



**التمرين (1) :**

لتكن الذرات والشوارب :  ${}^{20}_{10}\text{Ne}$  ,  $\text{Mg}^{2+}$  ,  ${}^{24}_{12}\text{Mg}$  ,  $\text{F}^-$  ,  ${}^{19}_9\text{F}$  ,  ${}^4_2\text{He}$  استنادا إلى هذه المعلومات أكمل الجدول التالي :

رقم العمود	رقم السطر	التوزيع الإلكتروني	العدد الكتلي	عدد النوترونات	عدد الإلكترونات	عدد البروتونات	الفرد الكيميائي
							He
							F
							F <sup>-</sup>
							Mg
							Mg <sup>2+</sup>
							Ne

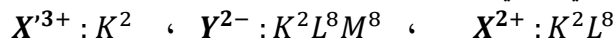
**التمرين (2) :**

أكمل الجدول التالي :

موقعه في الجدول الدوري	التوزيع الإلكتروني	عدد النيوترونات	عدد البروتونات	العدد الشحني	العدد الكتلي	الرمز	إسم العنصر
IV		6					الفحم
			16		32	S	الكبريت
				17	35		الكلور
		2			4	He	الهيليوم
V		7					الأزوت

**التمرين (3) :**

لدينا ثلاثة شوارب توزيعها الإلكتروني كالتالي :



- 1- بالإستعانة بالجدول الدوري تعرّف على الغاز الخامل الموافق لتوزيع هذه الشوارب.
- 2- ما هو عدد إلكترونات كل عنصر موافق هذه الشوارب ؟
- 3- ما هو موقع العناصر السابقة في الجدول الدوري ( رقم السطر و رقم العمود ) ؟

**التمرين (4) :**

لدينا عنصر كيميائي له شاردة سالبة  $X^{3-}$  تقع ذرته في السطر الثالث من الجدول الدوري

1- تعرّف على هذا العنصر من بين العناصر التالية مع التبرير

${}_{17}\text{Cl}$	${}_{13}\text{Al}$	${}_{12}\text{Mg}$	${}_{18}\text{Ar}$	${}_{15}\text{P}$	${}_{10}\text{Ne}$	${}_{11}\text{Na}$	${}_{19}\text{K}$
--------------------	--------------------	--------------------	--------------------	-------------------	--------------------	--------------------	-------------------

2- إن كتلة ذرة العنصر X هي :  $m = 5,177 \cdot 10^{-26} \text{ Kg}$  . أوجد عدد نوتروناته

3- استنتج رمز نواة هذا العنصر

4- ما هو تكافؤه ؟

5- أعط تمثيل لويس له

6- تتحد ذرة واحدة من هذا العنصر مع مجموعة من ذرات الهيدروجين لإعطاء جزئ يحقق قاعدتي الثنائية والثمانية.

اشرح باختصار القاعدتين السابقتين. ما هي الصيغة الكيميائية لهذا الجزئ ؟ أعط تمثيل لويس له.

ترقب الحل في المنشور القادم