أسئلة اختبار تجريبي للعام 1447ه

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الأول المتوسط ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 15-09-2025 05:20:44

المزيد من مادة علوم:	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

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

المزيد من الملفات بحسب الصف الأول المتوسط والمادة علوم في الفصل الأول	
1	ورقة عمل تمهيد درس الخواص والتغيرات الكيميائية
2	عرض بوربوينت تدريبات الفصل الرابع الذرات والعناصر والجدول الدوري مع الحل
3	عرض بوربوينت مهمة أدائية عن العنصر الدوري
4	الإجابة على ملخص التفوق الشامل لمنهج الفصل الأول 1447ه
5	عرض بوربوينت لفصل الحركة كامل

المملكة العربية السعودية
إدارة التعليم
الفصل الدراسي الأول

وزارة التعليم
Ministry of Education

امتحان مادة العلوم
الصف : الأول المتوسط
الزمن : ساعتان

اختبار تجريبي ليتعرف الطالب على طريقة الأسئلة
وكذلك طريقة التظليل في نموذج الإجابة المعتمد من المدرسة

٣٠

السؤال الأول / اختر الإجابة الصحيحة :

١	تكون حركة الجسيمات في الحالة الصلبة	أ	عشوائية	ب	دورانية	ج	اهتزازية
٢	من الأمثلة على التغيرات الكيميائية	أ	تقطيع الورقة	ب	احتراق المغنيسيوم	ج	تبخر الماء
٣	العلم الذي يهتم بدراسة الكائنات الحية هو علم	أ	الفيزياء	ب	الأرض والفضاء	ج	الأحياء
٤	تسارع سيارة تسير بسرعة **ثابتة** مقدارها ٧٠ م / ث =	أ	٧٠ م/ث^{٢}	ب	صفر	ج	-٧٠ م/ث^{٢}
٥	عجلة وسط إطارها غائر بحيث يمر فيه حبل	أ	المستوى المائل	ب	البرغي	ج	البكرة
٦	المتغيرات التي يتم تغييرها أثناء التجربة تسمى	أ	الثابتة	ب	المستقلة	ج	التابعة
٧	كتاب العلوم على الطاولة مثال على قانون نيوتن	أ	الأول	ب	الثاني	ج	الثالث
٨	أغلب العناصر **اللافلزية** في الجدول الدوري تكون حالتها	أ	غازية	ب	سائلة	ج	صلبة
٩	تفسير لحدث معين في العالم الطبيعي	أ	القوانين العلمية	ب	النظريات العلمية	ج	التجارب العلمية
١٠	عدد العناصر **الطبيعية** في الجدول الدوري	أ	9	ب	118	ج	92
١١	معلومات يتم تجميعها أثناء البحث العلمي هي	أ	البيانات	ب	التفكير الناقد	ج	النماذج
١٢	معادلة آينشتاين من الأمثلة على النماذج	أ	المادية	ب	الحاسوبية	ج	الفكرية
١٣	أثبت وجود جسيمات موجبة الشحنة سميت البروتونات	أ	لافوازييه	ب	رذرفورد	ج	طومسون
١٤	السرعة لمتسابق يقطع ٣٠٠ م في **ربع** دقيقة =	أ	٣٠ م / ث	ب	٢٠ م / ث	ج	٥٠ م / ث
١٥	العلم الذي يهتم بدراسة الطاقة هو علم	أ	الأحياء	ب	الكيمياء	ج	الفيزياء
١٦	المادة التي تتميز بخاصية الانتشار هي	أ	الغازية	ب	الصلبة	ج	السائلة
١٧	يستخدم للشرب والغسيل والطبخ	أ	CO_2	ب	H_2O_2	ج	H_2O
١٨	مهارة نشر النتائج والتجارب للآخرين هي	أ	المتغيرات	ب	التواصل	ج	الاستدلال
١٩	تحول المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الصلبة	أ	التكثف	ب	التجمد	ج	الانصهار
٢٠	إذا واجه متزلج سرعته ٣٠ م / ث منحدراً فإن تسارعه	أ	يتزايد	ب	يتناقص	ج	صفر
٢١	المادة : هي كل ما يشغل حيز وله كتلة ومن الأمثلة عليها	أ	الحرارة	ب	التربة	ج	الضوء
٢٢	إذا تحرك صندوق لمسافة ٤م وبقوة ٦ نيوتن فإن الشغل=	أ	٢٠ جول	ب	١٥ جول	ج	٢٤ جول
٢٣	نقطة الارتكاز في الملقط تكون في	أ	المنتصف	ب	اليد	ج	الكفر
٢٤	السرعة عند لحظة معينة وتعرف من عداد السيارة تسمى	أ	السرعة المتجهة	ب	السرعة الثابتة	ج	السرعة اللحظية

تابع خلف الورقة

٢٥	الآلات التي تتطلب حركة واحدة فقط هي الآلات	أ	المركبة	ب	البسيطة	ج	المعقدة
٢٦	ق١=٨نيوتن ⟸ ⟹ ق٢=٣نيوتن ، القوة المحصلة =	أ	١٤ نيوتن	ب	٩ نيوتن	ج	٥ نيوتن
٢٧	القوة التي تقاوم الانزلاق بين سطحين متلامسين هي	أ	الاحتكاك	ب	القصور	ج	التسارع
٢٨	عبارة يمكن فحصها واختبارها هي	أ	الفرضية	ب	النظرية	ج	التجربة
٢٩	عدد النيوترونات لعنصر النيتروجين يساوي	أ	35	ب	15	ج	8
٣٠	درجة غليان الماء تساوي	أ	١٠٠°س	ب	٥٠°س	ج	صفر°س

السؤال الثاني / ضع (✓) للعبارة الصحيحة و (×) للعبارة الخاطئة :

١٠

١	عقبة شعار من الأمثلة على الاسفين	( )
٢	انصهار الماء مثال على التغير فيزيائي	( )
٣	هل تصدق كل ما تقرؤه أو تسمعه	( )
٤	من الأمثلة على اللافلزات الكبريت	( )
٥	عدد الإلكترونات في المستوى الأول للطاقة إلكترونين	( )
٦	نموذج الطائرة من الأمثلة على النماذج الفكرية	( )
٧	يمكن عكس التفاعلات الكيميائية أو الرجوع عنها	( )
٨	العدد الذري للصوديوم يكتب فوق رمز العنصر = 11	( )
٩	علم الأرض والفضاء يهتم بدراسة البحار والكواكب	( )
١٠	السرعة ٦٠ كم / ساعة غرباً تسمى السرعة المتجهة	( )

بالتوفيق للجميع

رموز العناصر التي تستفيد منها

الكلور	الصوديوم	النيتروجين
17	11	7
Cl	Na	N
35	23	15