ثانوية الحي الجديد شتمة بسكرة المستوى:1ج م ع ت	الواجب المنزلي الثالث في مادة العلوم الفيزيائية	السنة الدراسية: /

التمرين الأول :

التوزيع الإلكتروني لـ ذرة المغنزيوم Mg هو : $(K)^2(L)^8(M)^2$

1 - .إليك التوزيع الإلكترونية الثلاثة.

1-1 - $(K)^2(L)^8(M)^8$ 1-2 - $(K)^2(L)^8(M)^3$ 1-3- $(K)^2(L)^8$

2 - ما التوزيع الإلكتروني الموافق لشاردة المغنزيوم Mg^{2+} من الثلاثة .

3 - أكمل الجدول الآتي :

	عدد الشحنات الموجبة (في النواة)	عدد الشحنات السالبة (للإلكترونات)	العدد الإجمالي للشحنات
ذرة Mg			
شاردة Mg^{2+}			

4 - كيف تتحول ذرة المغنزيوم Mg إلى الشاردة Mg^{2+} .

5 - أكتب معادلة تشرد ذرة المغنزيوم Mg

التمرين الثاني:

التوزيع الإلكتروني لذرة الكلور Cl هو : $(K)^2(L)^8(M)^7$.

1 - .إليك التوزيع الثلاثة:

1-1- $(K)^2(L)^8(M)^9$ 1-2 - $(K)^2(L)^8(M)^8$ 1-3 - $(K)^2(L)^8(M)^1$

2 - ما التوزيع الإلكتروني الموافق لشاردة الكلور Cl^- من الثلاثة .

3 – أكمل الجدول الآتي :

	عدد الشحنات الموجبة (في النواة)	عدد الشحنات السالبة (للإلكترونات)	العدد الإجمالي للشحنات
ذرة Cl			
شاردة Cl^-			

4 - كيف تتحول ذرة Cl إلى الشاردة Cl^- .

5- أكتب معادلة تشرد ذرة Cl .

التمرين الثالث :

1- أكمل الجدول الآتي:

	عدد الشحنات(+)في النواة	عدد الشحنات (-)للإلكترونات	العدد الإجماليللشحنات
ذرة Br	35		
شاردة Br^-			
ذرة I	53		
شاردة I^-			
ذرة K	19		
شاردة K^+			
ذرة Mg	12		
شاردة Mg^{2+}			
ذرة Ca	20		
شاردة Ca^{2+}			

2- أكتب معادلات تشرد (تأين) الذرات , , Mg , K , I , Br.

التمرين الرابع: أكمل الجدول الآتي :

نواة النظير	العدد الذري	عدد الإلكترونات	عدد البروتونات	عدد النوترونات	العدد الكتلي
^3_1D					
$^{30}_{15}P$					
	15			14	
	15			16	
		8			16

بالتوفيق

الأستاذ: سعيدي لزهر