

بنك أسئلة مراجعة للفصول الثلاثة الأولى من مقرر الفصل الأول 1447هـ



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الثاني المتوسط ← علوم ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 20:06:07 2025-11-02

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل
منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني المتوسط



صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني المتوسط والمادة علوم في الفصل الأول

نواتج التعلم تدريبات نافس للأسبوع الثالث الزلازل

1

نواتج التعلم تدريبات نافس للأسبوع الرابع

2

أوراق العمل الشاملة لجميع دروس الفصل الأول 1447هـ

3

ملف الإنجاز للطالب شامل لوحات مقرر الفصل الأول 1447هـ مع الإجابة

4

عرض بوربوينت للدرس الأول المحاليل الحمضية و المحاليل القاعدية

5

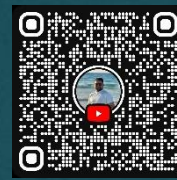
مراجعة الفترة الأولى

علم

ثاني متوسط

الفصل الدراسي الأول ١٤٤٧هـ

نموذج أسئلة



إعداد المعلم

هشام فرغلي

بنك أسئلة

المادة / العلوم

الصف الثاني المتوسط

الفصل الدراسي الأول

١٤٤٧هـ

رؤية
VISION 2030

وزارة التعليم
Ministry of Education

المملكة العربية السعودية

وزارة التعليم

إعداد المعلم

هشام فرغلي

طبيعة العلم

الفصل الأول

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي							
١. ما الذي يفعله الباحث بعد تكوين فرضية :							
أ	يجري التجربة	ب	يلاحظ ويستنتج	ج	يستخلص النتائج	د	يحدد المشكلة
٢. ما التقنية التي تساعد عالم الآثار علي رؤية مكان مطمور قبل استكشافه ؟							
أ	الحاسوب	ب	الرادار	ج	رسم الخرائط	د	الكاميرا
٣. ما الخطوة الأولى في الطريقة العلمية ؟							
أ	جمع العينات	ب	الوصول إلى استنتاجات	ج	ضبط المتغيرات	د	تحديد المشكلة
٤. ما الخطوة التي تتبع في اختبار الفرضية ؟							
أ	الثابت	ب	التجربة	ج	الملاحظة	د	الاستنتاج
٥. تعتبر أجهزة الحاسوب والمجاهر من الأمثلة علي :							
أ	الفرضيات	ب	التقنية	ج	المتغيرات	د	الثوابت
٦. يضع العلماء خرائط للمواقع الأثرية من أجل :							
أ	تصوير قطع الآثار		ج	تسجيل مكان وجود الآثار			
ب	حساب عمر الآثار		د	اكتشاف القطع الأثرية			
٧. ينشر العالم نتائج تجاربه ما اسم هذه المهارة العلمية ؟							
أ	الملاحظة	ب	الاستنتاج	ج	التواصل	د	تكوين الفرضية
٨. يجب إعادة التجربة من أجل :							
أ	تكوين فرضية		ج	تحديد المشكلة			
ب	تغيير الضوابط		د	تقليل احتمال حدوث الخطأ			
٩. الأشياء التي صنعها الإنسان قديماً ولها أهمية تاريخية تسمى :							
أ	التجربة	ب	القطع الأثرية	ج	رسم الخرائط	د	ديكور
١٠. تجرى التحاليل الكيميائية والإشعاعية على الآثار بهدف							
أ	تحديد عمرها	ب	معرفة مادة صنعها	ج	تحديد قيمتها	د	غير ما سبق

السؤال الثاني : ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ أمام العبارة الخاطئة

