

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني المتوسط اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/8>

* للحصول على جميع أوراق الصف الثاني المتوسط في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/8science>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني المتوسط في مادة علوم الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa/8science1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثاني المتوسط اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa/grade8>

<https://www.almanahj.com/sa/course/me>

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

الدرس الأول: المحاليل والذائبية ()

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

أولاً: المواد



تنقسم ا لمواد إلى

.....

.....

وهو مكون من

وهي مادة لها نفس

ولا يمكن

وهي مواد تحوي

وهي مواد تتكون من

المادة
النقية إما

أنواع المخاليط		وجه المقارنة
٢-	١-	خصائصه
المواد مادتين أو أكثر دون أن ويطلق على المخلوط المتجانس اسم	المواد ونسب المواد	فصل مكوناته أمثلة

ثانياً: كيف تتمون المحاليل



المحلول = +
مثل محلول = +
أيهما تكون كميته أكثر في المحلول؟

المذاب هو

المذيب هو

١- تحدث عند

مثل

١- تحدث عند

مثلاً،

يمكن أن تخرج
(نحصل) على المادة
الصلبة من المحلول
بطرق منها :

همسات النجاح: ابدأ بالممكن يستسلم لك المستحيل

الدرس الأول: المحاليل والذائبية (-)

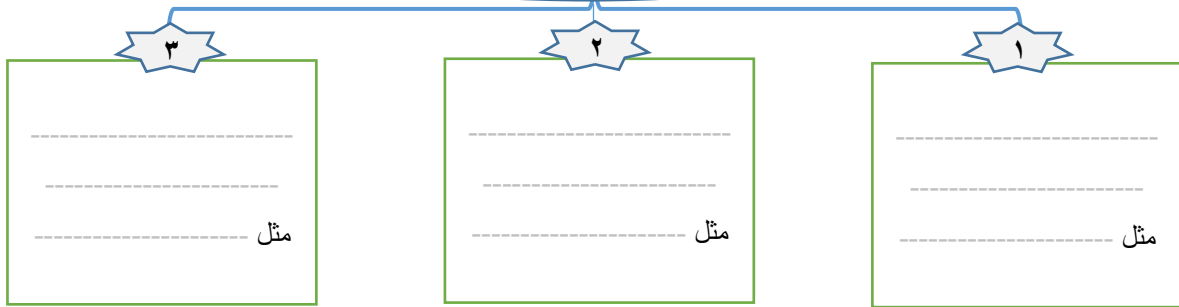
التاريخ: / / ١٤٣ هـ

ثالثاً: أنواع المحاليل



هي :	هي :	هي :
مثل :	مثل :	مثل :

أنواع المحاليل السائلة



رابعاً: الماء مذيب عام

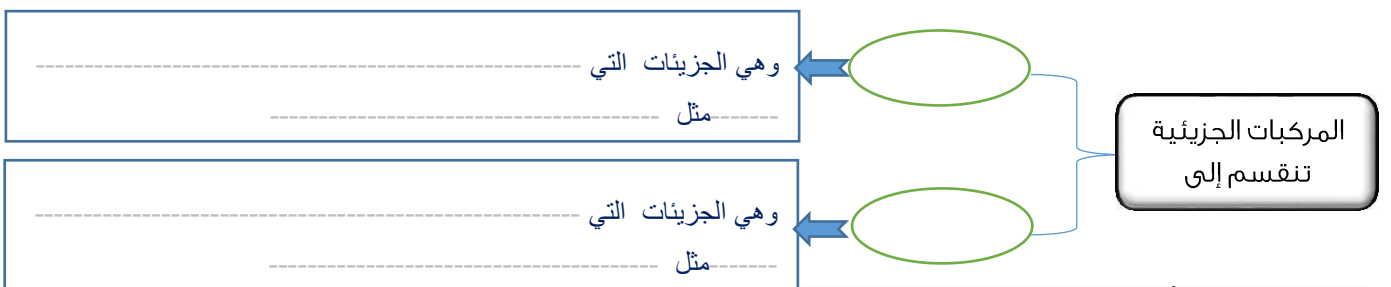


خامساً: أنواع الروابط الكيميائية

ص ٤١ و ٤٢



٢- تتكون عندما تسمى المركبات الناتجة: مثل	١- تتكون عندما تسمى المركبات الناتجة: مثل
--	--



همسات النجاح: ابدأ بالممكن يستسلم لك المستحيل

الدرس الأول: المحاليل والذائبية (٥)

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

خامساً: ما الذي يذوب؟



فسري مبدأ (المثل يذوب المثل) مع مثال .

سادساً: ما مقدار الذائبة؟



تعريف الذائبية

تنقسم المواد من حيث الذائبية إلى

مثلاً،
.....
.....مثلاً،
.....
.....مثلاً،
.....
.....

