



مهمة تركيب لويس النقطي
المبحث : العلوم العامة
الصف: الثامن



مدارس الكلية العلمية الإسلامية
 جبل عمان/الجبيل

الشعبة : ()

الوحدة : الذرة والجدول الذري

اسم الطالب :

الدرس : الجدول الدوري

اليوم/التاريخ : / / 2025

النتائج التعليمية المتوقعة :

يتوقع من الطالب بعد تنفيذ المهمة ، أن يكون قادرًا 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 الكترونات 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 الألكترونات التي تفتقدها الذرة	 رمز ذرة العنصر محاطاً بـ (8) نقاط + شحنة الأيون التي تساوي عدد الألكترونات التي تكتسبها الذرة	 رمز ذرة العنصر محاطاً بنقاط تمثل عدد الكترونات التكافؤ

* أكمل الجدول الآتي :

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