

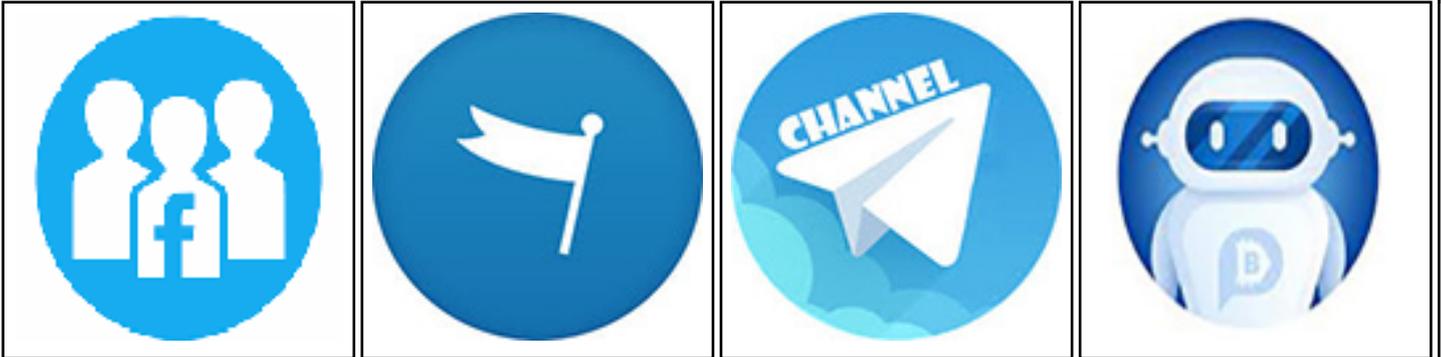
تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف المعلومات المهمة في الجدول الدوري

[موقع المناهج](#) ⇐ [المناهج الكويتية](#) ⇐ [الصف الثامن](#) ⇐ [علوم](#) ⇐ [الفصل الأول](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن



روابط مواد الصف الثامن على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

مسودة كتاب الطالب لعام 2018	1
النسخة المعتمدة لكتاب العلوم لعام 2018	2
تلخيص الوحدة الأولى في مادة العلوم منهج جديد	3
أسئلة مراجعة مذكرة طريق النجاح	4
بنك أسئلة الوحدة الأولى في مادة العلوم	5



العناصر المهمة في الجدول الدوري

رمز العنصر	اسم العنصر
Na	الصوديوم
Mg	المغنيسيوم
Li	الليثيوم
K	البوتاسيوم
Ca	الكالسيوم
H	الهيدروجين
C	الكربون
N	النيتروجين
F	الفلور
He	الهيليوم
I	اليود
Al	الالمنيوم
Ar	ارجون
Cl	كلور
P	فوسفور
Zn	الزنك
Cu	نحاس
Fe	حديد
S	كبريت
O	الاكسجين
Be	بريليوم
Cr	كروم
Si	سيلكون
Pb	رصاص
B	بورون
Hg	زئبق

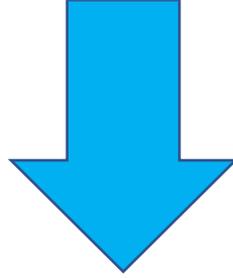
معلومات مهمة

١- تكون المادة عنصراً إما مركباً

٢- توجد العناصر في:

في صورة جزيئية كـبعض العنصر <u>اللافلزية</u> <u>تحتوي جزيئتها أكثر</u> <u>من ذرتين</u> مثل:		في صورة جزيئية كمعظم جزيئات <u>العنصر الغازية</u> <u>تتكون من ذرتين</u> <u>مرتبطتين</u> مثل:		في حالة صلبة <u>في الفلزات</u> مثل:		في حالة منفردة في <u>الغازات النبيلة</u> مثل:	
رمز العنصر	اسم العنصر	O ₂	ذرتين من عنصر الأكسجين	رمز العنصر	اسم العنصر	رمز العنصر	اسم العنصر
S	الكبريت	N ₂	ذرتين من عنصر النيتروجين	Al	الالمونيوم	He	الهيليوم
C	الكربون	Cl ₂	ذرتين من عنصر الكلور	Cu	النحاس		
P	الفسفور	H ₂	ذرتين من عنصر الهيدروجين	Fe	الحديد	Ne	النيون
						Ar	الارجون

الغازات النبيلة هي العناصر أكثر استقراراً
(لان المستوى الخارجي لها مشبع بالإلكترونات)
وهي :



اسم العنصر	رمز العنصر
الهيليوم	He
نيون	Ne
ارجون	Ar
الكريبتون	Kr
الزينون	Xe
رادون	Rn