

## أسئلة اختبار الفصلين التاسع والعاشر



### تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف السادس ← علوم ← الفصل الثالث ← اختبارات ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-04-30 20:40:10

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: سمية العتيبي

### التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس



صفحة المناهج  
السعودية على  
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

### المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الثالث

إجابة الاختبار الفكري للفصل الثالث

1

نموذج اختبار منتصف الفصل من دون حل

2

عرض بوربوينت كيف يمكن فصل المخاليط

3

مراجعة الفصل التاسع الخصائص الفيزيائية للمادة الماء والمخاليط

4

عرض بوربوينت لدرس المركبات والتغيرات الكيميائية

5

## أسئلة الفصل التاسع والعاشر علوم الصف السادس

- أكتب رقم المعنى المناسب لكل مصطلح في الفراغ بجانبه:

المصطلح	الرقم	المعنى
١- السبيكة		أ- أكبر كمية من المذاب يمكن إذابتها في كمية معينة من المحلول .
٢- الوزن		ب- العملية التي يتحول فيها السائل إلى غاز
٣- الموصلية		ج- قياس مقدار الكتلة في حجم معين
٤- الكثافة		د- مخلوط مكون من فلز أو أكثر ممزوج مع مواد صلبة أخرى
٥- الترشيح		هـ- صفة فيزيائية تصف قدرة المادة على توصيل الحرارة والكهرباء
٦- التبخير		و- قدرة جسم على ممانعة الغطس في مائع
٧- المحلول		ز- صفة يمكن ملاحظتها دون أن تغير في طبيعة المادة
٨- الطفو		ح- عملية تستعمل لفصل مكونات مخلوط باستخدام مرشحات أو مصاف
٩- الخصائص الفيزيائية		ط- مخلوط يتكون من إذابة مادة أخرى وتكون خصائص جميع أجزائه متشابهة
١٠- الذائبية		قياس مقدار سحب الجاذبية للجسم

- قارني بين حالات المادة الثلاث كما هو مطلوب منك في الجدول:

وجه المقارنة	الصلبة	السائلة	الغازية
حركة الجزيئات			
الطاقة			

• أرسم دائرة حول الأجوبة الصحيحة لكل سؤال :

<p>١- كمية المادة في الجسم هي :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• وزنه</li> <li>• حجمه</li> <li>• كثافته</li> <li>• كتلته</li> </ul>	<p>٢- تكون الصدا ليس خصائص فيزيائية :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• لا يمكن ملاحظته</li> <li>• لا تتغير طبيعة الحديد فيه</li> <li>• تكونت مادة جديدة لها خصائص جديدة</li> <li>• الحديد مادة مغناطيسية</li> </ul>
<p>٣- العازل هو أي مادة :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• توصل الكهرباء</li> <li>• تقاوم انتقال الحرارة خلالها</li> <li>• يتغير لونها بانتقال الحرارة خلالها</li> <li>• يمكن استعمالها في الدائرة الكهربائية</li> </ul>	<p>٤- أي مما يلي مخلوط غير متجانس ؟</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• المايونيز</li> <li>• قطعة البيتزا</li> <li>• الكريما المخفوقة</li> <li>• معجون الأسنان</li> </ul>
<p>٥- يعد الماء مذيبا عاما لأنه :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• سائل يذيب مواد أكثر من المذيبات الأخرى</li> <li>• يتكون من عنصرين شائعين</li> <li>• يوجد في أي مكان على الأرض</li> <li>• يمكن أن يوجد في صورة صلبة أو سائلة أو غازية</li> </ul>	<p>٦- يستعمل التقطير لفصل مكونات مخلوط اعتمادا على الاختلاف في :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• الكثافات</li> <li>• الذائبية</li> <li>• درجة الانصهار</li> <li>• درجة الغليان</li> </ul>
<p>٦- في المحلول المشبع :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• تتغير الخصائص الفيزيائية للمكونات</li> <li>• تستقر جزيئات المذاب في قعر الوعاء</li> <li>• يذوب أكبر قدر ممكن من المذاب</li> <li>• يذوب قليل من جزيئات المذاب فقط</li> </ul>	<p>الخاصية الفيزيائية التي تحدد كيف تنتقل الحرارة والكهرباء خلال المادة هي:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• الموصلية</li> <li>• الكثافة</li> <li>• القساوة</li> <li>• الوزن</li> </ul>
<p>من الأمثلة على المخلوط غير المتجانس :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• الغروي</li> <li>• المعلق</li> <li>• المحلول</li> <li>• المستحلب</li> </ul>	<p>الخصائص الفيزيائية التي تستخدم لإيجاد كثافة الجسم هي :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• الطول والعرض والارتفاع</li> <li>• الكتلة والوزن</li> <li>• الوزن والموصلية</li> <li>• الكتلة والحجم</li> </ul>
<p>المحلول مخلوط من :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• دقائق ذات توزيع غير متجانس</li> <li>• قطيرات صغيرة منتشرة في المذيب</li> <li>• مذاب ومذيب</li> <li>• دقائق صغيرة تنفصل عندما تترك ساكنة</li> </ul>	<p>تعتمد حالة المادة على :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• درجة الحرارة</li> <li>• الكثافة</li> <li>• الحجم</li> <li>• الوزن</li> </ul>