من أمثلة المواد غير القابلة للذوبان في الماء

العوامل التي تساعد على
سرعة ذوبان المادة الصلبة

- ١-
- ٢-
- ٣-

تأثير درجة الحرارة على الذائبية في بعض المحاليل

١- بعض المواد ذائبيتها بزيادة درجة حرارة المذيب مثل	الذائبية في محاليل (سائل _ صلب)
٢- بعض المواد ذائبيتها بزيادة درجة الحرارة مثل	
كلما زادت درجة حرارة المذيب السائل	الذائبية في محاليل (سائل _ غاز)
الذائبية مثل	

علم،

يقول مذاق المشروب الغازي إذا
كت العلبة مفتوحة لعدة أيام .عند فتح علبة مشروب غازي ساخن
تخرج منها فقاعات أكثر من البارد.

تعريف المحلول المشبع

تعريفه:

ص ٤٥ و ٤٦

سابعاً:
التركيز

أنواعه: ١-

٢-

همسات النجاح: ابدأ بالممكن يستسلم لك المستحيل

الدرس الثاني: المحاليل الحمضية والقاعدية

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

أولاً: الأحماض



ص ٤٨ و ٤٩

الأحماض

هي:



+



+



أيون الهيدرونيوم

خصائص
المحاليل
الحمضية

ص ٤٩

- ١- طعمها
- ٢- تسبب
- ٣- تسبب
- ٤- للكهرباء
- ٥- تتفاعل بشدة مع وينتج غاز

وجود بعض
الأحماض

ص ٤٩

- ١- حمض يوجد في الخل
- ٢- حمض يوجد في الحمضيات
- ٣- حمض فيتامين C
- ٤- حمض تحقن به النمل فريستها .

استخدامات
الأحماض
في الصناعة

ص ٤٩

- ١- حمض الكبريتيك يستخدم في صناعة
- ٢- حمض الهيدروكلوريك يستخدم في
- ٣- حمض النيتريك يستخدم في صناعة

الأحماض في
البيئة

ص ٤٩

يلعب حمض دوراً أساسياً في و
يتكون حمض الكربونيك عندما

علي

لحمض الكربونيك دور في تكوين
الكهوف والصواعد والهوابط

يسبب



الدرس الثاني: المحاليل الحمضية والقاعدية (٢) التاريخ: / / ١٤٣ هـ

ثانياً: القواعد



القواعد

هي : مواد

، وتكون أيونات

خصائص
المحاليل
القاعدية

- ١- طعمها -----
- ٢- ملمس -----
- ٣- تسبب ----- لأنها كاوية مثل الأحماض .
- ٤- ----- للكهرباء .
- ٥- تتفاعل مع ----- ولكن بشكل ----- من الأحماض .

استخدامات
الأحماض

في الصناعة



١- هيدروكسيد الكالسيوم يستخدم في -----

٢- هيدروكسيد الصوديوم يستخدم في -----

علي

تستخدم القواعد في صناعة

لأنها

مستحضرات التنظيف



الدرس الثاني: المحاليل الحمضية والقاعدية (٣) التاريخ: / / ١٤٣ هـ

ثالثاً: الرقم الهيدروجيني PH



الرقم الهيدروجيني

هو:

وتتدرج قيمه بين

قيم الرقم الهيدروجيني للمحاليل

١- الحمضية أقل من ، المحاليل ذات الرقم هي الأعلى حموضة مثل حمض

٢- المتعادلة = الرقم وهذا يعني أن المحلول لا يكون ولا

٣- القاعدية أكثر من ، المحاليل ذات الرقم هي الأعلى قاعدية مثل

أكملي

←							متعادل	→						
قوة القاعدة								قوة الحمض						
١٤	١٣	١٢	١١	١٠	٩	٨	٧	٦	٥	٤	٣	٢	١	٠

تدرج PH

- كلما نقص الرقم الهيدروجيني PH للحمض بمقدار درجة حمضيته بمقدار
- كلما زاد الرقم الهيدروجيني PH للقاعدة بمقدار درجة قاعديته بمقدار
- تستخدم العلاقة التالية لتحديد فرق قوة الحمض () حيث (ن) هي

قوة الأحماض والقواعد



القواعد	الأحماض	
تعتمد قوة القاعدة على أو عند ذوبانها في الماء .	تعتمد قوة الحمض على أو عند إذابته في الماء .	تعتمد على

كلما **زادت** أيونات الهيدروجين في المحلول ← الرقم الهيدروجيني ، ← حموضة المحلول

أمثلة لأحماض وقواعد قوية و ضعيفة



اسم الحمض وصيغته الكيميائية	اسم القاعدة وصيغتها الكيميائية	
١-	١-	قوي
٢-	٢-	
٣-	٣-	
١-	١-	ضعيف
٢-	٢-	
٣-	٣-	

همسات النجاح: ابدأ بالممكن يستسلم لك المستحيل

التاريخ: / / ١٤٣٣ هـ

الدرس الثاني المحاليل الحمضية والقاعدية (٤)

رابعاً : الكواشف



الكواشف هي :
حسب قيمة
مثل

الكاشف	مع المحلول الحمضي	مع المحلول القاعدي
ورق تباع الشمس الأزرق		
ورق تباع الشمس الأحمر		

خامساً : التعادل



التعادل هو

ما هو سبب؟	
تسمية التعادل بهذا الاسم .	علي
استخدام هيدروكسيد المغنيسيوم $Mg(OH)_2$ لعلاج حموضة المعدة.	

