

Γενικά Επαναληπτικά Διαγωνίσματα

Γενικό Επαναληπτικό Διαγώνισμα 1

Θέμα Α

Για τις παρακάτω ερωτήσεις Α.1-Α.3 να μεταφέρετε στο γραπτό σας τον αριθμό της ερώτησης και δίπλα μόνο το γράμμα που αντιστοιχεί στη σωστή απάντηση.

Α.1. Η σχετική ατομική μάζα (A_r) του Al είναι 27. Αυτό σημαίνει ότι η μάζα ενός ατόμου Al είναι:

- α. 27 g.
- β. 27 φορές μεγαλύτερη από τη μάζα του ατόμου του ^{12}C .
- γ. 27 φορές μεγαλύτερη από το $1/12$ της μάζας του ατόμου C.
- δ. 27 φορές μεγαλύτερη από το $1/12$ της μάζας του ατόμου του ^{12}C .

(μονάδες 5)

Α.2. Ο ατομικός αριθμός εκφράζει:

- α. το ηλεκτρικό φορτίο του πυρήνα μετρημένο σε C.
- β. τον αριθμό των ηλεκτρονίων ενός μονοατομικού ιόντος.
- γ. τον αριθμό των πρωτονίων στον πυρήνα κάθε ατόμου ενός στοιχείου.
- δ. τον αριθμό των πρωτονίων και νετρονίων στον πυρήνα ενός ατόμου.

(μονάδες 5)

Α.3. Μόνο κατιόντα υπάρχουν στην ομάδα:

- α. SO_4^{2-} , Cl^- , Mg^{2+} , NH_4^+
- β. Ba^{2+} , Na^+ , H^+ , NH_4^+
- γ. Ca^{2+} , OH^- , SO_4^{2-} , CO_3^{2-}
- δ. NH_4^+ , OH^- , SO_4^{2-}

(μονάδες 5)

Α.4. Να μεταφέρετε στην κόλλα απαντήσεων το γράμμα που αντιστοιχεί σε κάθε πρόταση και δίπλα να σημειώσετε το γράμμα Σ αν η πρόταση είναι σωστή ή το γράμμα Λ αν η πρόταση είναι λανθασμένη.

- α. Τα στοιχεία της ίδιας περιόδου έχουν «χρησιμοποιήσει» τον ίδιο αριθμό στιβάδων.
- β. Η διαλυτότητα ενός αερίου σε υγρό αυξάνεται με την αύξηση της πίεσης.