١	المتغير التابع هو الناتج الذي نريد قياسه في التجربة
٢	يخضع كل اكتشاف للإختبار العلمي للتحقق من صدقه أو صحته
٣	تؤدي الملاحظات إلى استنتاجات
٤	علم الآثار يعتبر جزء غير مهم في الدراسات العلمية
٥	يهتم القسم الأول من علم الآثار بدراسة الإنسان ما قبل التاريخ
٦	الرادار يستخدم لتحديد عمر الآثار المستخرجة
٧	المتغيرات هي عوامل تظل ثابتة أثناء التجربة
٨	أول خطوات الطريقة العلمية تحليل البيانات
٩	عملية الرصد تتم باستخدام آلات الحفر
١٠	إجراء الحسابات وعمل المخططات البيانية يسمى تحليل البيانات
١١	لا يحتاج عالم الآثار للبحث للتنقيب على الآثار

السؤال الثالث : أكتب المصطلح العلمي

١	أسلوب لفهم العالم من حولنا
٢	عبارة يمكن فحصها واختبارها
٣	متغير يقاس أثناء التجربة
٤	عامل لا يتغير أثناء التجربة
٥	عامل يقوم الباحث بتغييره أثناء التجربة
٦	أسلوب منظم يتكون من عدة خطوات لحل المشكلات
٧	الحصول على المعلومات وتدوينها باستخدام الحواس
٨	العلم الذي يهتم بدراسة أدوات وآثار الحضارات القديمة
٩	استخدام المعارف العلمية في إنتاج أدوات وأجهزة لاستعمالها في الحياة

س ٢ : في تجربة عملية لدراسة أثر درجة الحرارة على ضغط الغاز داخل إطار سيارة ذو حجم ثابت بإطار لم يتأثر بدرجة الحرارة . في ضوء العبارة السابقة أجب عما يلي:

١- ضع فرضية تناسب التجربة ؟

٢- ما هو المتغير المستقل في التجربة ؟

٣- ما هو المتغير التابع في التجربة ؟

٤- عدد أربعة ثوابت في التجربة ؟

أ ب ج د



السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي

١. يستخدم لتحديد خطوط الملاعب الرياضية:							
أ	كلوريد الصوديوم	ب	هيدروكسيد الكالسيوم	ج	حمض الكبريتيك	د	هيدروكسيد الصوديوم
٢. مواد يتغير لونها بتغير نوع الوسط :							
أ	أملاح	ب	أحماض	ج	قواعد	د	كواشف
٣. مواد تستقبل أيونات الهيدروجين وتكون أيونات الهيدروكسيد عند ذوبانها في الماء :							
أ	أملاح	ب	أحماض	٣	قواعد	د	كواشف
٤. تكون المادة الصلبة من المحلول بواسطة التفاعل الكيميائي يسمى:							
أ	التبلور	ب	الترسيب	ج	التقطير	د	الترشيح
٥. عندما يدور الزوج الإلكتروني المشترك حول إحدى الذرتين أكثر من الأخرى تكون الرابطة:							
أ	أيونية	ب	تساهمية قطبية	ج	هيدروجينية	د	تساهمية غير قطبية
٦. عندما تتشارك ذرتين بالإلكترونات تتكون رابطة:							
أ	تساهمية	ب	أيونية	ج	تساهمية تناسقية	د	هيدروجينية
٧. الغاز الذي يعتبر مذيئاً للهواء الجوي:							
أ	بخار الماء	ب	الأكسجين	ج	الهيدروجين	د	النيوتروجين
٨. تفاعل التعادل هو تفاعل :							
أ	حمض وفلز	٢	قاعدة وفلز	ج	حمض وقاعدة	د	حمض وكربونات
٩. يشترك المخلوط المتجانس وغير المتجانس في:							
أ	توزع الجزيئات بشكل منتظم	ج					
ب	يفصلان بالطرق الكيميائية	د					
١٠. كمية المذاب في محلول تسمى:							
أ	التركيز	ب	التعادل	خ	الذائبية	د	الترشيح
١١- أي الأحماض التالية يُستخدم في العمليات الصناعية لتنظيف الفلزات							
أ	الهيدروكلوريك	ب	الكربونيك	ج	الكبريتيك	د	النيتريك
١٢- تم تحضير محلول بإضافة ١٠٠ جم من هيدروكسيد الصوديوم الصلب NaOH إلى ١٠٠٠ مل ماء , فماذا تمثل المادة NaOH ؟							
أ	محلول	ب	مخلوط	ج	مذيب	د	مذاب
١٣- أي التراكيز المتساوية الآتية يُنتج أيونات هيدرونيوم أكثر في محلول مائي ؟							
أ	القاعدة القوية	ب	القاعدة الضعيفة	ج	الحمض القوي	د	الحمض الضعيف
١٤- ما الذي يحدث لحمض معدني عندما تبتلع حبة مضاد للحموضة ؟							
أ	يصبح أكثر حمضية	ب	يزداد تركيزه	ج	يُخَفَّف	د	يتعادل
١٥- أي مما يلي محلول ؟							
أ	الماء النقي	ب	كعكة الزبيب	ج	النحاس	د	الخل

