

الشعبة : ()

الوحدة : الذرة والجدول الدوري

اسم الطالب :

الدرس : الجدول الدوري



اليوم/ التاريخ : / / 2025

النتائج التعليمية المتوقعة :

يتوقع من الطالب بعد تنفيذ المهمة ، أن يكون قادراً على أن:

- (1) يوضح المقصود بتركيب لويس النقطي .
- (2) يمثل العنصر والأيون باستخدام تركيب لويس .

* **تركيب لويس النقطي:** هو نموذج يكون فيه رمز ذرة العنصر محاطاً بنقاط تمثل عدد إلكترونات التكافؤ .

تركيب لويس للأيون الموجب	تركيب لويس للأيون السالب	تركيب لويس للذرة المتعادلة
A^{+} رمز ذرة العنصر لا يوجد حوله أي نقطة + شحنة الأيون التي تساوي عدد الإلكترونات التي تفقدها الذرة	 رمز ذرة العنصر محاطاً بـ (8) نقاط + شحنة الأيون التي تساوي عدد الإلكترونات التي تكتسبها الذرة	 رمز ذرة العنصر محاطاً بنقاط تمثل عدد إلكترونات التكافؤ

* أكمل الجدول الآتي :

اسم العنصر	رمزه	عدد إلكترونات التكافؤ	تركيب لويس للذرة المتعادلة	اسم الأيون المتكون	رمزه	تركيب لويس للأيون المتكون
الليثيوم	${}^3\text{Li}$					
البريليوم	${}^4\text{Be}$					
البورون	${}^5\text{B}$					
المغنيسيوم	${}^{12}\text{Mg}$					
الفلور	${}^9\text{F}$					
الكبريت	${}^{16}\text{S}$					
الأكسجين	${}^8\text{O}$					
النيتروجين	${}^7\text{N}$					
الفوسفور	${}^{15}\text{P}$					