

Γενικό Επαναληπτικό Διαγώνισμα 3

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 ατομικότητα ενός στοιχείου εκφράζει:

- α. τον αριθμό των ατόμων του στοιχείου στο μόριο του στοιχείου.
- β. τον αριθμό των πρωτονίων στον πυρήνα του.
- γ. τον αριθμό των ατόμων του στοιχείου στο μόριο μιας χημικής ένωσης.
- δ. τίποτα από τα παραπάνω.

(μονάδες 5)

Α.2. Η αντίδραση μεταξύ του NaOH και του HCl χαρακτηρίζεται ως αντίδραση:

- α. απλής αντικατάστασης.
- β. διπλής αντικατάστασης.
- γ. εξουδετέρωσης.
- δ. σύνθεσης του NaCl.

(μονάδες 5)

Α.3. Το NH_4^+ είναι:

- α. μονοατομικό ανιόν.
- β. πολυατομικό ανιόν.
- γ. μονοατομικό κατιόν.
- δ. πολυατομικό κατιόν.

(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. Η ένωση μεταξύ ενός στοιχείου της 1ης (IA) ομάδας και ενός στοιχείου της 17ης ομάδας (VIIA) χαρακτηρίζεται ως ομοιοπολική.
- β. Ο αριθμός οξείδωσης του S στο H_2SO_4 είναι ίσος με -6 .
- γ. Η χημική συμπεριφορά των στοιχείων καθορίζεται, εκτός από τα ηλεκτρόνια σθένους του και από το μέγεθος του ατόμου, δηλαδή, την ατομική του ακτίνα.
- δ. Η ένωση HCl είναι ιοντική ένωση του τύπου H^+Cl^- .
- ε. Η διαλυτότητα εξαρτάται από τη φύση της διαλυμένης ουσίας.

(μονάδες 5)