الأنشطة الإثرائية للاختبار الثاني





تم تحميل هذا الملف من موقع مناهج مملكة البحرين	
موقع المناهج ⇦ مناهج مملكة البحرين ⇦ الصف السادس ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-11-11 10:11:58	
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	المزيد من مادة علوم:
إعداد: مدرسة الأندلس الابتدائية للبنات	

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس					
صفحة مناهج مملكة البحرين على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الأول	
أنشطة وتدريبات مع سجل المتابعة	1
أنشطة وتدريبات المدرسية	2
إجابات أنشطة وتدريبات ملزمة	3
مراجعة الوفة التقويمية الأولى في مادة العلوم للصف السادس الابتدائي	4
مراجعة شاملة للوقفة التقويمية الأولى	5

تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية	
تطبيق المناهج على Store App (آبل)	تطبيق المناهج على Play Google (أندرويد)

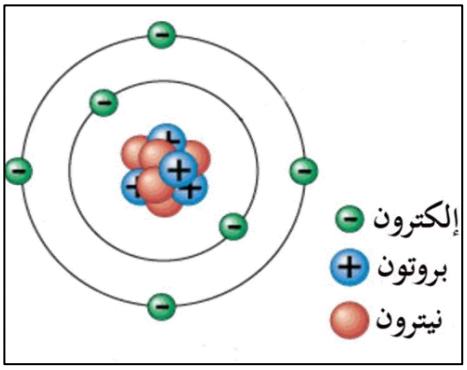
الأنشطة الاثرائية للاختبار الثاني في مادة العلوم للفصل الدراسي الأول لعام 2026-2027

الدروس المطلوبة : العناصر – الفلزات و اللافلزات و اشباه الفلزات – تغيرات حالة المادة – المركبات و التغيرات الكيميائية

الدرس الأول : العناصر

العنصر	هو مادة نقية لا يمكن تجزئتها إلى أجزاء أبسط خلال التفاعلات الكيميائية .
الجزيء	ارتباط ذرتين أو أكثر
الذرة	هي أصغر وحدة في العنصرِ تحملُ صفاتهِ

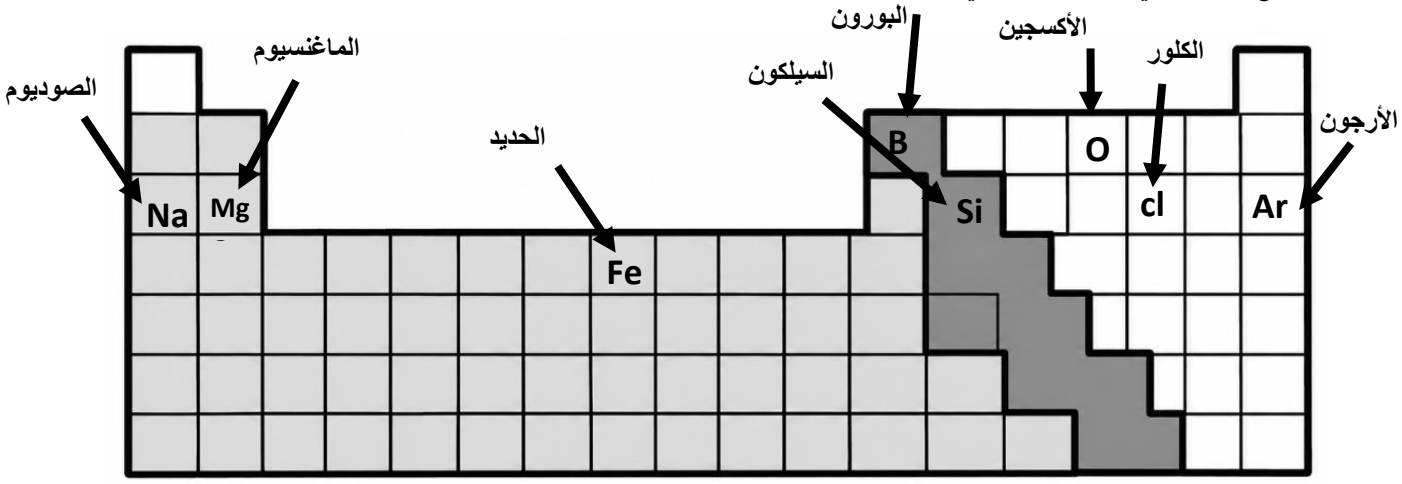
تركيب الذرة (حفظ الرسمة مهم جدا)



