

ما الخصائص المختلفة للعناصر

أشباه الفلزات و اللافلزات



السيليكون

البُورُون

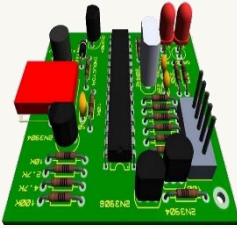
الزُّنْبِيخ

توجد أشباه الفلزات واللافلزات في الجانب الأيمن من الجدول الدوري
منها البورون - السيليكون - الزنبيخ

ومن خصائصها أنها شبه موصلة للكهرباء

* توصل الكهرباء عند درجات الحرارة العالية مثل الفلزات،

* عند درجات الحرارة المنخفضة جدا لا توصل الكهرباء مثل اللافلزات



يستعمل السيليكون وأشباه الفلزات الأخرى في
الآلات ورقائق الحاسوب، والدوائر الكهربائية



اللافلزات

منها الأكسجين - الكربون - النيتروجين

خصائصها: يوجد معظمها عند درجة حرارة الغرفة في صورة غازات
أو مواد صلبة هشة سهلة الانكسار لا توصل الحرارة والكهرباء



الكربون

عناصر اللافلزات الموجودة في العمود الأخير إلى الجهة اليمنى من الجدول الدوري تسمى الغازات النبيلة

الغازات النبيلة

تقع في العمود الأخير إلى الجهة اليمنى لا تتفاعل مع العناصر الأخرى
مثل الأرجون - النيون - الزنون - الهيليوم



زنون

الأرجون

نيون



يستعمل الأرجون في المصابيح الكهربائية،
يستعمل النيون عند تعرضه للكهرباء لإنتاج ألوان لامعة
يستعمل الزنون في المصابيح الأمامية للسيارات
يستعمل الهيليوم عادة في البالونات

يوجد عن يسار الغازات النبيلة عمود يحتوي على عناصر تتبع اللافلزات تسمى الهالوجينات

الهالوجينات

توجد عن يسار الغازات النبيلة مثل: الفلور - الكلور. الأحماض القواعد

الكلور من اللافلزات النشيطة حيث يرتبط مع الصوديوم
ليكون كلوريد الصوديوم NaCl أو ملح الطعام

