مراجعة الاختبار الثاني في العلوم

تم تحميل هذا الملف من موقع مناهج مملكة البحرين
موقع المناهج ⇦ مناهج مملكة البحرين ⇦ الصف الخامس ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-12-04 17:12:31
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 الخامس					
صفحة مناهج مملكة البحرين على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الخامس والمادة علوم في الفصل الثاني	
1	الساعة الذهبية للامتحان النهائي
2	مراجعة الاختبار الثالث
3	مذكرة مراجعة مادة العلوم
4	مذكرة مراجعة الاختبار الثالث علوم
5	إجابة مذكرة مراجعة الاختبار الثالث في مادة العلوم

مراجعة الاختبار الثاني في مادة العلوم للصف الخامس

الفصل الدراسي الأول

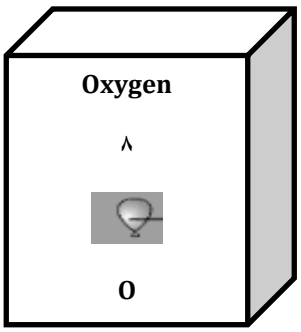
أولاً: العناصر – الفلزات واللافلزات

- الفلزات أكثر عددًا في الجدول الدوري من اللافلزات وأشباه الفلزات.
- الفلزات لامعة، قابلة للطرق والسحب، وموصلة جيدة للحرارة والكهرباء.
- اللافلزات باهتة اللون، غير قابلة للطرق والسحب، ورديئة التوصيل للحرارة والكهرباء.
- أشباه الفلزات تمتلك صفات مشتركة بين الفلزات واللافلزات مثل البورون.
- النحاس من الفلزات ويُستخدم في صناعة الأسلاك الكهربائية لأنه موصل جيد للكهرباء.
- الحديد من العناصر الأكثر شيوعاً في القشرة الأرضية.
- اللافلزات لا يمكن تشكيلها بسهولة لأنها هشة.
- عللي : تصنع الأسلاك الكهربائية من النحاس؟

لأن النحاس من الفلزات، والفلزات موصلة جيدة للكهرباء

وجه المقارنة	الفلزات	اللافلزات
اللمعان (لامعة / باهتة)	لامعة	باهتة
القابلية للطرق والسحب (قابلة / غير قابلة)	قابلة	غير قابلة
القابلية للتوصيل الحراري (موصلة / رديئة)	موصلة	رديئة

العنصر	الاستخدام
النحاس	يستخدم في صناعة الإسلاك الكهربائية
الكلور	يستخدم في تعقيم مياه الشرب
الأرجون	يدخل في صناعة المصابيح الكهربائية طويلة الأمد
السيليكون	يستخدم في صناعة شرائح أجهزة الحاسوب



١. اسم هذا العنصر أكسجين

٢. الحالة الفيزيائية للعنصر غاز

٣. رمز العنصر O

ثانياً: التغيرات الكيميائية

- التغير الكيميائي :ينتج مادة جديدة تختلف في خصائصها عن المواد الأصلية مثل صدأ الحديد
- صدأ الحديد: هو مركب يتكون نتيجة اتحاد الحديد مع الأكسجين الموجود في الهواء الجوي.
- في هذه المعادلة الكيميائية $Na + Cl \longrightarrow NaCl$ المادة الناتجة هي كلوريد الصوديوم
- في هذه المعادلة الكيميائية $C + O \longrightarrow CO_2$ المادة الناتجة هي ثاني أكسيد الكربون
- قانون حفظ الكتلة هو مجموع كتل المواد المتفاعلة = مجموع كتل المواد الناتجة.
- المركب هو مادة تنتج من اتحاد عنصرين أو أكثر، وتختلف خصائصه عن خصائص المكونة لهُ.

أمثلة على الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي:

الأمثلة	الدليل
١. احتراق الشمعة	تحرير الطاقة
٢. تفاعل الأقراص الفوارة مع الماء	تصاعد الغازات
٣. المبيضات تزيل اللون من الملابس	تغير اللون