- ٢-

حالات المادة

الحالة مثـل	الحالة مثـل	الحالة مثـل	الحالة مثـل
----------------	----------------	----------------	----------------

ثانياً: الحالة الصلبة



تعريفها هي مادة

حركة الجسيمات في المادة الصلبة :

عللي : المادة الصلبة لا تأخذ شكل الوعاء الذي توضع فيه .



لأن

١. الحالة الصلبة

أنواع المواد الصلبة من حيث ترتيب الجسيمات

المواد غير البلورية	المواد البلورية	ترتيب الجسيمات
تترتب الجسيمات فيها بشكل	تترتب الجسيمات فيها بشكل
.....	مثـل

الدرس الأول : المادة (٢)

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

ثالثاً : الحالة السائلة

تعريفها هي مادة -----	٢. الحالة السائلة
حركة الجسيمات في المادة السائلة : -----	
اللزوجة هي : ----- تنشأ اللزوجة عن ----- كلما زادت لزوجة السائل ----- سرعة جريانه والعكس كلما زادت درجة الحرارة السائل ----- لزوجته والعكس	
التوتر السطحي هو -----	

على



تتحرك جسيمات السائل ضمن حجم محدد فقط	بسبب	-----
ينساب الماء أسرع من العسل	بسبب	-----
للسوائل توتر سطحي	بسبب	-----
يمكن لعنكبوت أن يستقر على سطح الماء	بسبب	-----
تتكون قطرات ماء على سطح الورقة	بسبب	-----

رابعاً : الحالة الغازية

تعريفها هي مادة -----	٣. الحالة الغازية
حركة الجسيمات في المادة الغازية : ----- جزيئات الغاز قابلة للانضغاط و -----	
ما هو البخار؟ : هو مادة ----- مثال -----	

الواجب

قارني في جدول بدفترك بين المواد لصلبة والسائلة والغازية من حيث
(١- الشكل ٢- الحجم ٣- حركة الجزيئات ٤- مثال)

همسات النجاح: بداخلك كنز ثمين استفيدي منه لتطوير نفسك

الدرس الثاني : الحرارة وتحولات المادة (١)

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

أولاً: الطاقة الحرارية والحرارة

ص ٧٥ و ٧٦

الطاقة هي

أمثلة على أنواع طاقة التي تمتلكها الجسيمات

١- الطاقة الحركية	كلما كانت الطاقة الحركية للجسيمات أكبر كانت سرعتها ----- والعكس (العلاقة طردية)
٢- الطاقة الكامنة أو	(طاقة -----)
٣- الطاقة الحرارية	وهي : ----- وتعتمد الطاقة الحرارية على : ١- ----- ٢- ----- إذا كان لديك عينتين من نفس المادة متساويتين في الحجم ولكن الأولى درجة حرارتها أكثر من الثانية . أيهما يمتلك طاقة حرارية أكثر ؟ ----- إذا كان لديك عينتين من نفس المادة متساويتين في درجة الحرارة ولكن الأولى حجمها أكبر من الثانية . أيهما يمتلك طاقة حرارية أكثر ؟ ----- إذاً : الطاقة الحرارية خاصة ----- لأنها ----- .

درجة الحرارة هي

درجة الحرارة	الطاقة الحرارية

الفرق بين الطاقة الحرارية ودرجة الحرارة

الحرارة هي

انتقال الطاقة الحرارية من ----- إلى ----- عند تلامسهما .

ثانياً: الحرارة النوعية

ص ٧٧

الحرارة النوعية هي

المواد حسب حرارتها النوعية

مواد حرارتها النوعية -----

مثل -----

مواد حرارتها النوعية -----

مثل -----

علي

لأنه	الماء يسخن ويبرد ببطء
لأنه	الرمل يسخن ويبرد بسرعة

همسات النجاح: بداخلك كنز ثمين استفيدي منه لتطوير نفسك

الدرس الثاني : الحرارة وتحولات المادة (٢)

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

ثالثاً: التغيرات بين الحالات الصلبة والسائلة

تتغير المادة من حالة إلى أخرى عند ١-
 ٢-

هو:	١- الانصهار	التغيرات بين الحالات الصلبة والسائلة و
درجة الانصهار هي:		
درجة انصهار الجليد =		
كيف تتأثر المركبات البلورية وغير البلورية بالحرارة؟ المركبات البلورية مثل السكر ← المركبات غير البلورية مثل المطاط والزجاج ↓ لماذا؟ لأنها ←		
هو:	٢- التجمد	التغيرات بين الحالات الصلبة والسائلة و
درجة التجمد هي:		
درجة تجمد الماء =		
هو:		