كيف يحدث التعادل ؟



أيون هيدرونيوم يتفاعل مع
ويحدث هذا التفاعل عند
والرقم الهيدروجيني PH للماء الناتج = أي أن الماء النقي لينتج



كمعادلة

الرسم

همسات النجاح: ابدأ بالممكن يستسلم لك المستحيل

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

الدرس الأول : ما الطاقة ؟

أولاً: طبيعة الطاقة



تعريف الطاقة

هل تنتقل الطاقة ؟ أمثلة على انتقال الطاقة : ١- ٢- عللي: نسمع صوت الخطوات . لأن	نقل الطاقة
١- ٢- ٣- ٤- ٥- ٦- ٧-	بعض أشكال الطاقة

تعريفها : العوامل التي تعتمد عليها الطاقة الحركية : ١- تزداد الطاقة الحركية بـ (العلاقة) ٢- تزداد الطاقة الحركية بـ (العلاقة)	ثانياً : الطاقة الحركية ص ١٠٢
--	-------------------------------------

تعريفها : العوامل التي تعتمد عليها طاقة الوضع : ١- تزداد طاقة الوضع بـ (العلاقة) ٢- تزداد طاقة الوضع بـ (العلاقة)	ثالثاً : الطاقة الكامنة طاقة ص ١٠٤
--	---

الطاقة الحرارية هي : مثل :	رابعاً : أشكال أخرى للطاقة ص ١٠٤ الى ١٠٦
الطاقة الكيميائية هي : مثل :	
الطاقة الضوئية هي : مثل :	
الطاقة الكهربائية هي : مثل :	
الطاقة النووية هي :	

الدرس لثاني : تحولات الطاقة

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

أولاً: قانون حفظ الطاقة



نص قانون حفظ الطاقة :	قانون حفظ الطاقة
يستفاد من قانون حفظ الطاقة :	
مثال :	

ثانياً : الطاقة تغير أشكالها



تتبعي تحولات الطاقة في الحالات التالية :

١	عند قذف كرة لأعلى وسقوطها (كما في الشكل ٩ ص ١٠٨)	← ←
٢	محرك السيارة	← ←
٣	العضلات	
٤	عند سماع المذياع	<p>طاقة لإشارة المذياع ← طاقة ← طاقة ← طاقة ← طاقة</p>
٥	الاحتراق	
٦	المحركات البخارية	
٧	تسخين سلك فلزي	

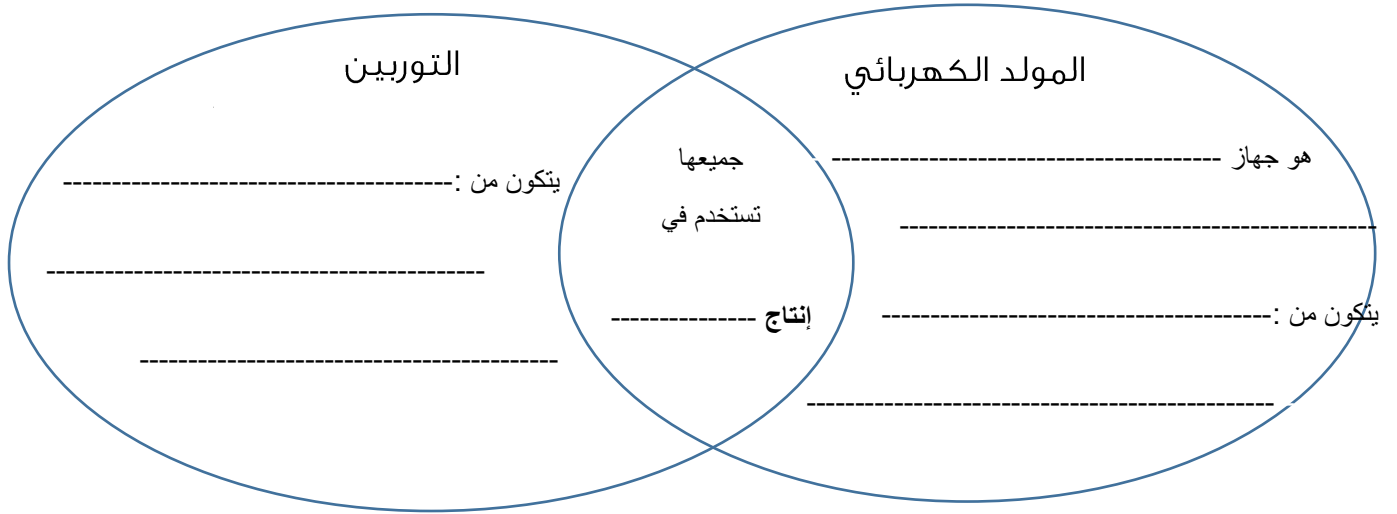


كيف تنتقل الطاقة الحرارية ؟ تنتقل الطاقة الحرارية من

الدرس لثاني : تحولات الطاقة ()

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

ثالثاً : توليد الطاقة الكهربائية



تستخدم عدة طرق لتحريك التوربينات في منشآت توليد الطاقة ومن هذه الطرق :

٢- منشآت (محطات) تستعمل طاقة الرياح أو المياه المتساقطة	١- منشآت (محطات) تستعمل الوقود الأحفوري	
يتم تحويل الطاقة الحركية مباشرة -----	الطاقة الكيميائية في الغاز الطبيعي أو النفط ←	كيف يتم توليد الكهرباء
-----	-----	الحاجة إلى البخار
-----	-----	تولد الطاقة الكهربائية بنسبة
-----	-----	تستخدمها الدول

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

الدرس الأول : جهاز الدوران (١)

تركيب جهاز الدوران



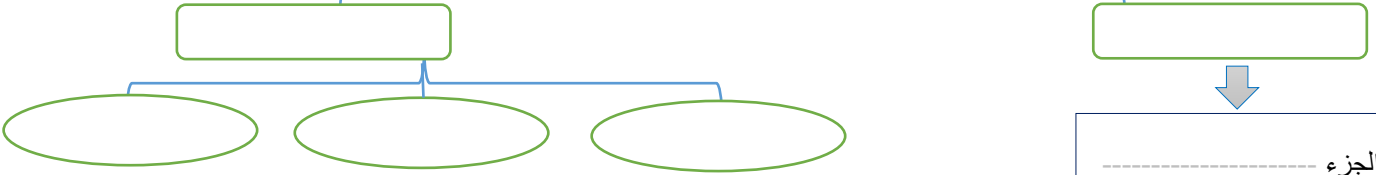
Three empty rectangular boxes for notes or answers.

وظائف الدم



- ١-
- ٢-
- ٣-
- ٤-

مكونات الدم



- ١- الجزء
- ٢- يشكل أكثر من
- ٣- يتكون من
- ويذوب فيه
- و
- و
- ليتم

مقارنة بين خلايا الدم

الصفائح الدموية	خلايا الدم البيضاء	خلايا الدم الحمراء	وجه المقارنة
			شكلها
			وظيفتها
			عددتها
			فترة عيشها

ارسمي رسماً علمياً دقيقاً لمكونات الدم في دفترك

تجلط الدم



متى يحدث تجلط الدم؟

علي : عندما يصاب شخص بجرح ينزف ثم يتوقف النزف .

لخصي كيف تحدث تجلط الدم بخطوات .

تجلط الدم

- ١-
- ٢-
- ٣-
- ٤-

وظيفة الفايبرين هي

مرض نزف الدم الوراثي (الهيموفيليا)

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

الدرس الأول : جهاز الدوران (٢)

فصائل الدم



١	فصائل الدم الأربع التي يرث الإنسان إحداها هي
٢	تحتوي فصائل الدم A ، B ، AB على مواد في خلايا الدم الحمراء تسمى
٣	تحتوي فصائل الدم A ، B ، O على مواد في البلازما تسمى

الأجسام المضادة هي

فصيلة الدم	يستقبل	يمنح
A		
B		
AB		
O		

فصيلة الدم	مولدات الضد	الأجسام المضادة
A		
B		
AB		
O		

السبب	النتيجة
	يمكن لشخص فصيلة دمه AB استقبال الدم من جميع الفصائل
	لا يمكن لشخص فصيلة دمه O استقبال الدم إلا من فصائله
	يطلق على الشخص الذي فصيلة دمه O المانح العام (فصيلة كريمة)

ماذا يحدث إذا نقل دم لشخص لا يناسب فصيلة دمه؟



العامل الريزي Rh	الشرح
	العامل الريزي Rh هو علامة
	الشخص الذي تحمل خلايا دمه الحمراء العامل الريزي يكون
	الشخص الذي لا تحمل خلايا دمه الحمراء العامل الريزي يكون
	إذا نقل دم موجب العامل الريزي لشخص سالب العامل الريزي فإن

أمراض الدم



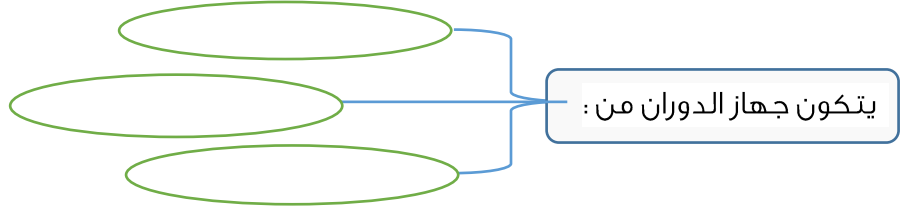
من أمراض الدم الشائعة	
	تصيب
	تصبح الخلايا
	تحدث بسبب
	العلاج

★ لا تنسى الهيموفيليا (نزف الدم الوراثي) أحد أمراض الدم

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

الدرس الأول : جهاز الدوران (٣)

نظام النقل في الجسم



وظيفة الأوعية الدموية
وظيفة الدم

القلب



ما هو القلب ؟	<p>١- هو عضو</p> <p>٢- يقع</p> <p>٣- يتكون عند الإنسان من</p> <p>وهي :</p> <p>و</p> <p>و</p> <p>٤- يفصل بين الأذنين والبطين</p> <p>ليسمح بتدفق الدم من</p>
	<p>ارسمي بشكل مبسط القلب في دفترك ←</p>

دورات الدم



وجه المقارنة	الدورة القلبية	الدورة الرئوية	الدورة الجسمية
تسمية أخرى	لا يوجد
تتبع مسار الدم	يتدفق الدم	<p>١- يتدفق الدم المحمل بالفضلات إلى</p> <p>ليتم تبادل الغازات .</p> <p>٢-</p>	<p>١- يتدفق الدم الغني بـ</p> <p>إلى</p> <p>ماعدا</p> <p>عبر</p> <p>وهو أكبر شريان في الجسم .</p> <p>ويحدث تبادل : فتأخذ الخلايا</p> <p>(..... و)</p> <p>ويأخذ الدم</p> <p>(..... و)</p> <p>٢-</p> <p>عبر</p>
	*وعندما يحدث انسداد في الدورة القلبية يؤدي الى الإصابة بـ		

الدرس الأول : جهاز الدوران (٤)

الأوعية الدموية



وجه المقارنة	الشرايين	الأوردة	الشعيرات الدموية
تعريفها			
تركيب الجدار			
سمك الجدار			
وجود الصمامات			

قارني بالرسم بين أنواع الأوعية الدموية في الصفحة المقابلة

ما هي فائدة الصمامات؟

أمراض القلب والأوعية الدموية



من أسباب المرض	تصلب الشرايين	ارتفاع ضغط الدم
طرق الوقاية من هذه الأمراض	١- _____ ٣- _____	٢- _____ ٤- _____

وظائف الجهاز اللمفي



وظائف الجهاز اللمفاوي :	الجهاز اللمفاوي
يتكون الجهاز اللمفاوي من :	
١- اللمف وهو :	
٢- الخلايا اللمفية :	
٣- أوعية لمفية :	
٤- العقد اللمفية :	
تعتمد حركة اللمف على :	
١- _____	
٢- _____	
هل تحوي الأوعية اللمفية صمامات ؟	
ما فائدتها ؟	

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

الدرس الثاني : المناعة والمرض (١)

خطوط دفاع الجسم ضد الأمراض

ص ١٤١ - ١٤٣

خط الدفاع الأول (العام)	خط الدفاع الثاني
يعمل ضد	يعمل ضد
يمثل :	يمثل
و	و

م	خط الدفاع الأول	من الوسائل الدفاعية فيه
١	الجلد	تثبط مسببات المرض لأنها
٢	الجهاز التنفسي	١- شعيرات () : ٢- المخاط : الذي يحوي
٣	الجهاز الهضمي	١- ٢- يحوي مواد ٣- تساعد على ٤- يساعد على و
٤	الجهاز الدوراني	١- تتجول باستمرار بحثاً عن المخلوقات والمواد الكيميائية الغريبة وتهضمها ٢- س/ كيف يساعد الالتهاب على الدفاع عن الجسم ؟

م	خط الدفاع الثاني	من الوسائل الدفاعية فيه
١	مولدات الضد	وهي جسيمات معقدة قد تكون أو
٢	الجسم المضاد	وهو تساعد الأجسام المضادة الجسم على بناء دفاعات بطريقتين هما :

المناعة الصناعية	المناعة الطبيعية	كيف تحدث
		مدتها

التطعيم
يمكن الحصول عليه بـ أو
علي : حاجة الأطفال إلى التطعيم .

تكون استجابة الجهاز المناعي لمسببات الأمراض على أربع مراحل وهي :
١- ٢- ٣- ٤- (راجع شكل ١٠ ص ١٤٢)

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

الدرس الثاني : المناعة والمرض (٢)

المرض عبر التاريخ



ص ١٤٤ - ١٤٥

*اكتشفت المخلوقات المسببة للمرض عند اكتشاف

علماء ساهموا في اكتشاف المرض والوقاية منه	
العالم	دوره
لويس باستور	البسترة هي :
روبرت كوخ	
جوزيف ليستر	

أمراض تصيب الإنسان ومسبباتها

المرض	مسببات المرض
١-	
٢-	
٣-	
٤-	
٥-	
ماهي العلاقة بين الفيروسات والخلايا المضيفة؟	

الأمراض المعدية



ص ١٤٥

تعريف الأمراض المعدية
طرق انتقالها
أمثلة

الأمراض المنقولة جنسياً (معدية)

تعريفها	
أسباب الأمراض الجنسية	١- البكتيريا مثل : العلاج :
	٢- الفيروسات مثل العلاج
لماذا يجب علاج الأمراض الجنسية في مراحلها الأولى ؟	

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

الدرس الثاني : المناعة والمرض (٣)

فيروس HIV وجهاز المناعة



اسم المرض	أو	بسبب فيروس
يهاجم		
طرق انتقاله	١- _____ ٢- _____ ٣- _____ ٤- _____	
كيف يهاجم جهاز المناعة؟	يهاجم الخلايا	في جهاز المناعة و وبذلك لا تستثار الخلايا البائية لإنتاج أجسام مضادة لمحاربة الفيروس .
العلاج		

من طرق مكافحة الأمراض ص ١٤٨	١- _____ ٢- _____ ٣- _____	٤- _____ ٥- _____ ٦- _____	٧- _____ ٨- _____ ٩- _____
-----------------------------	----------------------------------	----------------------------------	----------------------------------