وجه المقارنة	البروتونات	النيوترونات	الإلكترونات
الشحنة	موجبة	متعادلة	سالبة
الموقع	داخل النواة	داخل النواة	خارج النواة

- العالم مندليف : كتب أسماء العناصر على بطاقات ورتبها من الأخف إلى الأثقل.
- العالم موزلي : قام بترتيب العناصر الكيميائية وفق العدد الذري (عدد البروتونات) ووضعها في جدول سمي بـ الجدول الدوري .

مو اقع العناصر في الجدول الدوري (مهم) :



الفلزات :

تقع الفلزات في يسار الجدول الدوري وممثلة في الجدول باللون الأزرق مثل : الحديد Fe/ الصوديوم Na/ الماغنيسيوم Mg / النيكل Ni/ الذهب

تتميز بأن 1) لها بريق ولامعة / 2)قابلة للطرق والسحب / 3) موصلة جيدة للكهرباء والحرارة / 4- جميعها صلبة في درجة حرارة الغرفة ما عدا الزئبق/5- صلبة وقاسية .

اللافلزات:

تقع في الوسط بين الفلزات واللافلزات وممثلة في الجدول الدوري باللون الأخضر مثل البورون B/ السيليكون Si

تتميز بأنها 1)شبه موصلة للكهرباء والحرارة 2) هشة وسهلة الكسر

اللافلزات :

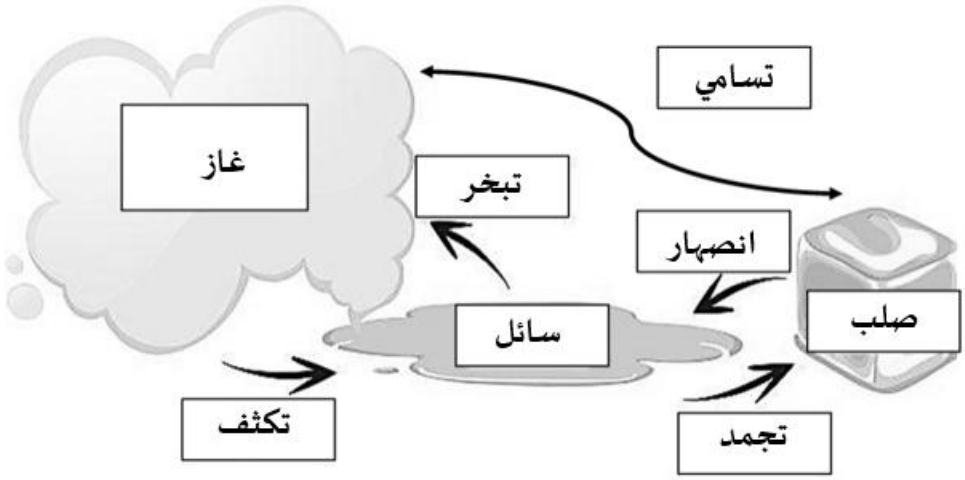
تقع اللافلزات في يمين الجدول الدوري وتتمثل في الجدول الدوري باللون الأصفر مثل : الأكسجين O / الكلور Cl/ الأرجون Ar / الهيدروجين H

تتميز بأنها 1) غير موصلة للكهرباء والحرارة(رديئة) /2) ليس لها بريق ولا لمعان /3)غير قابلة للطرق والسحب / 4)تتواجد في الحالة الصلبة والسائلة والغازية.

