LIVEWORKSHEETS

6.1 (Α.Η)

Από τις παρακάτω τετράδες κβαντικών αριθμών εκείνη που αντιστοιχεί στο ηλεκτρόνιο ενός ατόμου με τη μεγαλύτερη ενέργεια είναι η:

α. (4, 2, -2, +1/2)

β. (3, 1, 1, -1/2)

γ. (5, 0, 0, +1/2)

δ. (4, 1, 1, -1/2)

6.2 (Α.Η)

Το στοιχείο Σ είναι η τέταρτη αλκαλική γαία του Περιοδικού Πίνακα. Ο ατομικός αριθμός του Σ είναι:

α. 38

β. 20

γ. 56

δ. 36

6.3 (Α.Η)

Από τα παρακάτω σωματίδια το μικρότερο μέγεθος έχει το:

α. $_{16}S^{-2}$

β. $_{17}Cl^{-}$

γ. $_{19}K^{+}$

δ. $_{18}Ar$

6.4 (Α.Η)

Παραμαγνητικό ιόν είναι το:

α. $_{9}F^{-}$

β. $_{21}Sc^{3+}$

γ. $_{30}Zn^{2+}$

δ. $_{27}Co^{3+}$

6.5 (Α.Η)

Το 1ο στοιχείο της 2ης σειράς των στοιχείων μετάπτωσης έχει ατομικό αριθμό:

α. 38

β. 40

γ. 21

δ. 39

LIVEWORKSHEETS

6.6 (Α.Η)

Το άτομο Χ στη θεμελιώδη κατάσταση έχει 2 μονήρη ηλεκτρόνια στην υποστιβάδα 5p. Οπότε το στοιχείο Χ μπορεί να ανήκει:

α. 2η ομάδα

β. IV_A ομάδα, μόνο

γ. VI_A ομάδα, μόνο

δ. IV_A ή VI_A ομάδα

6.7 (Α.Η)

Το στοιχείο που έχει ημισυμπληρωμένη την 4p υποστιβάδα στη θεμελιώδη κατάσταση ανήκει στη:

α. 14η ομάδα

β. 15η ομάδα

γ. VIA ομάδα

δ. IIIA ομάδα του Π.Π

6.8 (Α.Η)

Ο τύπος ιωδιδίου ($_{53}I$) που σχηματίζει στοιχείο Χ του οποίου τα άτομα στη θεμελιώδη κατάσταση έχουν ηλεκτρονιακή διαμόρφωση $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2$ είναι:

α. XI_4

β. XI

γ. XI_2

δ. XI_3

6.9 (Α.Η)

Ποιο από τα επόμενα άτομα δεν χαρακτηρίζεται ηλεκτροθετικό;

α. $_{12}Mg$

β. $_{16}S$

γ. $_{3}Li$

δ. $_{56}Ba$

6.10 (Α.Η)

Ποιο από τα επόμενα άτομα έχει τη μικρότερη ενέργεια πρώτου ιοντισμού (E_{i1});

α. $_{19}K$

β. $_{38}Sr$

γ. $_{55}Cs$

δ. $_{56}Ba$

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS