

الاختبار الشهري للفصل الرابع الذرات والعناصر والجدول الدوري



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: 17:58:55 2025-12-08

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

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول المتوسط



الرياضيات



اللغة الانجليزية



اللغة العربية



ال التربية الاسلامية



المواد على Telegram

صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

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

حل أسئلة الفصل الخامس المعادن والصخور

1

عرض بوربوينت لدرس الكتل والجبهات الهوائية

2

ملخص رائع لدرس الكتل والجبهات الهوائية

3

حل المراجعة النهائية الشاملة

4

مراجعة نهائية شاملة لدروس مقرر الفصل الأول

5

اختبار الفصل الرابع/ الذرات والعناصر
والجدول الدوري

المادة / العلوم

الصف الأول المتوسط

.....الفصل/اسم الطالبة /

س: اختياري الإجابة الصحيحة (درجة لكل فقرة)

١) يعد محلول السكر والماء:

١) عنصرا ب) مخلوط غير متجانس ج) مركب د) مخلوط متجانس

٢) الجسيمات ذات الشحنة السالبة في الذرة هي:

ا) البروتونات ب) الألكترونات د) النواة ج) النيوترونات

٣) أي المواد التالية خليط غير متجانس :

ا) الهواء ب) السلطة ج) عصير التفاح د) سبيكة الذهب

٤) مستوى الطاقة الأول القريب من النواة يتسع :

ا) إلكترونين ب) ثلث الكترونات ج) خمسة الكترونات د) سبعة الكترونات

٥) أين تتوارد الألكترونات في الذرة:

ا) في النواة مع البروتونات ب) مrafقة للنيوترونات ج) حول النواة على شكل سحابة الكترونية د) في الجدول الدوري للعناصر

٦) تكون الذرة من:

ا) الكترونات وبروتونات

ج) الكترونات وبروتونات ونيوترونات

٧) العنصر هو:

ب) خليط من مواد مختلفة

أ) مادة تكون من مركبات

د) مركب من عناصر مختلفة

ج) مادة ندية تكون من نوع واحد من الذرات

٨) أي مما يلي يعد مخلوطاً؟

د) الملح

ج) الهواء

ب) ثاني أكسيد الكربون

أ) الماء

٩) من الطرق التي يمكن بها فصل المخاليط:

د) التقطير البخاري للمركبات

ج) التحلل الحراري

ب) الترشيح

أ) التفاعل الكيميائي

طلبي الإجابة الصحيحة			
	أ	ب	ج
١	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٢	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٣	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٤	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٥	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٦	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٧	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٨	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٩	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
١٠	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س ٣ : صل بما يناسب من القائمة أ بما يناسبه من القائمة ب (نصف درجة لكل فقرة)

القائمة ب	القائمة أ	م
النيترونات	كل شيء يشغل حيزاً وله كتلة يسمى	١
العدد الكتلي	عندما يرتبط عنصران أو أكثر كيماياً فان المادة الناتجة	٢
العدد الذري	مادة تتكون من نوع واحد من الذرات	٣
عنصر	عدد البروتونات في نواة الذرة	٤
مركب	مجموع عدد البروتونات وعدد النيترونات في نواة الذرة	٥
مادة	جسيمات ذات شحنة سالبة في الذرة	٦

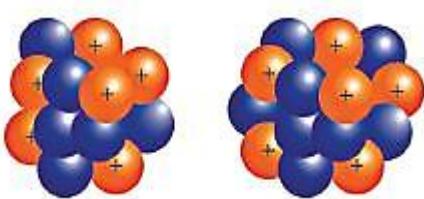
س ٣: ضعي (✓) أمام العبارات الصحيحة وعلامة (✗) أمام العبارات (درجة لكل فقرة)

١	الماء مركب يتكون من الهيدروجين والأكسجين.
٢	يمكن فصل المركب بسهولة باستخدام المغناطيس
٣	العنصر لا يمكن تحليله إلى مواد أبسط منه

س ٣ : أجبِي عما ياتي (درجة لكل فقرة)

أ - من خلال الشكل المقابل أجبِي عما يلى
الرسمتان المتقابلتان لذرتى كربون .

هل هما نظيران أم لا؟ فسرِي إجابتك



ب - ما عدد نيوترونات عنصر البوتاسيوم إذا علمت أن عدده الكتلي ٣٩ وعدده الذري ١٩ ؟

الإجابة /