السؤال الثاني : ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ أمام العبارة الخاطئة	
١	يعتبر الماء المالح مادة نقية .
٢	يسمى المخلوط غير المتجانس بالمحلول.
٣	المذيب هي المادة التي تذوب وكأنها اختفت.
٤	الحليب من الأمثلة على المخاليط المتجانسة.
٥	المخاليط المتجانسة يسهل فصل مكوناتها.
٦	تنتج المواد الصلبة من المحاليل كيميائيا بواسطة الترسيب.
٧	ترتبط المواد المكونة للمخلوط بروابط كيميائية.
٨	المحلول المتعادل هو المحلول الذي له الرقم الهيدروجيني ٦
٩	ينتج عن تفاعل الحمض والفلز ملح وهيدروجين
١٠	محاليل الأحماض غير موصلة للتيار الكهربائي
١١	يستخدم هيدروكسيد الكالسيوم لتخفيف حموضة المعدة
١٢	المحلول القلوي هو المحلول الذي له الرقم الهيدروجيني أكبر من ٧
١٣	ترجع قوة الحمض إلى سهولة انفصاله إلى أيونات
١٤	كرومات البوتاسيوم من المواد منخفضة الذائبية
١٥	يزداد معدل ذوبان المواد الصلبة بانخفاض درجة غليان المذيب
١٦	ملح الطعام من أمثلة المركبات التساهمية (الجزيئية)
١٧	يقيس الرقم الهيدروجيني pH حمضية المحلول أو قاعدية
١٨	طعم الأحماض لاذع
١٩	يستخدم حمض الكبريت (الكبريتيك) يستخدم في صناعة الأسمدة والبلاستيك

س: صنف المواد التالية إلى (مواد نقية — مخاليط) :

الأكسجين - عصير البرتقال ذو اللب - الكربون - الماء المالح - الماء المقطر - محلول السكر- الرمل وبرادة الحديد - الذهب الخالص

المواد النقية	المخاليط

س١ حدد أي من المواد التالية حمضيا وأيها قاعديا وأيها متعادل



.....

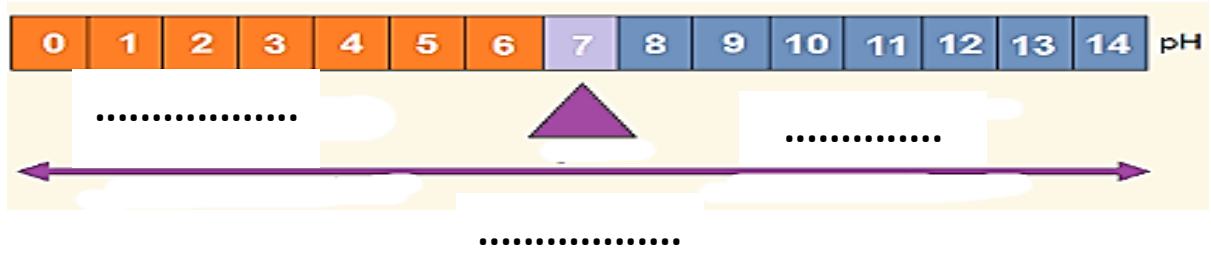


.....



