

อนุภาคในอะตอมและไอโซโทป

3. A1 และ A2 เป็นไอโซโทปของธาตุ A โดยที่

1) A1 มีจำนวนนิวตรอนน้อยกว่า A2 อยู่ 5

2) ไอออนของ A2 ที่มีประจุ +2 มีจำนวนอิเล็กตรอนและนิวตรอนเท่ากับ 10 และ 15 ตามลำดับ

ข้อใดเป็นสัญลักษณ์นิวเคลียร์ของ A1 (Olympic-65)

ก. ${}^{18}_8\text{A}$

ข. ${}^{25}_{10}\text{A}$

ค. ${}^{22}_{12}\text{A}$

ง. ${}^{25}_{15}\text{A}$

1. ข้อใดถูกเกี่ยวกับจำนวนอนุภาคของ ${}^{120}_{50}\text{Sn}^{4+}$ และ ${}^{124}_{54}\text{Xe}$ (Olympic-62)

ก. จำนวนนิวตรอนต่างกัน 4 นิวตรอน

ข. จำนวนโปรตอนของ ${}^{120}_{50}\text{Sn}^{4+}$ มากกว่าของ ${}^{124}_{54}\text{Xe}$

ค. จำนวนอิเล็กตรอนของ ${}^{124}_{54}\text{Xe}$ มากกว่าของ ${}^{120}_{50}\text{Sn}^{4+}$ อยู่ 8 อิเล็กตรอน

ง. จำนวนอิเล็กตรอนเท่ากัน จำนวนนิวตรอนเท่ากัน และจำนวนโปรตอนเท่ากัน