• ضعي المصطلحات التالية في مكانها المناسب

(الحمض – الخاصية الفيزيائية – الخاصية الكيميائية – الذائبية -الرابطة الكيميائية – السببية - القاعدة – قانون حفظ الكتلة – الكاشف )

مادة يتغير لونها مع وجود الحمض أو القاعدة	
مادة لها طعم مر وتحول لون ورقة تباع الشمس إلى الأزرق	
مخلوط مكون من فلز أو أكثر ممزوج مع مواد صلبة أخرى	
قوة تربط الذرات معا	
أي أن الكتلة لا تزيد ولا تنقص في عملية إعداد المخاليط	
أكبر كمية من المذاب يمكن إذابتها في كمية معينة من المحلول	
مادة ذات طعم لاذع تحول ورقة تباع الشمس إلى الأحمر	
صفات يمكن ملاحظتها دون أن تغير في طبيعة المادة	
طريقة تفاعل المادة مع مواد أخرى	

• أعلل :

١- اللون مثال على الخاصية الفيزيائية

.....

٢ -تنتقل الكهرباء والحرارة في النحاس بسهولة

.....

٢- أحترق المشعل مثال على تفاعل طارد للطاقة

.....

٣- التفاعلات التي تحدث في عملية البناء الضوئي تفاعلات ماصة للطاقة

.....

٤- تطفو بالونات الهيليوم في الهواء

.....

٥- يمكن للسفينة ان تطفو فوق سطح الماء رغم أنها مصنوعة من الفولاذ

.....

٦- القواعد مواد جيدة للتنظيف

.....

٧- يفرز البنكرياس عصارة قاعدية هاضمة ؟

.....

٨- يستعمل السيليكون وغيره من اشباه الفلزات في رقائق الحاسوب والدوائر الكهربائية

.....

• أتأمل الشكل وأجب :

أي المواد ستطفو على سطح الماء

- ماء البحر وحمض الخليك
- الأمونيا والترينتين
- الكلوروفورم والجلسرين
- الجلسرين والترينتين

السائل	الكثافة (جم/سم <sup>3</sup> )
حمض الخليك	١,٥٢
الأمونيا	٠,٨٢
الكلوروفورم	١,٤٩
الجلسرين	١,٢٦
ماء البحر	١,٠٢
الترينتين	٠,٨٧
ماء	١,٠٠

- أي المواد كثافتها أقل الهواء أم الماء؟

- كيف يساعد الهواء داخل السفينة المصنوعة من الفولاذ على طفوها؟

كيف تطفو السفن الثقيلة

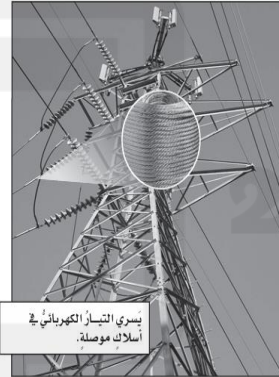


- ما لخصائص الفيزيائية للأجسام الظاهرة في الصورة؟

خاصية النحاس

خاصية الألماس

الخصائص الفيزيائية



يسري التيار الكهربائي في أسلاك موصلة.



يستخدم الألماس في قص الصخور.

- ما لعمليتان اللتان تستخدمان في التقطير؟

١- .....

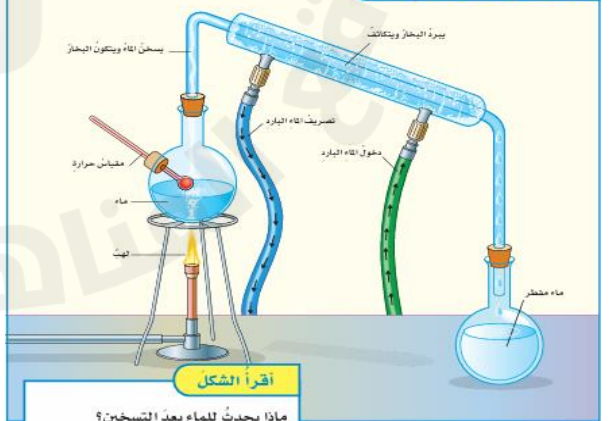
٢- .....

- ماذا يحدث للماء بعد التسخين؟

.....

.....

كيف نحصل على الماء المقطر؟



اقرأ الشكل

ماذا يحدث للماء بعد التسخين؟

• ضعي المصطلحات التالية في مكانها المناسب

(التعادل – التغير الفيزيائي – التغير الكيميائي – التفاعل الطارد للطاقة – التفاعل الماص للطاقة –التقطير – الجدول الدوري – الحجم )

الحيز الذي يشغله الجسم	
تفاعل كيميائي يمتص الطاقة	
عملية تفصل مكونات مخلوط بالتبخير والتكاثف	
لوحة تبين العناصر مرتبة حسب التزايد في أعدادها الذرية	
تفاعل كيميائي ينتج الطاقة	
التغير في الحجم أو الشكل أو الحالة دون أن ينتج مادة جديدة	
عملية تحدث عندما يمزج حمض وقاعدة فينتج ملح وماء	
تغير ينتج عنه مادة جديدة لها خصائص تختلف عن المواد الأصلية	

• أذكر مثالا لكلا من :

مخلوط معلق	مخلوط غروي	سبيكة	طرق فصل المخاليط	طرق فصل المحاليل	تفاعل ماص للطاقة	ملح

• ضعي الجمل التالية في مكانها المناسب في الجدول لكي نقارن بين الكتلة والوزن

(كمية المادة في الجسم – نيوتن – الميزان الزنبركي – قوة جذب الأرض للجسم – الميزان ذو الكفتين – الجرام)

التعريف	أداة القياس	وحدة القياس
الكتلة		
الوزن		

## • أدرس الشكل وأجيب:

- أي التفاعلين في الصورة ماص للطاقة؟

- لماذا يعد احتراق الشمعة تفاعلا طاردا للطاقة



- هل الحليب حمض أم قاعدة؟

- ما لرقم الهيدروجيني للمادة المتعادلة

- أي هذه المواد أكثر خطورة في الاستعمال؟

- مادة قيمة الرقم الهيدروجيني لها عالية تسمى



- هل يمكن استعمال صلصة الطماطم لتنظيف النحاس؟ لماذا؟



وضعت هذه السوائل كلها في مخبر مدرج وكونت ست طبقات أرتب هذه الطبقات من الأعلى إلى الأسفل

السائل	الكثافة (جم/سم <sup>3</sup> )
الحليب الكامل الدسم	١,٣٠
سائل مانع للتجمد	١,٣٠
الكحول	٠,٧٩
الماء	١,٠٠
العسل	١,٤٠
زيت الذرة	٠,٩٢



• أرسم دائرة حول الأجوبة الصحيحة :

١	إحدى المواد الناتجة عن تفاعل الحمض مع القاعدة:			
	أ. التعادل	ب. الملح	ج. المحلول	د. السبيكة
٢	اسم آخر للتغير الكيميائي			
	أ. المواد الناتجة	ب. المواد المتفاعلة	ج. المعادلة الكيميائية	د. التفاعل الكيميائي
٣	إذا كان الرقم الهيدروجيني للمنظف هو ٩ فإن هذا المنظف:			
	أ. حمض	ب. قاعدة	ج. مركب متعادل	د. ملح
٤	نوع التفاعل الذي يطلق الحرارة هو .....			
	أ. تفاعل ماص للطاقة	ب. تفاعل طارد للطاقة	ج. تفاعل إحلال	د. تفاعل اتحاد
٥	الفلزات التي تتفاعل بسهولة وليونة هي .....			
	أ. الغازات النبيلة	ب. الفلزات القلوية	ج. الفلزات القلوية الأرضية	د. الفلزات الانتقالية
٦	عندما تكون المعادلة الكيميائية موزونة فإنها تبين :			
	أ. حفظ الكتلة	ب. الروابط الكيميائية	ج. سرعة التفاعل الكيميائي	د. نوع التفاعل
٧	نوع التفاعل الذي يحدث عندما يتفكك مركب معقد إلى مواد أبسط هو .....			
	أ. تحلل	ب. اتحاد	ج. تعادل	د. إحلال
٨	نوع المركب الذي يتغير لونه اعتمادا على اختلاطه بحمض أو قاعده هو .....			
	أ. حمض	ب. قاعدة	ج. ملح	د. كاشف
٩	ما لقوة التي تجعل الذرات تترابط معا في الجزيئات ؟			
	أ. التعادل	ب. التحلل	ج. الرابطة الكيميائية	د. الاتحاد الكيميائي
١٠	السيلكون من .....			
	أ. الفلزات	ب. أشباه الفلزات	ج. اللافلزات	د. الهالوجينات
١١	مقياس لقوة كل من الحمض والقاعدة			
	أ. الرابطة الكيميائية	ب. التعادل	ج. الرقم الهيدروجيني	د. الكاشف
١٢	المجموعة الكبيرة من العناصر التي تتفاعل ببطء وتقع في وسط الجدول الدوري			
	أ. الفلزات الانتقالية	ب. الفلزات القلوية	ج. الغازات النبيلة	د. الهالوجينات
١٣	إذا تبادلت العناصر أماكنها خلال تغير كيميائي يحدث تفاعل .....			
	أ. الاتحاد	ب. التحلل	ج. الإحلال	د. الكاشف



• فكر مثل العلماء :

محلل قيمة الرقم الهيدروجيني له ٥ ماهو ؟ وماطعمه.؟ ومع ماذا يتفاعل ليكون ملحا؟

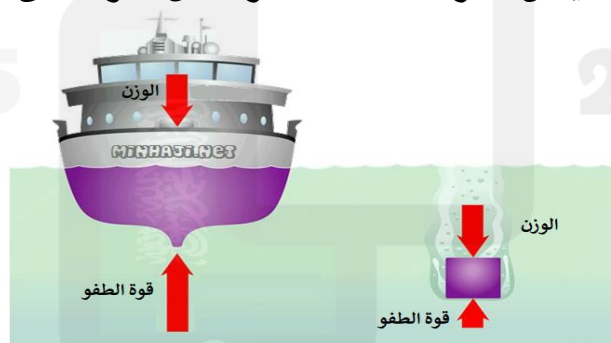
المعادلة الكيميائية الموزونة التالية تكون أكسيد الحديد (صدأ الحديد)



نستنتج :

الكتلة	طارد أو ماص للطاقة	نوع التفاعل	المواد المتفاعلة	المواد الناتجة

توصل العالم أرخميدس إلى مبدأ ((قوة الطفو تساوي وزن المائع المزاح)) كيف يفسر مبدأ أرخميدس طفو السفينة المصنوعة من الفولاذ على سطح الماء ؟



حمض الهيدروكلوريك القوي الذي يفرز في المعدة يحلل اللحوم التي نأكلها فلماذا



لايحلل هذا الحمض المعدة نفسها ؟

• مارأيك في العبارات التالية صحيحه أم خاطئة :

١	الضغط من العوامل التي تؤثر على سرعة التفاعلات الكيميائية	صح	خطأ
٢	الغروي مخلوط تكون فيه دقائق المادة مشتته في مادة أخرى	صح	خطأ
٣	الذائبية هي قدرة جسم على ممانعة الغطس في المائع	صح	خطأ
٤	الكتلة هي مقدار سحب الجاذبية للجسم	صح	خطأ
٥	الغازات النبيلة هي عناصر اللافلزات الموجودة في العمود الأخير من الجدول الدوري	صح	خطأ
٦	رتبت العناصر في الجدول الدوري حسب تناقص العدد الذري	صح	خطأ
٧	أشباه الفلزات توصل الحرارة عند درجات الحرارة العالية	صح	خطأ
٨	من خصائص الأملاح توصل الكهرباء في الحالة السائلة	صح	خطأ
٩	السبيكة هي محلول صلب	صح	خطأ
١٠	يستعمل ملح أبسوم في الاستحمام لتهدة العضلات	صح	خطأ

• أخص :

من الخصائص الفيزيائية للمادة	أنواع المخاليط	أنواع المخاليط غير المتجانسة	العوامل المؤثرة في الذائبية	أنواع التفاعلات	العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل	تصنيف العناصر	استعمالات الملح



• أرسم دائرة حول الإجابة الصحيحة لكل سؤال:

<p>٢- ادرس الجدول:</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>المادة</th> <th>الكثافة ج / سم<sup>٣</sup></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>الفلين</td> <td>٠,٢٤</td> </tr> <tr> <td>الفحم الحجري</td> <td>١,٥١</td> </tr> <tr> <td>الجليد</td> <td>٠,٩٢</td> </tr> <tr> <td>الصابون الصلب</td> <td>٠,٨٠</td> </tr> </tbody> </table> <p>أي المواد لا يمكن أن تطفو فوق سطح الماء؟</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• الفلين</li> <li>• الفحم</li> <li>• الجليد</li> <li>• الصابون الصلب</li> </ul>	المادة	الكثافة ج / سم <sup>٣</sup>	الفلين	٠,٢٤	الفحم الحجري	١,٥١	الجليد	٠,٩٢	الصابون الصلب	٠,٨٠	<p>١- ما حجم الحجر الممين في الشكل؟</p>  <ul style="list-style-type: none"> <li>• ٢٥ مل</li> <li>• ٤٠ مل</li> <li>• ٦٥ مل</li> <li>• ١٠٥ مل</li> </ul>
المادة	الكثافة ج / سم <sup>٣</sup>										
الفلين	٠,٢٤										
الفحم الحجري	١,٥١										
الجليد	٠,٩٢										
الصابون الصلب	٠,٨٠										
<p>٤- ما نوع المخلوط الذي يتكون من حبيبات من الرمل والماء؟</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• متجانس</li> <li>• معلق</li> <li>• مستحلب</li> <li>• غروي</li> </ul>	<p>٣- أي المواد التالية ينصح باستخدامها لتغليف سلك نحاسي موصول بالكهرباء؟</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• المطاط</li> <li>• الحديد</li> <li>• الألومنيوم</li> <li>• الذهب</li> </ul>										
<p>٦- يقع عنصر التيتانيوم في وسط الجدول الدوري وهو عنصر لامع وصلب ويتفاعل ببطء مع المواد الأخرى كيف يصنف التيتانيوم؟</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• فلز انتقالي</li> <li>• فلز قلوي أرضي</li> <li>• فلز قلوي</li> <li>• شبه فلز</li> </ul>	<p>٥- أي الخصائص الفيزيائية التالية يمكن الاستفادة منها لاختيار طريقة مناسبة لفصل مكونات مخلوط الرمل الناعم ونشارة الخشب بعضهما عن بعض؟</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• الكثافة</li> <li>• الذوبان في الماء</li> <li>• حجم الحبيبات</li> <li>• المغناطيسية</li> </ul>										
<p>٨ - فيم تختلف الفلزات الانتقالية عن غيرها من الفلزات</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• تتفاعل بشدة</li> <li>• تتفاعل ببطء</li> <li>• خفيفة</li> <li>• موصلة للتيار الكهربائي</li> </ul>	<p>٧- أي التغيرات التالية تغير كيميائي؟</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• تبخر الماء</li> <li>• تقطيع الخشب</li> <li>• قلي البيض</li> <li>• ذوبان السكر في الماء</li> </ul>										