.....

س ٣: سم المخطط التالي ، وحدد منطقة المحاليل الحمضية والقاعدية والمتعادلة ، وارسم أسهم على المخطط تحدد فيه اتجاه قوة الحمض والقاعدة (زيادة الحموضة أو القاعدية)



اسم المخطط /

س ٢ ضع اسم المصطلح العلمي المناسب فيما يلي (درجة لكل فقرة)

المركب الجزيئي	المخلوط غير المتجانس	المخلوط المتجانس	المركب الأيوني	الرقم الهيدروجيني pH
الذائبية	القواعد	العنصر	الأحماض	

- ١- مواد تطلق أيونات الهيدروجين الموجبة H^+ في الماء
- ٢- مادة لا يمكن تجزئتها بالطرق الفيزيائية والكيميائية البسيطة
- ٣- كمية المادة التي تذوب في ١٠٠ جم من الماء عند درجة حرارة معينة
- ٤- تتشارك فيه الذرات الإلكترونات وينتج عن التشارك الروابط التساهمية
- ٥- مواد تطلق أيونات الهيدروكسيد السالبة OH^- في الماء
- ٦- مركب تفقد فيه ذرات الكترولونات وتكتسبها أخرى
- ٧- مخلوط تتوزع فيه مكوناته بشكل غير منتظم ويسهل فصلها .
- ٨- مقياس لحمضية أو قاعدية المحلول وتدرج قيمته من ٠ إلى ١٤ .
- ٩- مخلوط تتوزع فيه مكوناته بشكل منتظم ويصعب فصلها

س ٣ أمامك مقياسي PH ، ما نوع المحلول الذي قاسه كل واحد منهما (نصف درجة لكل فقرة)



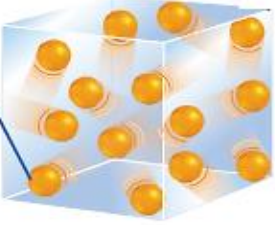
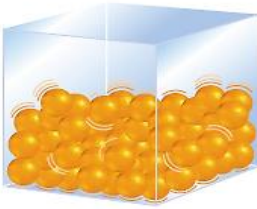
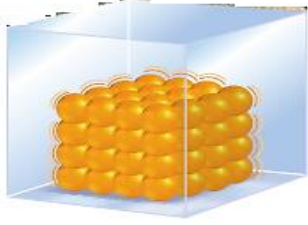
السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي

