



التمرين الأول:

تستخدم بطاريات الليثيوم أبون كثيرا في الإلكترونيات المحمولة نظرا لسعتها الكهربائية العالية، أي أنها تتميز بنسبة عالية بين قدرتها على إنتاج الكهرباء وانخفاض وزنها ، يرمز لعنصر الليثيوم بالرمز 7Li

- 1- ماذا تمثل الأرقام 3 و 7؟
- 2- أعط مكونات ذرة الليثيوم؟
- 3- أكتب التوزيع الإلكتروني لهذا العنصر
- 4- حدد موقعه في الجدول الدوري مع التعليل
- 5- ماهي العائلة التي ينتمي إليها؟
- 6- ماهي الشاردة المتوقعة منه مع التعليل؟
- 7- أكتب توزيعها الإلكتروني؟
- 8- أحسب شحنة الشاردة؟

التمرين الثاني:

يرتبط نقص العنصر X في الجسم بمشكلات صحية مختلفة منها مرض السكري، والاضطرابات الهضمية مشكلات الطعام، لذلك يجب الحفاظ على نسبته بالجسم من خلال تناول الأطعمة الصحية من الفواكه والخضروات الغنية به، تحمل نواة العنصر X شحنة كهربائية قدرها $C = 19.2 \times 10^{-19} q$ كما أن عدد نيتروناته يفوق عدد بروتوناته

$$N = Z + 1$$

1- جد العدد الشحني Z ؟

- 2- استنتج عدد البروتونات و عدد النيترونات و عدد الالكترونات و عدد النيوكليونات ؟
- 3- استنتاج اسم هذا العنصر و اكتب على الشكل ${}_Z^AX$
- 4- أكتب التوزيع الإلكتروني لهذا العنصر؟
- 5- ماهي العائلة التي ينتمي إليها؟
- 6- ماهي الشاردة المتوقعة منه؟ وأكتب توزيعها الإلكتروني؟
- 7- أحسب كتلة نواة هذا العنصر؟

التمرين الثالث: أكمل الجدول التالي:

شحنة الشاردة	العائلة التي ينتمي إليها	الشاردة المتوقعة	تكافؤ عنصر	الموقع		التوزيع الإلكتروني	N	Z	A	العنصر
				سطر	عمود					
										9_4Be
						K^2L^8			20	
				6	3		17			${}^{16}_8O$
							8	7		

المعطيات: $mp=mn= 1.67 \times 10^{-27} \text{ kg}$ $e= 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$