

تم تحميل ورفع المادة على منصة

المعلم التعليمي



للعودة إلى الموقع اكتب في بحث جوجل



المعلم التعليمي



ALMUALM.COM



اختبار الفترة الثانية

الاسم : الصف :

السؤال الأول : اكتب المصطلح العلمي المناسب :

(النظائر - التغير الكيميائي - درجة الغليان - قانون حفظ المادة - المخلوط)

١- هي النقطة التي تثبت عندها درجة الحرارة عند تحول المادة من حالة السائلة إلى الحالة الغازية

() ()

() ٢- ينتج مادة جديدة ولا يمكن الرجوع عنه بطرق فيزيائية ()

() ٣- المادة لا تفنى ولا تستحدث إنما تتحول من شكل لآخر ()

() ٤- مادتين أو أكثر معاً ، لا تتحسان كيميائياً لتكونا مادة جديدة ()

٥- هي ذرات العنصر نفسه ، لها عدد البروتونات نفسها لكنها تختلف في عدد النيترونات () ()

السؤال الثاني : عددي ٢ من حالات المادة ؟

..... - ١

..... - ٢

السؤال الثالث : رتبى العمود الأول بما يناسبه مع العمود الثاني :

أشبه الفلزات	١ تتميز بأنها موصلة للحرارة والكهرباء ولها لمعان ، جميعها صلبة
اللافلزات	٢ مظهرها معتم ومعظمها غازية وغير موصلة للحرارة والكهرباء
الفلزات	٣ بعضها لامع والكثير منها موصل للحرارة والكهرباء ولكن بدرجة أقل من الفلزات

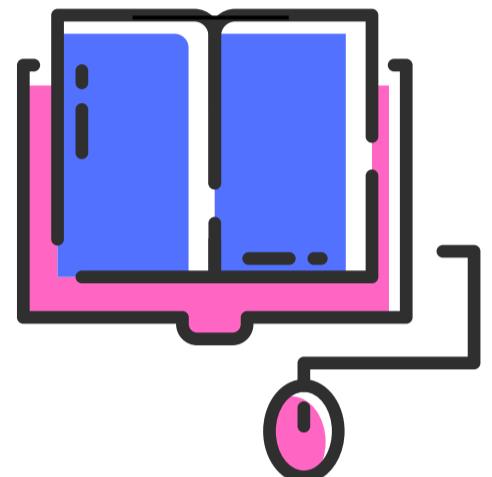
السؤال الرابع : اختارى الإجابة الصحيحة :

أي الخواص التالية تعد خاصية كيميائية	الكتلة	الأشتعال	الكثافة	1
أصغر جزء من المادة تتكون من بروتونات ونيترونات وإلكترونات	الذرة	الفراغ	الحجم	2
من العناصر الموجودة في الطبيعة	السائل	المادة	الأكسجين	3
من الأمثلة على المركبات	الماء	الحديد	الهيدروجين	4
أول من اكتشف الإلكترونات سالبة الشحنة	ابن سينا	طومسون	ابن بطوطة	5
تسمى الصفوف في الجدول الدوري	أعمدة	دورات	عناصر	6
من الأمثلة على المخاليط المتGANسة	السلطة	المكسرات	محلول السكر والماء	7
جيسيمات موجبة الشحنة	الإلكترونات	البروتونات	النظائر	8
توجد الإلكترونات حول النواة في النموذج الذري الحديث على شكل دائرة	دائرة	سحابة إلكترونية	كثافة	9
من الأمثلة على الخواص الفيزيائية	اللون والشكل	تصاعد الغاز	الاحتراق	10

تمنياتي لكم بال توفيق والنجاح

تم تحميل ورفع المادة على منصة

المعلم التعليمي



للعودة إلى الموقع اكتب في بحث جوجل



المعلم التعليمي



ALMUALM.COM

نموذج الإجابة لاختبار الفترة الثانية

الاسم: _____ الصف: _____

السؤال الأول: اكتبي المصطلح العلمي المناسب

١. هي النقطة التي تثبت عندها درجة الحرارة عند تحول المادة من حالة السائلة إلى الحالة الغازية.
(درجة الغليان)
٢. ينتج مادة جديدة ولا يمكن الرجوع عنها بطرق فيزيائية.
(التغير الكيميائي)
٣. المادة لا تنتهي ولا تستحدث إلما تحول من شكل لأنّر.
(قانون حفظ المادة)
٤. مادتين أو أكثر معاً، لا تتحسان كيميائياً لتكونا مادة جديدة.
(المخلوط)
٥. ذرات العنصر نفسه، لها عدد البروتونات نفسها لكنها تختلف في عدد النيترونات.
(النظائر)

