

ΧΗΜΕΙΑ Α΄ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

ΑΤΟΜΙΚΟ ΜΟΝΤΕΛΟ ΤΟΥ BOHR

Μία πολύ απλή εικόνα σχετικά με το άτομο, μας έχει δώσει ο Bohr. Το ατομικό πρότυπο του Bohr αποτελεί μία σμίκρυνση του πλανητικού συστήματος.

Το άτομο αποτελείται από:

α) Τον πυρήνα, που περιέχει τα θετικά φορτισμένα πρωτόνια και τα ουδέτερα νετρόνια. Στον πυρήνα είναι συγκεντρωμένη η μάζα του ατόμου.

β) Τα ηλεκτρόνια που κινούνται γύρω από τον πυρήνα και σε αρκετά μεγάλες αποστάσεις σε **καθορισμένες (επιτρεπτές) τροχιές** οι οποίες ονομάζονται **ηλεκτρονιακές στιβάδες**. Τα ηλεκτρόνια που κινούνται στην ίδια περίπου απόσταση από τον πυρήνα λέμε ότι βρίσκονται στην ίδια στιβάδα ή φλοιό ή ενεργειακή στάθμη.

Τα ηλεκτρόνια κατανέμονται σε επτά το πολύ στιβάδες, τις K, L, M, N, O, P, και Q. Κάθε στιβάδα χαρακτηρίζεται από έναν αριθμό που συμβολίζεται με **n** και ονομάζεται **κύριος κβαντικός αριθμός**. Για $n = 1$ έχουμε την πλησιέστερη προς τον πυρήνα στιβάδα, την K, για $n = 2$ έχουμε τη στιβάδα L, για $n=3$ έχουμε τη στιβάδα M, για $n=4$ έχουμε τη στιβάδα n κλπ.

ΕΡΩΤΗΣΕΙΣ

1. Τι ονομάζεται ηλεκτρονιακή στιβάδα;
2. Πως συμβολίζονται οι ηλεκτρονιακές στιβάδες και σε ποια τιμή του κύριου κβαντικού αριθμού (n) αντιστοιχούν;

Περιμένω τις απαντήσεις σας.