

التمرين 01 :

اختر التوزيع الإلكتروني الصحيح و عين موقع العنصر في الجدول الدوري . علل. س: سطر ع: عمود

= ع	= س	K^8L^3		$K^1L^8M^2$		$K^2L^8M^1$		$K^2L^2M^7$		الصوديوم $Z = 11$ N
= ع	= س	K^3		$K^2L^0M^1$		K^1L^2		K^2L^1		الليثيوم $Z = 3$ Li
= ع	= س	$K^1L^1M^3$		K^5		$K^2L^2M^1$		K^2L^3		البور $Z = 5$ B
= ع	= س	$K^2L^7M^7$		$K^{10}L^6$		$K^2L^8M^6$		K^8L^8		الكبريت $Z = 16$ S
= ع	= س	$K^4L^4M^2$		K^2L^8		K^5L^5		$K^3L^3M^4$		النيون $Z =$ Ne 10

التمرين 02 :

اختر التمثيل الصحيح و ذكر بالشاردة المتوقعة لكل عنصر

الشاردة المتوقعة		4	3	2	1	العنصر
		$ \overline{Ar} \cdot$	$Ar \cdot$	$\overline{Ar} \cdot$	$ \overline{Ar} $	الأرغون $Z = 18$
		$ \overline{Mg} $	$\cdot Mg \cdot$	$\cdot \overline{Mg} \cdot$	$ \overline{Mg}$	المغنزيوم $Z = 12$
		$ \overline{H} $	$\cdot \overline{H} \cdot$	$H \cdot$	$\overline{H} \cdot$	الهيدروجين $Z = 1$
		\overline{F}	$\cdot \overline{F} $	$ \overline{F} $	$\cdot \overline{F} $	الفلور $Z = 9$
		\overline{Be}	$ \overline{Be}$	$\cdot \overline{Be} \cdot$	$\cdot Be \cdot$	البيريليوم $Z = 4$

التمرين 03 :

أكمل الجدول الآتي :

الجزء	CH_3OF	HNO	C_2H_2O	CH_3OCI	CH_4
تمثيل لويس للجزء					
الصيغة الجزيئية المنشورة					
الصيغة الرمزية العامة لجليسيبي					

التمرين 04 :

لتكن رموز الذرات التالية : ، 1_1H ، ${}^{16}_8O$ ، ${}^{19}_9F$ ، ${}^{35}_{17}Cl$ ، ${}^{12}_6C$

1 - اعط تمثيل نموذج لويس للذرات السابقة.

2- تستطيع الذرات المذكورة سابقا أن تتحد لتكوين الجزيئات أكمل هذا الجدول :

الجزيئات	H_2O	CH_4	NH_3	HCN
تمثيل لويس				
صيغته المفصلة				
ع الأزواج الـ e^- الرابطة				
ع الأزواج الـ e^- غ رابطة				
الصيغة الرمزية لجليسيبي				