

Γ' ΤΑΞΗ  
ΓΕΝΙΚΗ ΠΑΙΔΕΙΑ



ΦΥΣΙΚΗ

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ

**ΘΕΜΑ 1<sup>ο</sup>**

- 1.γ
- 2.δ
- 3.δ
- 4.γ
- 5. α) Σ, β) Λ, γ) Σ, δ) Λ, ε) Σ

**ΘΕΜΑ 2<sup>ο</sup>**

Α. Για να διεγερθεί το ηλεκτρόνιο του ατόμου του υδρογόνου στην πρώτη διεγερμένη κατάσταση χρειάζεται να απορροφήσει ενέργεια:

$$\Delta E = E_2 - E_1 \quad (1)$$

$$\text{Επειδή } E_2 = \frac{E_1}{2^2} \quad \text{ή} \quad E_2 = \frac{13,6 \text{ eV}}{4} \quad E_2 = -3,4 \text{ eV}$$

από (1) βρίσκουμε ότι  $\Delta E = -3,4 \text{ eV} - (-13,6 \text{ eV})$   
ή  $\Delta E = 10,2 \text{ eV}$

α. Επειδή τα άτομα του αερίου απορροφούν μόνο εκείνα τα φωτόνια που έχουν ενέργεια ακριβώς ίση με την διαφορά ενέργειας δύο ενεργειακών σταθμών, η πρόταση είναι λάθος.

β. Αφού η κινητική ενέργεια του προσπίπτοντος ηλεκτρονίου είναι 12 eV άρα μεγαλύτερη από την ενέργεια διέγερσης  $\Delta E = 10,2 \text{ eV}$ , το άτομο θα διεγερθεί. Το ηλεκτρόνιο του ατόμου του υδρογόνου θα απορροφήσει 10,2 eV και θα διεγερθεί στην πρώτη διεγερμένη κατάσταση.

Άρα η πρώτη β είναι σωστή.

B. α. Ο δείκτης διάθλασης μειώνεται με την αύξηση του μήκους κύματος της ακτινοβολίας στο κενό (φαινόμενο διασκεδασμού). Αφού  $\lambda_{oA} > \lambda_{oB}$  άρα  $n_A < n_B$ , επομένως η πρόταση α είναι λάθος.

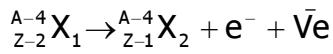
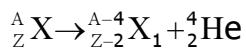
β. Εφόσον  $n_A < n_B$ , ισχύει  $\frac{C_o}{C_A} < \frac{C_o}{C_B}$ , δηλαδή  $C_A > C_B$  στο χαλαζία.

Οι χρόνοι διάδοσης των ακτινοβολιών μέσα στο πλακίδιο θα είναι:

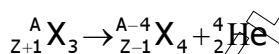
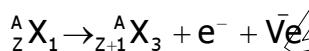
$$t_A = \frac{d}{C_A} \text{ και } t_B = \frac{d}{C_B}$$

Αφού  $C_A > C_B$  θα ισχύει  $t_A < t_B$ , επομένως η πρόταση β είναι σωστή.

Γ. Ο πυρήνας X διασπάται με διάσπαση α προς  $X_1$  και ο πυρήνας  $X_1$  στη συνέχεια διασπάται με εκπομπή  $\beta^-$  προς  $X_2$  ως εξής:



Το ισότοπο X διασπάται πρώτα με εκπομπή  $\beta^-$  σε ισότοπο  $X_3$  και κατόπιν με διάσπαση α σε ισότοπο  $X_4$  ως εξής:



Επομένως οι δύο τελευταίες προτάσεις είναι οι β και γ.

**ΘΕΜΑ 3ο**

$$\alpha. \quad Q = (M_n + M_{Ba} - M_{Kr} - M_{Ca} - 7M_n) c^2$$

$$Q = (144,005 - 88 - 50 - 6) \frac{931 \text{ MeV}}{c^2} c^2$$

$$Q = 4,655 \text{ MeV}$$

$$\beta. \quad x = \frac{93,1 \cdot 10^6 \text{ MeV}}{4,655 \text{ MeV}} \Rightarrow x = 2 \cdot 10^7 \text{ πυρήνες}$$

γ. Σε 144 g Ba περιέχονται  $N_A$  átomα Ba

$$\Sigma 432 \text{ g Ba}$$

$$x_1 = ;$$

$$x_1 = \frac{432 \cdot N_A}{144} \Rightarrow x_1 = 3N_A \text{ átomα Ba}$$

1 átomo θα εκλύει ενέργεια 4,655 MeV

$3N_A$  átoma Ba

$$x_2 = ;$$

$$x_2 = 4,655 \cdot 3N_A \text{ MeV}$$

$$x_2 = 13,965 N_A \text{ MeV}$$

**ΘΕΜΑ 4<sup>ο</sup>**

A. α.   
 \_\_\_\_\_  
 \_\_\_\_\_  
 \_\_\_\_\_

$$E_4 = -1 \text{ eV}$$

$$E_3 = -3 \text{ eV}$$

$$E_2 = -6 \text{ eV}$$

$$E_1 = -10 \text{ eV}$$

β.  $E_3 - E_2 = h \cdot f \quad \eta$        $E_3 - E_2 = \frac{hc}{\lambda} \quad \eta$

$$\lambda = \frac{1243 \text{ eV} \cdot \text{nm}}{[-3 - (-6)] \text{ eV}}$$

$$\lambda = 414,3 \text{ nm}$$

B.

α. 1 Η ελάχιστη ενέργεια διέγερσης είναι:

$E_2 - E_1 = 4 \text{ eV}$ . Άρα αν το άτομο φθιμφαρδίστεί από ηλεκτρόνια που έχουν κινητική ενέργεια  $K = 3,8 \text{ eV}$ , δε διεγίρεται.

α. 2 Το ηλεκτρόνιο των 9 eV μπορεί να προκαλέσει διέγερση στη n=2, στη n=3 ή στη n=4 ανάλογα με την ενέργεια που θα απορροφήσει το άτομο.

- β. Κατά την αποδιέγερσή του από την ανώτερη ενεργειακή στάθμη  $n=4$  το ηλεκτρόνιο μπορεί να εκπέμψει τα παρακάτω μήκη κύματος:  $\lambda_{43}, \lambda_{42}, \lambda_{41}, \lambda_{32}, \lambda_{31}, \lambda_{21}$ . Το μεγαλύτερο μήκος κύματος αντιστοιχεί στην ενεργειακή διαφορά  $E_4 - E_3$  που είναι η ελάχιστη.

Άρα  $E_4 - E_3 = hf_{43}$

$$\text{ή } E_4 - E_3 = h \frac{c}{\lambda_{43}}$$

$$\text{ή } \lambda_{43} = \frac{hc}{E_4 - E_3}$$

$$\text{ή } \lambda_{43} = \frac{1243 \text{ eV} \cdot \text{nm}}{[-1 \text{ eV} - (-3 \text{ eV})]}$$

$$\text{ή } \lambda_{43} = \frac{1243}{2} \text{ nm}$$

$$\text{ή } \lambda_{43} = 621,5 \text{ nm}$$

- γ. Όπως γνωρίζουμε το μήκος κύματος των ορατών ακτινοβολιών κυμαίνεται από 400 nm έως και 700 nm περίπου. Αφού το παραπάνω μήκος κύματος είναι  $\lambda_{43} = 621,5$  nm, άρα ανήκει στην ορατή περιοχή του ηλεκτρομαγνητικού φάσματος.