الأمراض المزمنة



من الأمراض غير المعدية	و	و	ومن هذه الأمراض المزمنة: الحساسية والسكري
ومرض مزمن أي			
تعريفها			
أنواعها			
من مثيرات الحساسية			
ماذا يعمل جهاز المناعة عند تعرضه لمسببات الحساسية (مثيرات الحساسية)؟			
العلاج؟			
تعريفه			
ما هو هرمون الأنسولين؟			
أنواعه			
أعراضه			
أخطاره			
العلاج			

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

الدرس الثاني : المناعة والمرض (٤)

السرطان



تعريف السرطان	
كيف ينتشر	
أسبابه	١- _____ ٢- _____ ٣- _____
طرق الوقاية	١- _____ ٢- _____ ٣- _____ ٤- _____ ٥- _____
العلاج	١- _____ ٢- _____

خصائص الخلايا السرطانية
١- _____
٢- _____
٣- _____
٤- _____
٥- _____

التحذيرات المبكرة لمرض السرطان (الأعراض)
١- _____
٢- _____
٣- _____
٤- _____
٥- _____
٦- _____
٧- _____

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

الدرس الأول أسلوب العلم

أولاً: الكنز المدفون



تعريف العلم

ثانياً : علم الآثار



تعريف علم الآثار

فروع علم الآثار

يهتم

يهتم

تعريف التقنية

مثل :

لدراسة منطقة ما
ومعرفة إذا كان لها
أهمية أثرية لابد
من :

علي :

تعد للقطعة الأثرية خريطة وصور ورسوم .

الدرس الثاني حل المشكلات بطريقة علمية التاريخ: / / ١٤٣ هـ

الطرائق العلمية



الطريقة العلمية هي

خطوات الطريقة العلمية



- ١-
- ٢-
- ٣-
- ٤-
- ٥-
- ٦-
- ٧-
- ٨-
- ٩-

الملاحظة	الاستنتاج

تعريف الفرضية

وهي:

وهي:

وهي:

التجارب
المضبوطة
تتضمن

العامل الضابط

تحليل
البيانات
عن طريق

ما فائدة إعادة التجربة ؟

استخلاص النتائج ثم التواصل بطرق منها :

الدرس الأول : المادة (١)

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

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 مثلاً	الحالة مثلاً	الحالة مثلاً	الحالة مثلاً
-----------------	-----------------	-----------------	-----------------

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
.....	مثلاً

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

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

الدرس الثاني : الحرارة وتحولات المادة (١)**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-

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

رابعاً : التغيرات بين الحالات السائلة والغازية

التغيرات بين الحالات السائلة والغازية و	١- التبخر	هو:				
	٢- التكثف	هو:				
<p>أنواع التبخر</p> <table border="1"> <tr> <td>تبخر كل أجزاء السائل (الغليان)</td> <td>تبخر سطح السائل</td> </tr> <tr> <td>تكتسب جزيئات السائل كله طاقة حرارية فتزداد سرعتها وعندما تكتسب طاقة كافية تفلت من السائل</td> <td>تكتسب الجزيئات السطحية طاقة حركية أكبر فتتغلب على وتتمكن من الإفلات من سطح الماء</td> </tr> </table> <p>علي : نشعر بالبرودة عند تبخر العرق من الجسم .</p> <p>تثبت درجة حرارة السائل خلال غليانه حتى ويطلق على درجة الحرارة هذه بـ</p>			تبخر كل أجزاء السائل (الغليان)	تبخر سطح السائل	تكتسب جزيئات السائل كله طاقة حرارية فتزداد سرعتها وعندما تكتسب طاقة كافية تفلت من السائل	تكتسب الجزيئات السطحية طاقة حركية أكبر فتتغلب على وتتمكن من الإفلات من سطح الماء
تبخر كل أجزاء السائل (الغليان)	تبخر سطح السائل					
تكتسب جزيئات السائل كله طاقة حرارية فتزداد سرعتها وعندما تكتسب طاقة كافية تفلت من السائل	تكتسب الجزيئات السطحية طاقة حركية أكبر فتتغلب على وتتمكن من الإفلات من سطح الماء					
<p>علي : تكون قطرات ماء على السطح الخارجي لكأس يحوي عصير بارد .</p> <p>كيف يتكون المطر؟</p> <p>تثبت درجة الحرارة خلال التكثف حتى</p>						

خامساً : التغيرات بين الحالات الصلبة والغازية

التغيرات بين الصلبة والغازية و	التسامي هو:
	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؟