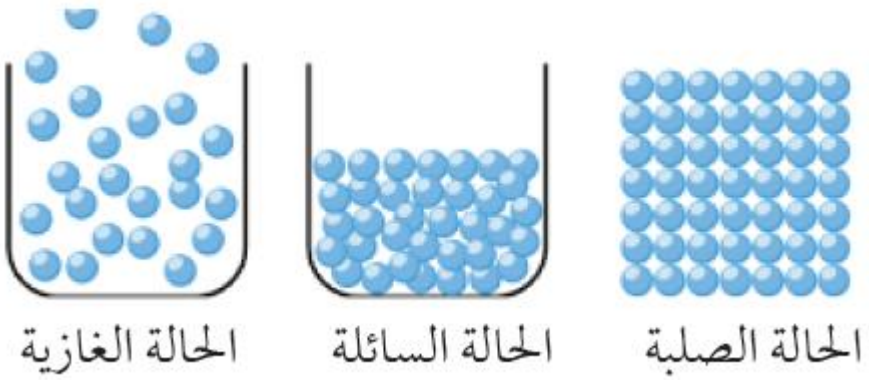
استخدامات العناصر:

اسم العنصر	استخدامه	سبب الاستخدام
الحديد	يستخدم في أعمال البناء وصناعة هياكل السيارات	يمتاز الحديد بقوة التحمل والصلابة
الألومنيوم	يستخدم في صناعة أو اني الطبخ	موصل جيد للحرارة وقابل للطرق
النحاس	يستخدم في صناعة الأسلاك الكهربائية	موصل جيد للكهرباء وقابل للسحب
الكلور	يستخدم في تعقيم مياه الشرب ومياه البرك	لأنه نشط كيميائياً ، فيقتل المخلوقات الحية الصغيرة
الأرجون	يستخدم في صناعة المصابيح الكهربائية طويلة الأمد	لأنه لا يتفاعل مع أسلاك الكهرباء في المصباح
السيليكون	صناعة شرائح أجهزة الحاسوب	لأنه شبه موصل للكهرباء

الدرس الثالث : تغيرات حالة المادة



ما شكل جزيئات حالات المادة ؟



تزداد سرعة الجزيئات عند زيادة ردجة الحرارة (اكتساب الحرارة) وتباعد الجزيئات عن بعضها البعض .

وتقل سرعة الجزيئات عند تقليل درجة الحرارة (فقد درجة الحرارة) وتتقارب الجزيئات مع بعضها البعض .

تطفو المواد الأقل كثافة مثل الزيت والجليد والفلين والخشب ، وتنغمر المواد الأكثر كثافة مثل القطعة المعدنية / المسامير / صخور.

لماذا المادة الغازية أكثر عرضة للتمدد و الانكماش الحراري ؟ لان جزيئاتها متباعدة كثيراً

الدرس الرابع: المركبات و التغيرات الكيميائية

التغير الفيزيائي : هو تغير في شكل الجسم دون تغير المادة المكونة .

التغير الكيميائي : ترتبط الذرات معًا لإنتاج مادة جديدة تختلف في صفاتها عن صفات المادة الأصلية .

المركب : مادة تنتج اتحاد كيميائي بين عنصرين أو أكثر

المواد المتفاعلة : مواد تظهر على يسار المعادلة .

المواد الناتجة : مواد تظهر على يمين المعادلة .

صنفي التغيرات التالية إلى تغيرات فيزيائية و تغيرات كيميائية :

تغير فيزيائي	تغيركيميائي
انصهار الثلج / تقطيع الورق / تقطيع الفاكهة / طي الورقة / تشكيل الصلصال / طي الملابس / اللعب بالطين	احتراق الخشب / صدأ الحديد / طهي الطعام / الألعاب النارية / تغير لون قشرة الموز / تحول الحليب إلى زبادي

دلائل حدوث التغير الكيميائي في الجدول التالي :

التغير الكيميائي	دليل الحدوث
إضافة المبيضات على الملابس	تغير اللون
تغير لون المسمار إلى لون البني المحمر	إزالة البريق
وضع قطرات من الخل على مسحوق الخبز (بيكربونات الصوديوم)	تصاعد الغاز
احتراق الخشب أو إشعال شمعة العيد ميلاد	تحرير الطاقة
تكون طبقة صلبة في أسفل الإنبوب	تكون الراسب

هل تحمل المركبات صفات العناصر المكونة لها ؟ لا بل ينتج مركب جديد له خصائص مختلفة .