التمرين 01 :

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

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

التمرين 02 :.....

اختر التمثيل الصحيح و ذكر بالشاردة المتوقعة لكل عنصر

العنصر	1	2	3	4		الشاردة المتوقعة
الأرغون Z = 18	Ar	Ar	Ar	Ar		
المغنزيوم Z = 12	Mg	Mg	Mg	Mg		
الهيدروجين Z = 1	H	H	H	H		
الفلور Z = 9	F	F	F	F		
البيريليوم Z = 4	Be	Be	Be	Be		

التمرين 03 :.....

أكمل الجدول الآتي :

الجزيء	CH_4	CH_3OCl	C_2H_2O	HNO	CH_3OF
تمثيل لويس للجزيء					
الصيغة الجزيئية المنشورة					
الصيغة الرمزية العامة لجليسبي					

التمرين 04 :.....

لتكن رموز الذرات التالية : ، $^{12}_{6}C$ ، $^{35}_{17}Cl$ ، $^{19}_{9}F$ ، $^{16}_{8}O$ ، $^{1}_{1}H$

1 – اعط تمثيل نموذج لويس للذرات السابقة.

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

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

الاستاذ : كســـــــــــال