١. قوة الدفع المؤثرة في الكرة تساوي :					
أ	كثافة الماء المزاح	ب	وزن الكرة	ج	حجم الماء المزاح
د	وزن الماء المزاح				
٢. أي مما يأتي مادة صلبة متبلرة ؟					
أ	الرمل	ب	السكر	ج	المطاط
د	البلاستيك				
٣. ما الخاصية التي تفسر طفو إبرة فوق سطح الماء ؟					
أ	اللزوجة	ب	درجة الحرارة	ج	التوتر السطحي
د	التركيب البلوري				
٤. أي الحالات الآتية يكون فيها الجسم معلقا ؟					
أ	قوة الطفو < حجم الجسم	ب	قوة الطفو > الوزن	ج	قوة الطفو = الوزن
د	قوة الطفو = صفر				
٥. بماذا تشعر عندما تصعد جبلاً عالياً ؟					
أ	طنين بالأذن	ب	خداع بالبصر	ج	ألم بالبطن
د	حكة بالقدم				
٦. في أي مما يلي توجد حالة البلازما ؟					
أ	النجوم	ب	الكهوف	ج	البلورات
د	الماء				
٧. يمثل القلب :					
أ	مكبس هيدروليكي	ب	مضخات قوة	ج	مبدأ أرخميدس
د	الكثافة				
٨. الجليد الجاف من المواد التي لها خاصية :					
أ	التسامي	ب	الانصهار	ج	التجمد
د	الغليان				
٩. يشكل بخار الماء الغيوم في الهواء بواسطة ؟					
أ	التكثف	ب	الانصهار	ج	التجمد
د	التبخّر				
١٠. أي العمليات التالية تمتص خلالها جسيمات المادة طاقة ؟					
أ	التجمد والغليان	ب	التكاثف والانصهار	ج	الانصهار والتبخّر
د	التسامي والتجمد				
١١. أي مما يأتي يعد وحدة للضغط ؟					
أ	نيوتن	ب	كيلوجرام	ج	جرام / سم ^٢
د	نيوتن / م ^٢				
١٢. ما حالة المادة التي تهتز فيها الجسيمات في أماكنها دون أن تنتقل ؟					
أ	الصلبة	ب	السائلة	ج	الغازية
د	البلازما				
١٣. تنشأ لزوجة السائل بسبب :					
أ	قوي التماسك	ب	الضغط	ج	الطاقة الكامنة
د	الكثافة				
١٤. ما العملية التي يتم من خلالها تحرر الطاقة ؟					
أ	التسامي	ب	الانصهار	ج	التجمد
د	الغليان				
١٥. ما الذي ينتج عنه زيادة ضغط الغاز في بالون ؟					
أ	نقصان درجة الحرارة	ب	نقصان الحجم	ج	زيادة الحجم
د	زيادة الارتفاع				
١٦. أي مما يأتي يصف المادة الصلبة أفضل وصف ؟					
أ	لها شكل وحجم ثابتان	ب	شكل ثابت وحجم متغير	ج	تأخذ شكل الوعاء
د	تمتلك خاصية الجريان				

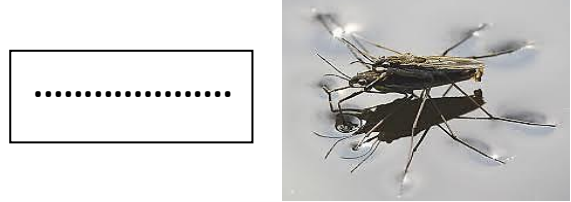
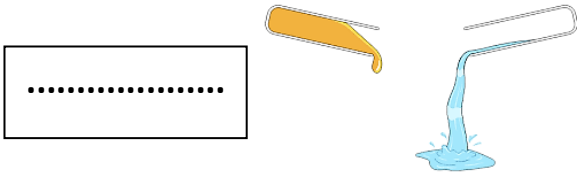
السؤال الثاني : ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ أمام العبارة الخاطئة	
١	البلازما تحدث عند درجات الحرارة المنخفضة جدا
٢	تثبت درجة الحرارة عند أثناء حدوث التحول في حالة المادة
٣	الطاقة الحرارية هي مجموع طاقات جسيمات الجسم
٤	قوة الطفو ناتجة عن اختلاف كثافة المائع
٥	وحدة قياس الكثافة هي (باسكال)
٦	الجليد الجاف هو غاز النيتروجين المتجمد

السؤال الثالث : أكتب المصطلح العلمي	
١	الخاصية التي تعبر عن مقاومة السائل للجريان أو لانسياب
٢	خاصية تجعل سطح السائل مشدودا مثل الغشاء
٣	كل ما يشغل حيزا وله كتله
٤	حالة المادة التي تحدث عند درجات الحرارة العالية جداً
٥	مادة محددة الشكل والحجم
٦	مادة صلبة تترتب بلوراتها بصورة متكررة ثلاثية الأبعاد
٧	مادة لها شكل متغير وحجم ثابت .
٨	متوسط الطاقة الحركية لجزيئات المادة
٩	مادة ليس لها شكل ثابت ولا حجم ثابت
١٠	انتقال الطاقة الحرارية من مادة درجة حرارتها أعلى إلى مادة درجة حرارتها أقل
١١	تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة
١٢	تحول المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الصلبة
١٣	درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة
١٤	تحول المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية
١٥	درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الصلبة
١٦	تحول المادة من الحالة الغازية إلى الحالة السائلة .
١٧	تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة الغازية مباشرة دون المرور بالحالة السائلة
	القوة المؤثرة في وحدة المساحات ويساوي القوة مقسومة علي المساحة
	وزن عمود الهواء الذي مساحته قاعدته وحدة واحدة (١ م ٢ (أو) ١ سم ٢
	عند التأثير بقوة علي سائل محصور تنتقل الزيادة في الضغط إلي جميع أجزاء السائل
	مقدار ما يتجمع في وحدة الحجم (١ م ٣ (أو (سم ٣ من مادة)
	قوة الدفع المؤثرة في جسم داخل مائع تساوي وزن المائع الذي يزيحه هذا الجسم

