تمارين مقترحة

www.sites.google.com/site/faresfergani
Fares_Fergani@yahoo.Fr

1AS U03 - Exercice 026

المحتوى المعرفي : بنية أفراد بعض الأنواع الكيميائية .

تاريخ آخر تحديث : 2014/09/01

نص التمرين : (**)

لدينا العنصران الكيميائيان التاليان : الكبريت S (Z = 16) ، الكلور Cl (Z = 17) ،

1- أملأ الجدول التالي دون برهان :

	الكبريت S (Z = 16)	الكلور Cl (Z = 17)
التوزيع الإلكتروني للذرة		
عدد الإلكترونات		
شحنة النواة		
كهروجابي أم كهروسلبي		
رمز شاردته المتوقعة		
شحة شاردة المتوقعة		
التوزيع الإلكتروني للشاردة		
الموقع في الجدول الدوري	السطر : ..... العمود :	السطر : ..... العمود : .....

2- قارن بين عنصري الكبريت و الكلور من حيث الكهروجابية أو الكهروسلبية .

يعطى : $e = 1.6 \cdot 10^{-19}$ c

حل التمرين

1- إكمال الجدول :

	الكبريت S (Z = 16)		الكلور Cl (Z = 17)	
التوزيع الإلكتروني للذرة	$K^{(2)}L^{(8)}M^{(6)}$		$K^{(2)}L^{(8)}M^{(7)}$	
عدد الإلكترونات	16		17	
شحنة النواة	$2.56 . 10^{-18}$ C		$2.72 . 10^{-18}$ C	
كهروجابي أم كهروسلبي	كهروسلبي		كهروجابي	
رمز شاردته المتوقعة	S^{-2}		Cl^-	
شحة شاردة المتوقعة	$- 3.2 . 10^{-19}$ C		$- 1.6 . 10^{-19}$	
التوزيع الإلكتروني للشاردة	$K^{(2)}L^{(8)}M^{(8)}$		$K^{(2)}L^{(8)}M^{(8)}$	
الموقع في الجدول الدوري	السطر : 03	العمود : 06	السطر : 03	العمود : 07

2- المقارنة بين عنصري الكبريت و الكلور من حيث الكهروسلبية :

تزداد الكروسلبية كلما اقتربنا إلى العمود السابع ، و عليه كهروسلبية الكلور أكبر من كهروسلبية الكبريت .