• فكر وأجب:

١- عند إضافة كاشف تباع الشمس السائل إلى المواد في الدورقين تحول لونهما إلى الألوان التي تظهر في الصورة. أي المادتين حمض؟ أفسر إجابتي.

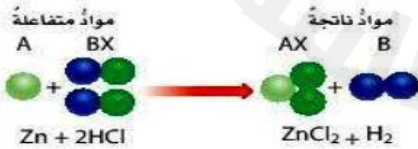
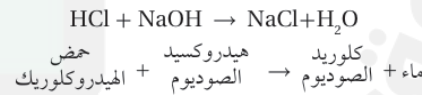


٢- أي المواد الكيميائية تساعد على هضم الطعام في جسم الإنسان؟ وما الذي يحمي المعدة من هذه المواد؟

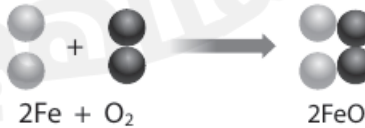
٣ -أدرس المعادلة الكيميائية التالية: ماهي المواد المتفاعلة؟



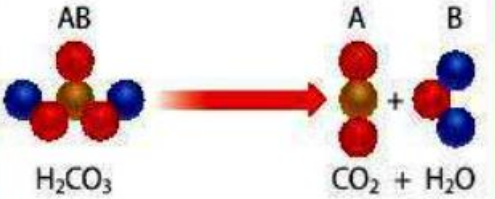
٤ ما لسبب في اختلاف خصائص المواد المتفاعلة عن خصائص المواد الناتجة؟



٥ ما نوع التفاعل الذي يظهر في الشكلين؟



• فكر وأجب:

 <p>AB <math>H_2CO_3</math></p> <p>A B <math>CO_2 + H_2O</math></p>	<p>٦ ما نوع التفاعل الذي يظهر في الشكلين؟</p> <p><math>C + O_2 \longrightarrow CO_2</math></p>
--	--

٧ في المخطط التالي عدد المواد الحمضية؟



٨ وضعت قطعة من الصلصال كتلتها ٢٠ جم في مخبر مدرج يحتوي ماء. أرتفع مستوى الماء من ٤٠ إلى ٥٠ سم. ما كثافة قطعة الصلصال؟

المعلم مؤتمن وأمانته ليست كمثّل الأمانات فهو مؤتمن على العقول



## تنبيه هام

الرجوع للكتاب المدرسي دائما

إعدت هذه الأسئلة من أجل الطلاب لا أحل من يقوم بنسبها لنفسه

تعطى لتدريب الطلاب

إعداد المعلمة: سمية العباد



أ- سمية

بالتعاون