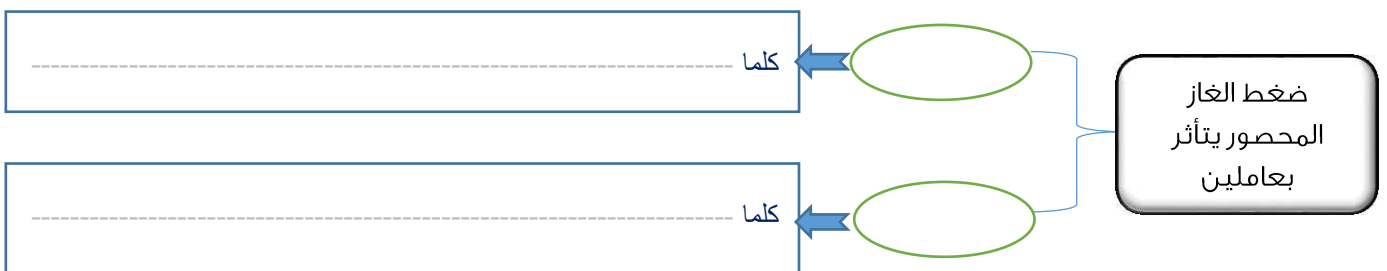
يتغير الضغط الجوي بتغير الارتفاع عن مستوى سطح البحر فكلما زاد الارتفاع ----- الضغط الجوي (العلاقة عكسية)

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

تعمم (تعلق)

تنغمر

إذا كانت كثافة الجسم ----- كثافة المائع

إذا كانت كثافة الجسم ----- كثافة المائع

إذا كانت كثافة الجسم ----- كثافة المائع

٢- أسطوانة ألومنيوم مصمتة 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

الدرس الأول : الجهاز الهضمي والمواد الغذائية (١) التاريخ: / / ١٤٣ هـ

وظائف الجهاز الهضمي



يمر الطعام في الجهاز الهضمي بأربع مراحل :	
١-	يبدأ هضم الطعام قبل البلع بمجرد دخول الطعام للفم
٢-	يقصد بالهضم : وهناك نوعان من الهضم : ١- وهو ٢- وهو
٣-	امتصاص المواد الغذائية ونقلها عبر إلى لكي يستفيد منها الجسم
٤-	طرح المواد التي لا يستفاد منها خارج الجسم

الأنزيم



تعريف الإنزيم	يُصنع في	دور الأنزيمات
.....	١- تساعد الإنزيمات على هضم و و
.....	٢-
.....	٣-
.....	٤-

أعضاء الجهاز الهضمي



تعريفها	تتكون من
.....	١- ٢-
.....	٣- ٤-
.....	٥- ٦-
.....	٧-

الدرس الأول: الجهاز الهضمي والمواد الغذائية (التاريخ: / / ١٤٣ هـ)

أعضاء الجهاز الهضمي



م	العضو	ما يحدث فيه
١		يحدث *الهضم الميكانيكي عندما *الهضم الكيميائي يبدأ عندما يتكون اللعاب من و و ويساعد اللعاب على هضم
٢	البلعوم	ممر للهواء و للطعام (ينقل الطعام من الفم إلى المريء) ، لذلك يعتبر جزء من الجهاز الهضمي والتنفسي .
٣		هو أنبوب يبلغ طوله كيف ينتقل الطعام إلى المعدة ؟ ماهي فائدة المخاط الذي تفرزه الغدد المخاطية الموجودة في جدار المريء ؟ ١- ٢-
٤		هي يحدث: أ/ هضم ميكانيكي يتمثل في بواسطة ب/ هضم كيميائي يتمثل في تقرز المعدة : ١- ويعملان على و يتغير الطعام في المعدة ويصبح يسمى علي : لا تهضم المعدة نفسها بواسطة العصارة الحمضية الهاضمة
٥		تمتاز ب يصل الكيموس من المعدة الى الجزء الأول من الأمعاء الدقيقة ويسمى أين تحدث معظم عملية الهضم ؟ تصب في الأمعاء الدقيقة عصارات : ١- وهي تصنع في وتعمل على هضم ٢- التي يفرزها وتعمل على جدار الأمعاء يمتاز بوجود وهي تساعد على زيادة وبذلك تزيد
٦	الأمعاء الغليظة	يتم فيها وبذلك يتم المحافظة على آخر جزء من الأمعاء الغليظة
٧	فتحة الشرج	خروج الفضلات شبه الصلبة

الدرس الأول : الجهاز الهضمي والمواد الغذائية () لتاريخ: / / ١٤٣ هـ

أهمية بكتيريا الجهاز الهضمي



أين تعيش	تعيش أنواع مختلفة من البكتيريا في الجسم ومعظمها في
عمل البكتيريا المفيدة	١- تتغذى البكتيريا الموجودة في الأمعاء الغليظة على بقايا الطعام غير المهضوم كالسليولوز. ٢- تصنع فيتامينات مثل: نوعين من فيتامين (ب) ضروريين للجهاز العصبي و فيتامين (ك) الذي نحتاج إليه في تجلط الدم. ٣- تحول البكتيريا صبغة العصارة إلى مركبات جديدة ٤- تحطم المواد الموجودة في الأمعاء وتنتج الغازات

