



موقع اجاباتكم

Google

للمزيد اكتب
في جوجل



🔍 موقع اجاباتكم

**موقع اجاباتكم التعليمي يوفر كل ما يحتاجه الطالب
والمعلم من حلول الكتب توزيع المنهج. اختبارات
نهائية وفترية ملخصات. أوراق عمل والكثير**

بسم الله الرحمن الرحيم		
المملكة العربية السعودية	 وزارة التعليم Ministry of Education	المادة : العلوم
وزارة التعليم		الصف : الأول متوسط
الإدارة العامة للتعليم بالطائف (بنات)		الزمن :
مكتب تعليم برنية		اسم الطالبة :
الدرجة كتابة :		
اختبار الفصل الدراسي الأول الفترة الثانية لعام 1447 هـ		

السؤال الأول : ضعي المصطلحات التالية في المكان المناسب

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

1	هو عدد البروتونات في نواة أي ذرة
2	وصف لآليات تحول الصخر من نوع لآخر
3	مادة صلبة غير عضوية موجودة في الطبيعة
4	ذرات العنصر نفسه لها عدد البروتونات متساوي ولكن تختلف في عدد النيوترونات
5	مادة تتكون من نوع واحد من الذرات

السؤال الثاني : اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1	مواد صلبة ذات لمعان قابله للطرق والسحب وموصله جيده للحراره والكهرباء			
	الفلزات	اشباه اللافلزات	اللافلزات	جميع ماسبق
2	الجسيمات السالبه في الذرة هي			
	البروتونات	الالكترونات	النيوترونات	النواة
3	أي مما يلي يُعد مركباً			
	النحاس	الأكسجين	الماء	السلطه
4	صاحب فكرة أن الماده تتكون من دقائق صغيره هو العالم			
	أوفوجادرو	جاليليو	ديمقريطس	بور
5	تحتوي ذرة عنصر الألمنيوم على 14 نيوتروناً و 13 بروتوناً فإن العدد الكتلي			
	15	20	27	30
6	معدن نادر قابل للنقص والصقل مما يعطيه منظرأً جميلاً			
	الحجر الكريم	الخام	الفلسبار	الكوارتز
7	ما نوع الصخور التي تنتج عن انفجار البراكين			
	فتاتيه	عضويه	متورقه	سطحيه
8	تتكون الصخور عادة من			
	قطع صغيره	معادن	وقود احفوري	غاز طبيعي
9	أي طبقات الأرض تعد النطاق الأكبر			
	اللب الداخلي	الستار	اللب الخارجي	القشرة
10	تتكون الصخور المتحوله نتيجة			
	الرسوبيات	تصلب اللابه	تفتيت الصخور	الحرارة والضغط

السؤال الثالث : عددي 3 فقط من خصائص المعادن :

- 1-
- 2-
- 3-

صنفي المواد التالية إلى عنصر – مركب – مخلوط

المواد	عنصر	مركب	مخلوط
النحاس			
CO ₂			
العصير			
الحديد			

،،،،،،،، انتهت الأسئلة بالتوفيق للجميع ،،،،،،،،

معلمة المادة :

 موقع اجاباتكم

اختبار الفترة الثانية

اجاباتكم موقع

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 السيولة 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 تتحدان كيميائياً لتكونا مادة جديدة ()

٥- هي ذرات العنصر نفسه ، لها عدد البروتونات نفسها لكنها تختلف في عدد النيوترونات

()

السؤال الثاني : عددي ٢ من حالات المادة ؟

١-

٢-

السؤال الثالث : رتب العامود الأول بما يناسبه مع العامود الثاني :

أشباه الفلزات	
اللافلزات	
الفلزات	

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

السؤال الرابع : اختاري الإجابة الصحيحة :

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

موقع اجاباتكم

تمنيتي لكم بالتوفيق والنجاح ♥