حزمة اختبارات تتضمن 4 اختبارات مصحوبة بنماذج حل

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية	
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الرابع ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-01-29 13:56:06	
ملفات ا كتب للمعلم ا كتب 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:
إعداد: ظافر الشهري	

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الرابع					
صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الرابع والمادة علوم في الفصل الثاني	
1	مراجعة درس تغير المادة
2	مراجعة درس القياس وخواص المادة
3	حزمة اختبارات مراجعة شاملة1445ه
4	مراجعة دروس المنهج1445ه
5	مراجعة درس حركة الأرض والقمر والظواهر المرتبطة بهما

الفصل الدراسي (٣)	اختبار مراجعة درس ١ (القياس)	الدرجة	١٠

١	أي مما يلي لا يعتبر مادة (ليس له كتلة و لا حجم)	الهواء	الماء	الضوء
٢	عدد المكعبات التي تملأ الجسم تسمى	الكتلة	المساحة	الحجم
٣	صفة للمادة تتغير حسب قوة الجاذبية	الوزن	المسافة	الكثافة
٤	الكتلة ÷ الحجم =	الكثافة	المساحة	الزمن
٥	وحدة قياس الكتلة	كجم	كلم	نيوتن
٦	وحدة قياس الوزن	سم	نيوتن	لتر
٧	وحدة قياس الكثافة	جم	جم/سم٣	سم٣
٨	المسطرة تستخدم لقياس	الزمن	العرض	الكتلة
٩	الميزان الزنبركي (النابضي) يستخدم لقياس	الوزن	الحجم	التسارع
١٠	إذا كانت كثافة الجسم أقل من كثافة الماء فإنه	يطفو ↑	يغوص ↓	لا يتأثر

الفصل الدراسي (٣)	اختبار مراجعة درس ٢ (تغيرات المادة)	الدرجة	١٠

١	تغير في تركيب المادة ينتج عنه مادة جديدة	تحولات المادة	تغير فيزيائي	تغير كيميائي
٢	صفة لا تتغير في التغيرات الفيزيائية	الملمس	الحجم	الكتلة
٣	تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة	تجمد	تكثف	انصهار
٤	مثال على تغير كيميائي	هضم الطعام	تقطيع الورق	غليان الماء
٥	مثال على تغير فيزيائي	تجمد الماء	احتراق الخشب	صدأ الحديد
٦	عكس عملية التكثف	التبخر	الانصهار	التجمد
٧	تحول المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الصلبة	تكثف	تجمد	غليان
٨	لحدوث عملية التبخر و الانصهار نحتاج إلى	ترشيح	تسخين	تبريد
٩	لحدوث عملية التجمد و التكثف نحتاج إلى	تقطير	تبريد	تسخين
١٠	جزيئات المادة عند التسخين يحدث لها	تقارب	تباعد	انكماش

الفصل الدراسي (٣)	اختبار مراجعة درس ٣ (المخاليط)	الدرجة	١٠

١	مزج مادتين أو أكثر لا يوجد بينهما تجانس	مخلوط	مركب	عنصر
٢	المخلوط الذي بين مكوناته تجانس وامتزاج يسمى	محلول	جزيئات	مركب
٣	أي من المواد التالية لا يعتبر مخلوط	العصير	الهواء	الماء
٤	مثال محلول مكوناته صلب مع صلب	مشروب غازي	العطور	الفولاذ
٥	مثال محلول مكوناته سائل مع صلب	ماء ، زيت	ماء ، رمل	ماء ، ملح
٦	لفصل مخلوط ماء ساخن و أوراق الشاي نستخدم	التقطير	التبخير	مصفاة ترشيح
٧	لفصل مخلوط مسحوق الحديد و الفحم نستخدم	فلتر ترشيح	المغناطيس	اليد
٨	لفصل مكونات مخلوط مختلفة الكثافة نستخدم عملية	التبخير	الترسيب	التقطير
٩	لفصل الصلب في محلول (سائل،صلب) نستخدم عملية	التقطير	التبخير	الترسيب
١٠	لفصل السائل في محلول (سائل،صلب) نستخدم عملية	الترشيح	التقطير	التبخير

الفصل الدراسي (٣)	اختبار مراجعة درس ٤ (القوى و الحركة)	الدرجة	١٠

١	نقطة المرجع تساعدنا في تحديد	السرعة	القوة	الموقع
٢	تغير المسافة مع مرور الزمن يسمى	الكتلة	الوزن	السرعة
٣	السرعة المتجهة لجسم متحرك تصف لنا	السرعة	الاتجاه	جميع ما سبق
٤	وحدة قياس السرعة هي	س / كلم	كجم / س	كلم / س
٥	التغير في سرعة الأجسام أو اتجاهها يسمى	احتكاك	تسارع	قصور ذاتي
٦	وحدة قياس القوة هي	كيلوجرام	نيوتن	متر
٧	تأثير قوة الاحتكاك على جسم متحرك هو	زيادة السرعة	نقص السرعة	لا يؤثر
٨	كلما زادت المسافة بين الأجسام فإن قوة الجاذبية	تزداد	تنقص	لا تتغير
٩	كلما زادت الكتلة فإن قوة الجاذبية للجسم	تزداد	تنقص	لا تتغير
١٠	عجز الجسم عن تغيير وضعة من السكون أو الحركة	قصور ذاتي	تسارع	احتكاك

