

الف ————— رض 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).  $|e| = 1,6 \times 10^{-19} c$  ،  $m_p = m_n = 1,67 \times 10^{-27} kg$

