مراجعة الاختبار الثالث في مادة العلوم

تم تحميل هذا الملف من موقع مناهج مملكة البحرين	
موقع المناهج ⇦ مناهج مملكة البحرين ⇦ الصف السابع ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-12-19 14:07:08	
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 السابع					
صفحة مناهج مملكة البحرين على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف السابع والمادة علوم في الفصل الأول	
الإجابة النموذجية للساعة الذهبية في العلوم لمراجعة الاختبار الثالث	1
الساعة الذهبية و المراجعة الكاملة للاختبار الثالث في العلوم	2
ملخص شامل عن النباتات البذرية	3
ملخص الاختبار الثاني في مادة العلوم	4
الإجابة النموذجية لمراجعة الاختبار الثالث في مادة العلوم	5

مملكة البحرين
وزارة التربية والتعليم
مدرسة مدينة عيسى الابتدائية الإعدادية للبنين
مراجعة للاختبار (٣)

المادة : العلوم

الصف الأول اعدادي

المحتوى المطلوب: الفصل الرابع (الصخور و المعادن) و الفصل الخامس (الذرات و العناصر و المركبات)

القسم الاول : ضع دائرة حول الإجابة الصحيحة فيما يلي :

١- هي مواد صلبة غير عضوية موجودة في الطبيعة : انظر صفحة ١٠٠
أ- العناصر **ب- المعادن** ج- البلاستيك

٢- خاصية من خواص المعادن : انظر صفحة ١٠٢
أ- عدد البروتونات ب- وجود الاوعية الناقلة **ج- الحكاكة**

٣- هو أصغر جسيم يكون كل أنواع المادة : انظر صفحة ١٢٩
أ- الذرة ب- المعادن ج- الخلية

٤- جسيمات السالبة الشحنة في الذرة: انظر صفحة ١٣٠
أ- البروتونات **ب- الالكترونات** ج- النواة

٥- أحدث نموذج وصل إليه العلماء لتركيب الذرة هو: انظر صفحة ١٣٢
أ- نموذج طومسون ب- نموذج راذرفورد **ج- النموذج الذري الحديث**

٦- هي المكونة من معدنين او اكثر : انظر صفحة ١٠٠
أ- المركبات **ب- الصخور** ج- المعادن

٧- الصخور النارية التي تنشأ من الماجما بالتبريد البطيء في جوف الأرض: انظر صفحة ١٠٧
أ- صخور نارية سطحية ب- صخور نارية ظاهرية **ج- صخور نارية جوفية**

٨- من أنواع الصخور النارية السطحية المشهورة : انظر صفحة ١٠٧
أ- صخر الرملي **ب- صخر الابسيديان** ج- صخر الرخام

٩- ساهم العالم طومسون في اكتشاف ..... وهو الجسيم السالب الشحنة في الذرة: انظر صفحة ١٣٠
أ- البروتون ب- النيوترون **ج- الالكترون.**

١٠- العدد الكتلي للعنصر هو : انظر صفحة ١٣٥
أ- عدد البروتونات فقط ب- عدد النيوترونات فقط **ج- مجموع عدد البروتونات + عدد النيوترونات**

١١- مخطط لتنظيم العناصر وعرضها اسمه : انظر صفحة ١٣٤
أ- الجدول الذري **ب- الجدول الدوري** ج- الجدول الصخري

القسم الثاني : صح أم خطأ أمام العبارة بما يناسبها :

١- (✓) لون الحكاكة ليس بالضرورة هو نفسه لون المعدن. انظر صفحة ١٠٢

٢- (✗) من اقسى المعادن هو معدن ألماس والذي تبلغ قساوته ٨. انظر صفحة ١٠٣

٣- (✗) الصخور النارية هي التي تتكون بعملية التراكم و الرص. انظر صفحة ١٠٧

٤- (✓) الصخور النارية السطحية تكون قاتمة اللون وتعرف باسم "بازلتية". انظر صفحة ١٠٧

٥- (✓) من امثلة الصخور الرسوبية الفتاتية صخر الغرين. انظر صفحة ١٠٩

٦- (✗) الحجر الجيري هو من أمثلة الصخور الرسوبية الكيميائية. انظر صفحة ١١٠

٧- (✓) يتحول الحجر الجيري بفعل الضغط و الحرارة الى الرخام . انظر صفحة ١١٢

٨- (✓) العالم طومسون وضع نموذج للذرة و اكتشف الالكترون. انظر صفحة ١٣٠

٩- (✗) العدد الذري هو مجموع البروتونات و الالكترونات في الذرة. انظر صفحة ١٣٥

١٠- (✓) للمركبات خواص تختلف عن العناصر المكونة لها. انظر صفحة ١٣٨

القسم الثالث: أوصل كل مصطلح من عمود أ بما يناسبه من العبارات في العمود ب :

ملاحظة (يمكنك التوصيل او فقط وضع رقم المصطلح أمام العبارة في العمود ب)

	العمود أ
١	الماجما
٢	حجر الرخام
٣	حجر الاوبسيديان
٤	النواة
٥	معدن الماس
٦	البروتون
٧	تشادويك
٨	المادة
٩	الجدول الدوري

	العمود ب
٥	أقسى المعادن في درجة القساوة
٨	شيء له كتلة و يشغل حيزا من الفراغ
١	الصهارة الصخرية التي في باطن الأرض
٧	قام بتجارب علمية أدت لاكتشاف النيوترون.
٩	مخطط لتنظيم العناصر و عرضها.
٤	هي قلب الذرة و توجد داخلها البروتونات و البروتونات
٢	صخر متحول
٣	صخر ناري
٦	جسيم موجب الشحنة في نواة الذرة

