

الفـــــــــــــــــرض المحروس الأول

التمرين

- العنصر Cl تبلغ شحنة نواته $c = 27,2 \times 10^{-19}$ وكتلة ذرته $m = 58,45 \times 10^{-27} kg$
- (1) أ- أحسب العددين A الكتلي والشحني Z .
ب- أكتب رمز نواته.
ج- ماهي الشاردة التي ينتجها عند تحوله الكيميائي؟ -ماذا تستنتج؟
د- أكتب التوزيع الإلكتروني للعنصر وشاردته.
 - (2) - حدد موقع العنصر Cl في الجدول الدوري. إلى أي عائلة ينتمي؟
 - (3) إن العنصر ${}^A_Z X$ تبلغ كتلة ذرته $m = 61,79 \times 10^{-27} kg$ فإذا علمت أن: $A = 2Z + 3$
أ- أكتب رمز نواته.
ب- ماذا تستنتج فيما يخص Cl و X ؟- علل إجابتك.

معطيات

(تُهمل كتلة الإلكترون في كل التمرين) . $|e| = 1,6 \times 10^{-19} c$ ، $m_p = m_n = 1,67 \times 10^{-27} kg$