س أكمل الجدول التالي

المادة الغازية	المادة السائلة	المادة الصلبة	
متغير حسب الوعاء المحبوسة فيه			الشكل
		ثابت	الحجم
تتحرك بحرية كبيرة	حرة الحركة		حركة الجسيمات
	ضعيفة		قوة التماسك
		الثبات	تتميز بخاصية
			شكل الجزيئات

س الخاصية العلمية التي تنطبق على هذه الصور



س رتب المواد التالية تصاعديا وفقا لخاصية اللزوجة ثم رتبها تنازليا وفقا لخاصية سرعه الجريان؟



اللزوجة : الترتيب التصاعدي

..... - -

الجريان : الترتيب التصاعدي

..... - -

س ٣ - في الصورة المقابلة أي السائلين أعلى لزوجة ؟

الإجابة



.....

س من الصورة التالي أي الكويين يمتلك طاقة حركية أكبر؟



٢ ١

.....

س : احسب .. قطعة ذهبية مُصمّنة حجمها ١١٠ سم^٣ , وكتلتها ١٨٠٠ جم ,

علماً بأن كثافة الذهب ١٩,٣ جم/سم^٣

هل القطعة من الذهب الخالص ؟

المعطيات :

المطلوب :

القانون المستخدم /

.....

الاستنتاج :

س استخدم الشكل المجاور للإجابة عن الأسئلة التالية . -

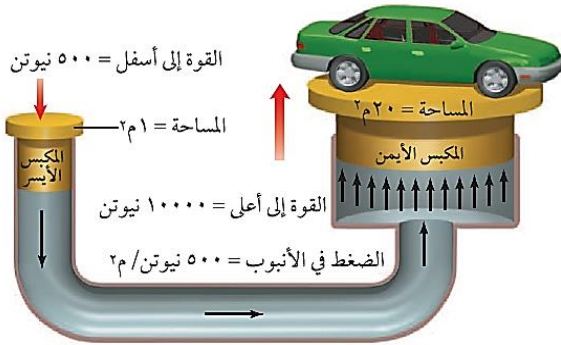
أ - ما المبدأ العلمي الذي يقوم عليه عمل هذا الجهاز ؟

.....

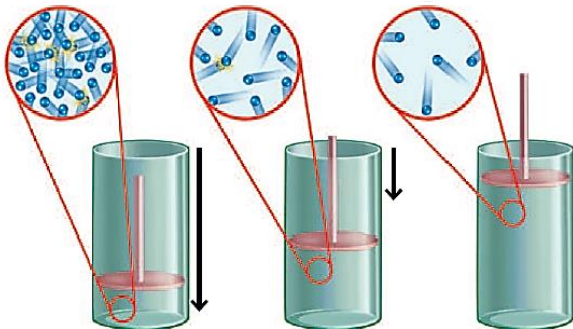
ب - وضح ما يحدث إذا زادت مساحة النظام الهيدروليكي للمكبس

الأيمن إلى ٤٠ م^٢

.....



س في الشكل المجاور إذا تحرك المكبس إلى أسفل



أ) يقل حجم الغاز ويزداد ضغطه

ب) يقل كل من حجم الغاز وضغطه

ج) تقل التصادمات بين جزيئات الغاز

د) تنخفض درجة حرارة الغاز

الامتصاص في الأمعاء الدقيقة

.....