السؤال الثاني: عددي من حالات المادة

١. الحالة الصلبة
٢. الحالة السائلة

السؤال الثالث: رتبى العمود الأول بما يناسبه مع العمود الثاني

العمود الثاني	العمود الأول
تتميز بأنّها موصلة للحرارة والكهرباء ولها لمعان، جميعها صلبة	الفلزات
مظهرها معتم ومعظمها غازية وغير موصلة للحرارة والكهرباء	اللافزات
بعضها لامع والكثير منها موصل للحرارة والكهرباء ولكن بدرجة أقل من الفلزات	أشبه الفلزات

السؤال الرابع: اختاري الإجابة الصحيحة

١. أي الخواص التالية تُعد خاصية كيميائية؟ (الإشعاع)
٢. أصغر جزء من المادة يتكون من بروتونات ونيوترونات وإلكترونات: (الذرة)
٣. من العناصر الموجودة في الطبيعة: (الأكسجين)
٤. من الأمثلة على المركيات: (الماء)
٥. أول من اكتشف الإلكترونات سالبة الشحنة: (طومسون)
٦. تسمى الصفوف في الجدول الدوري: (دورات)
٧. من الأمثلة على المخلوطات المتجانسة: (محلول السكر والماء)
٨. جسيمات موجبة الشحنة: (البروتونات)
٩. توجد الإلكترونات حول النواة في الموذج الذري الحديث على شكل: (سحابة إلكترونية)
١٠. من الأمثلة على الخواص الفيزيائية: (اللون والشكل)

موقع المعلم التعليمي
بالتفصيق والنجاح

معلمة المادة:

المادة : العلوم			المملكة العربية السعودية
الصف : الأول متوسط			وزارة التعليم
الزمن :	الإدارة العامة للتعليم بالطائف (بنات)		الإدارة العامة للتعليم بالطائف (بنات)
اسم الطالبة :			مكتب تعليم برينية
اخبار الفصل الدراسي الأول الفترة الثانية لعام ١٤٤٧ هـ			

اختبار الفصل الدراسي الأول الفترة الثانية لعام ١٤٤٧ هـ

السؤال الأول : ضعي المصطلحات التالية في المكان المناسب

(العنصر - النظائر - المعدن - دورة الصخر - العدد الذري)

١	هو عدد البروتونات في نواة أي ذرة
٢	وصف لآليات تحول الصخر من نوع لأخر
٣	مادة صلبة غير عضوية موجودة في الطبيعة
٤	ذرات العنصر نفسه لها عدد البروتونات متساوي ولكن تختلف في عدد النيترونات
٥	مادة تتكون من نوع واحد من الذرات

السؤال الثاني : اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

١	مواد صلبة ذات لمعان قابلة للطرق والسحب وموصله جيد للحرارة والكهرباء	الفلزات	الجلسيمات السالبة في الذرة هي
٢	جميع مasic	اللافازات	النواة
٣	أي مما يلي يُعد مركباً	النيترونات	البروتونات
٤	صاحب فكرة أن المادة تتكون من دقائق صغيرة هو العالم	النحاس	السلطة
٥	أوفوجادرو	الاكترونات	بور
٦	تحتوي ذرة عنصر الألمنيوم على ١٤ نيوتروناً و ١٣ بروتوناً فإن العدد الكتلي	الجاليليو	ديمقريطس
٧	معدن نادر قابل للقص والصقل مما يعطيه منظراً جميلاً	الحجر الكريم	الكوارتز
٨	ما نوع الصخور التي تنتج عن انفجار البراكين	الخام	الفلسبار
٩	ت تكون الصخور عادة من	فتاتيه	سطحيه
١٠	قطع صغيرة	معدن	غاز طبيعي
	أي طبقات الأرض تعد النطاق الأكبر	اللب الداخلي	اللب الخارجي
	ت تكون الصخور المتحولة نتيجة	الرسوبيات	تصلب الابه
	الحرارة والضغط	تفتت الصخور	القشرة

السؤال الثالث : عددي ٣ فقط من خصائص المعادن :

- - ١
- - ٢
- - ٣

صنفي المواد التالية إلى عنصر - مركب - مخلوط

المخلوط	العنصر	المركب	المادة
			النحاس
			CO_2
			العصير
			الحديد

،،،،،،،،انتهت الأسئلة بالتوقيق للجميع ،،،،

معلومة المادة :