يتضمن الطعام ستة أنواع (مجموعات) من المواد الغذائية وهي إما

المواد الغذائية



الاسم	مواد عضوية	مواد غير عضوية
وهي	و	و
لماذا سميت بذلك		
حاجتها للهضم		

البروتينات	أهميتها : ١- ويتكون من وحدات صغيرة تسمى من الأطعمة الغنية بالبروتين	٢- و
الكربوهيدرات	هي المصدر الأساسي لأنواع الكربوهيدرات هي : ١- توجد في ٢- يوجد في ٣- توجد في	← كربوهيدرات بسيطة { كربوهيدرات معقدة
الدهون	أهميتها : ١- تصنف حسب تركيبها الكيميائي (أنواعها) : ١- كالزيوت النباتية ٢- كالدون الموجودة في اللحم ترتبط الدهون المشبعة بالمستوى العالي لـ الذي يؤدي إلى الذبحة الصدرية وأمراض القلب	٢- و
الفيتامينات	نحتاج إليها بكميات قليلة أهميتها : ١- تصنف إلى (أنواعها) : ١- (لا تخزن في الجسم) ٢- ()	٢- و
الأملاح المعدنية	هي المواد يحتاج الجسم نوع من الأملاح المعدنية مثل	و
الماء	أهمية الماء : ١- تحتاج الخلايا للماء ٢- للاستفادة من المواد الغذائية لابد اذابتها في الماء ٣- يشكل من كتلة الجسم * لماذا نشعر بالعطش ؟	

مجموعات الطعام الخمس هي : ١- ٢- ٣- ٤- ٥-

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

الدرس الثاني : جهاز التنفس والإخراج ()

وظائف الجهاز التنفسي



التنفس هو

توفير

أنواع التنفس

التنفس الخلوي	التنفس الرئوي
هي أكسدة الغذاء لإطلاق الطاقة المخزونة في جزيء السكر	إدخال الأكسجين بواسطة
ماهي الفضلات الناتجة عنه ؟	وإخراج ثاني أكسي الكربون بواسطة

أجزاء الجهاز التنفسي



م	العضو	مميزاته و وظائفه
١	الأنف	١- يبطئه غشاء مخاطي . ماهي فائدته؟ لترطيب وتنظيف الهواء الداخل إلى الرئتين ٢- وجود أوعية دموية ← لتدفئة الهواء الداخل إلى الرئتين ٣- وجود شعر ←
٢	البلعوم	ينظم مرور الهواء والطعام بواسطة لسان المزمار
٣	الحنجرة	ممر للهواء يتصل بأربع أزواج من الأنسجة تسمى
٤	القصبه الهوائية	١- تتكون من على شكل حرف علي . ٢- يبطن القصبه الهوائية غشاء مخاطي وأهداب . ماهي فائدته؟ ٣- تتفرع إلى : قصبية هوائية يمينى ، قصبية هوائية يسرى ثم تتفرع كل قصبية إلى شعبيات هوائية تتفرع بدورها لتنتهي بـ
٥	الرئتين	١- تعد الرئة كتلة من الحويصلات الهوائية ٢- تحاط الحويصلات بشبكة من الشعيرات الدموية ليتم تبادل و ما الذي يساعد على تبادل الغازات ؟

ارسمي في دفترك رسماً مبسطاً يوضح أجزاء الجهاز التنفسي

لماذا نتنفس

يرسل الدماغ إشارات لعضلات البطن لتتقبض وتنبسط ويزداد التنفس بزيادة

لماذا نتنفس؟



كيف يساعد الحجاب الحاجز على الشهيق والزفير (التنفس) ارجعي للكتاب ص ١٧٦

أمراض الجهاز التنفسي	
أمراض مزمنة مثل	أمراض معدية مثل
١- التهاب القصبيات المزمن ٢- انتفاخ الرئة ٣- سرطان الرئة ٤- الربو	١- الرشح (الزكام) ٢- الإنفلونزا ٣- السل الرئوي

صفي تأثير التدخين على الجهاز التنفسي؟

الدرس الثاني : جهاز التنفس والإخراج ()

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

الجهاز البولي



١-	
٢-	

وظائف الجهاز البولي

م	أعضاء الجهاز البولي
١	<p>١- <u>شكلها</u> تشبه</p> <p>٢- <u>موقعها</u> تقع الكليتان في</p> <p>٣- <u>الوظيفة</u> تعمل الكليتان على</p> <p>٤- <u>لونها</u> تمتاز بلونها</p> <p>٥- يتصل بها الشريان الكلوي والوريد الكلوي</p> <p>٦- تتكون الكلية من مليون وحدة ترشيح تسمى <u>صفي عمل الكلية</u>.</p> <p>الوصف الحقيقي لما يحدث في الكلية هو : نظام ترشيح</p> <p>✓ أول عملية ترشيح (الماء والسكر والأملاح والفضلات يرشح من الدم) إلى</p> <p>✓ ثاني عملية ترشيح (تعيد معظم الماء والسكر والأملاح إلى الدم)</p>
٢	و هو أنبوب
٣	عضو عضلي مرن ينظم إخراج البول
٤	تتقل البول من المثانة إلى خارج الجسم (الاحليل)
ارسمي الجهاز البولي مع كتابة البيانات واضحة عليه في دفترك ←	

(ادرسي شكل ١٥ ص ١٨٠) جهاز الإخراج في الجسم بشكل

١- الجهاز	٢- الجهاز	٣- الجهاز	٤- الجهاز	يخرج

أمراض الجهاز البولي



ماذا يحدث إذا لم تعمل أعضاء الجهاز البولي بشكل صحيح؟
--



انتهى مقرر فصل الأول
كل عام وأنتم بخير