الفصل الدراسي (٣)	نموذج حل اختبار مراجعة درس ١ (القياس)

١	أي مما يلي لا يعتبر مادة (ليس له كتلة و لا حجم)	الهواء	الماء	الضوء
٢	عدد المكعبات التي تملأ الجسم تسمى	الكتلة	المساحة	الحجم
٣	صفة للمادة تتغير حسب قوة الجاذبية	الوزن	المسافة	الكثافة
٤	الكتلة ÷ الحجم =	الكثافة	المساحة	الزمن
٥	وحدة قياس الكتلة	كجم	كلم	نيوتن
٦	وحدة قياس الوزن	سم	نيوتن	لتر
٧	وحدة قياس الكثافة	جم	جم/سم٣	سم٣
٨	المسطرة تستخدم لقياس	الزمن	العرض	الكتلة
٩	الميزان الزنبركي (النابضي) يستخدم لقياس	الوزن	الحجم	التسارع
١٠	إذا كانت كثافة الجسم أقل من كثافة الماء فإنه	يطفو ↑	يغوص ↓	لا يتأثر

الفصل الدراسي (٣)	نموذج حل اختبار مراجعة درس ٢ (تغيرات المادة)

١	تغير في تركيب المادة ينتج عنه مادة جديدة	تحولات المادة	تغير فيزيائي	تغير كيميائي
٢	صفة لا تتغير في التغيرات الفيزيائية	الملمس	الحجم	الكتلة
٣	تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة	تجمد	تكثف	انصهار
٤	مثال على تغير كيميائي	هضم الطعام	تقطيع الورق	غليان الماء
٥	مثال على تغير فيزيائي	تجمد الماء	احتراق الخشب	صدأ الحديد
٦	عكس عملية التكثف	التبخر	الانصهار	التجمد
٧	تحول المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الصلبة	تكثف	تجمد	غليان
٨	لحدوث عملية التبخر و الانصهار نحتاج إلى	ترشيح	تسخين	تبريد
٩	لحدوث عملية التجمد و التكثف نحتاج إلى	تقطير	تبريد	تسخين
١٠	جزيئات المادة عند التسخين يحدث لها	تقارب	تباعد	انكماش

الفصل الدراسي (٣)	نموذج حل اختبار مراجعة درس ٣ (المخاليط)

١	مزج مادتين أو أكثر لا يوجد بينهما تجانس	مخلوط	مركب	عنصر
٢	المخلوط الذي بين مكوناته تجانس وامتزاج يسمى	محلول	جزيئات	مركب
٣	أي من المواد التالية لا يعتبر مخلوط	العصير	الهواء	الماء
٤	مثال محلول مكوناته صلب مع صلب	مشروب غازي	العطور	الفولاذ
٥	مثال محلول مكوناته سائل مع صلب	ماء ، زيت	ماء ، رمل	ماء ، ملح
٦	لفصل مخلوط ماء ساخن و أوراق الشاي نستخدم	التقطير	التبخير	مصفاة ترشيح
٧	لفصل مخلوط مسحوق الحديد و الفحم نستخدم	فلتر ترشيح	المغناطيس	اليد
٨	لفصل مكونات مخلوط مختلفة الكثافة نستخدم عملية	التبخير	الترسيب	التقطير
٩	لفصل الصلب في محلول (سائل،صلب) نستخدم عملية	التقطير	التبخير	الترسيب
١٠	لفصل السائل في محلول (سائل،صلب) نستخدم عملية	الترشيح	التقطير	التبخير

الفصل الدراسي (٣)	نموذج حل اختبار مراجعة درس ٤ (القوى و الحركة)

١	نقطة المرجع تساعدنا في تحديد	السرعة	القوة	الموقع
٢	تغير المسافة مع مرور الزمن يسمى	الكتلة	الوزن	السرعة
٣	السرعة المتجهة لجسم متحرك تصف لنا	السرعة	الاتجاه	جميع ما سبق
٤	وحدة قياس السرعة هي	س / كلم	كجم / س	كلم / س
٥	التغير في سرعة الأجسام أو اتجاهها يسمى	احتكاك	تسارع	قصور ذاتي
٦	وحدة قياس القوة هي	كيلوجرام	نيوتن	متر
٧	تأثير قوة الاحتكاك على جسم متحرك هو	زيادة السرعة	نقص السرعة	لا يؤثر
٨	كلما زادت المسافة بين الأجسام فإن قوة الجاذبية	تزداد	تنقص	لا تتغير
٩	كلما زادت الكتلة فإن قوة الجاذبية للجسم	تزداد	تنقص	لا تتغير
١٠	عجز الجسم عن تغيير وضعة من السكون أو الحركة	قصور ذاتي	تسارع	احتكاك