رابعاً : التغيرات بين الحالات السائلة والغازية

هو:	١- التبخر	التغيرات بين الحالات السائلة والغازية و
أنواع التبخر		
تبخر كل أجزاء السائل (الغليان) تكتسب جزيئات السائل كله طاقة حرارية فتزداد سرعتها وعندما تكتسب طاقة كافية تفلت من السائل علي : نشعر بالبرودة عند تبخر العرق من الجسم .		
تبخر سطح السائل تكتسب الجزيئات السطحية طاقة حركية أكبر فتتغلب على وتتمكن من الإفلات من سطح الماء		
تثبت درجة حرارة السائل خلال غليانه حتى ويطلق على درجة الحرارة هذه بـ	٢- التكثف	التغيرات بين الحالات السائلة والغازية و
هو:		
علي : تكون قطرات ماء على السطح الخارجي لكأس يحوي عصير بارد .		
كيف يتكون المطر؟ تثبت درجة الحرارة خلال التكثف حتى		

خامساً : التغيرات بين الحالات الصلبة والغازية

التسامي هو:	التسامي	التغيرات بين الصلبة والغازية
أمثلة:		

الدرس الثالث : سلوك الموائع (١)

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

أولاً : الضغط



الضغط هو

الضغط =	قانون الضغط
حيث أن تقاس بـ ، تقاس بـ	وحدة قياسه
الكيلو باسكال = وتسمى	العوامل التي يعتمد عليها الضغط هي:
١- كلما زادت القوة ----- الضغط (العلاقة طردية)	
٢- كلما زادت المساحة ----- الضغط (العلاقة عكسية)	

قيمة الضغط الجوي (ضغط الهواء) =

كيف يساعد الضغط الجوي على شرب العصير بالمصاصة؟



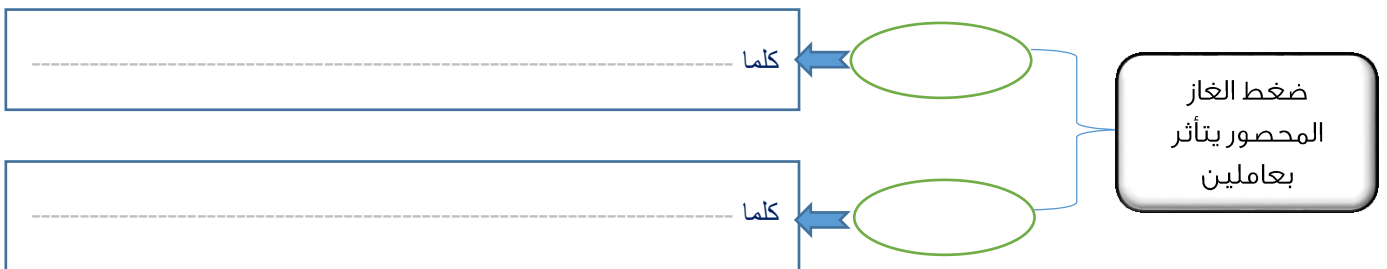
يتغير الضغط الجوي بتغير الارتفاع عن مستوى سطح البحر فكلما زاد الارتفاع ----- الضغط الجوي (العلاقة عكسية)

بسبب

علم،

السبب	النتيجة
	لا يمكن شرب العصير بالمصاصة من علبة محكمة الإغلاق ولا يصلها الهواء الجوي
	لا نشعر بقوة الضغط الجوي علينا
	ازدياد حجم البالون عندما صعد باسكال قمة الجبل رغم أن كمية الهواء في البالون لم تتغير
	نشعر بطنين في الأذن عند الصعود لجبل عالي

ثانياً : التغير في ضغط الغاز



همسات النجاح: بداخلك كنز ثمين استفيدي منه لتطوير نفسك

الدرس الثالث : سلوك الموائع (٢)

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

ثالثاً: الطفو أو الانغمار

ص ٨٧ و ٨٨

تعريف قوة الدفع

الأجسام في الماء

قوة الدفع وزن الجسم

قوة الدفع وزن الجسم

مبدأ أرخميدس

الكثافة

هي

رياضياً الكثافة =

تأثير كثافة الأجسام على سلوكها في المائع

تطفو

تعويم (تعلق)

تنغمر

إذا كانت كثافة الجسم كثافة المائع

إذا كانت كثافة الجسم كثافة المائع

إذا كانت كثافة الجسم كثافة المائع

٢- أسطوانة ألومنيوم مصممة كتلتها ٥,١٣ جم وحجمها ٥ سم^٣ هل تطفو فوق الماء؟١- عينة من الزئبق كتلتها ١٠٢ جم ، وحجمها ٧,٤٠ سم^٣ . هل تطفو فوق الماء؟

رابعاً: مبدأ باسكال

ص ٨٩

مبدأ باسكال

مثل

مثل

الأنظمة التي تعمل تبعاً لمبدأ باسكال