القسم الرابع (تحليل جدول) : من خلال جدول موهس للقساوة الذي امامك اجب عن الأسئلة التالية :

جدول مقياس موهس		
المعدن	القساوة	قساوة مواد معروفة
التلك	1 (الأقل)	الظفر 2.5
الجبس	2	قطعة نقود 3
كالسيت	3	زجاج 5.5
فلوريت	4	لوح حكاكة 7
اباتيت	5	
فلسبار	6	
كوارتز	7	
توباز	8	
كورندم	9	
ماس	10 (الأقسى)	

١- ما هو أقسى معدن حسب مقياس موهس : ماس

٢- ما هو المعدن الذي قساوته تساوي ٦ : مفلسبار

٣- المعدن الذي قساوته ٣ : كالسيت

٤- ما رقم قساوة معدن النحاس الذي يستخدم في صناعة النقود : ٣

٥- ماهي المعادن التي نستطيع ان نخدشها بأظافرنا: التلك و الجبس

٦- (صح ام خطأ) :

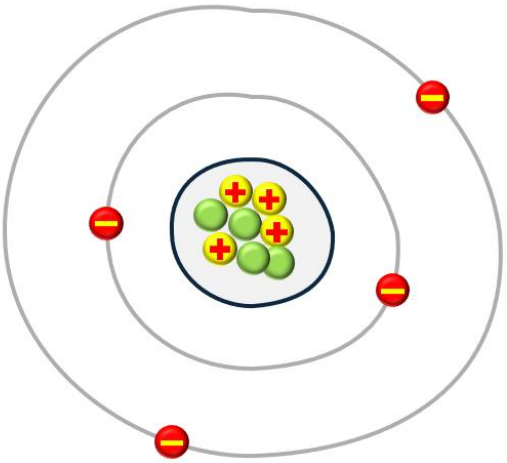
(✗)- معدن الفلوريت أقسى من الزجاج.

(✓)- معدن الكالسيت متساوي مع قساوة النقود.

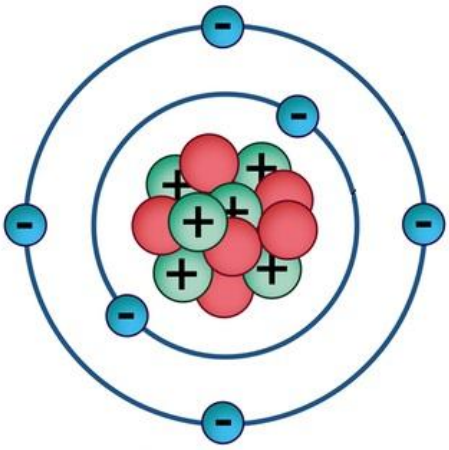
(✗)- معدن التوباز لا يمكن ان يخدش معدن الاباتيت.

القسم الخامس : ارسم تركيب الذرة بشكل تام و صحيح و يجب ان يتضمن التالي :

النواة - الالكترون - البروتون - النيوترون – مسار الالكترون



القسم السادس: بحسب تركيب الذرة التالى أجب عن الأسئلة التى تليه :



١- كم عدد الالكترونات : .....٦.....

٢- كم عدد النيوترونات: .....٦.....

٣- كم عدد البروتونات: .....٦.....

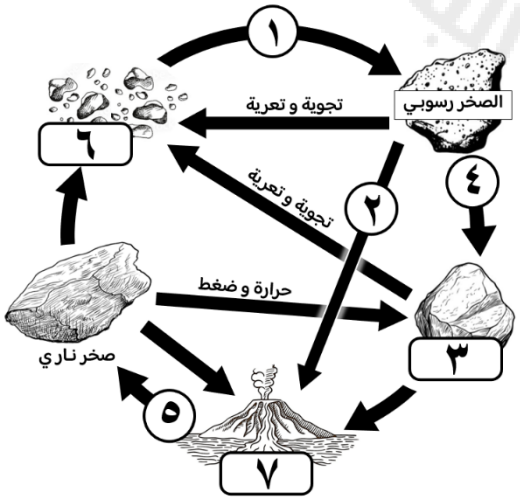
٤- العدد الذري = ...٦.....

٥- العدد الكتلي = ...١٢.....

القسم السابع : اكتب تعريف كل ما يلي بحسب ما درسته :

١	المعدن	مادة صلبة غير عضوية موجودة طبيعيا .
٢	الصخور	مادة مكونة من معدنين أو اكثر.
٣	المادة	أي شي له كتلة و يشغل حيزا.
٤	العنصر	مادة تتكون من نوع واحد من الذرات.
٥	المركب	مادة تتكون من عنصرين أو اكثر.
٦	الفلزات	عناصر قابلة للطرق و موصلة للحرارة و الكهرباء ولها لمعان فلزي
٧	اشباه الفلزات	عناصر لها بعض خواص الفلزات و بعض خواص اللافلزات.

القسم الثامن : اكمل المصطلحات المناسبة من دورة الصخور كما يلي :



الرقم	اسم العملية او الصخر
١	الرص و التلاحم
٢	الانصهار
٣	الصخر المتحول
٤	الضغط و الحرارة
٥	التبريد
٦	الرسوبيات
٧	الصهارة الأرضية (ماجما، لابة)

مع تمنياتنا لكم بالتوفيق و النجاح ....