

Ενδεικτικές απαντήσεις

2.1.

α) Η κατανομή των ηλεκτρονίων σε στιβάδες είναι:

$_{9}\Psi$: K(2) L(7)

$_{3}\text{Li}$: K(2) L(1)

β) Το Ψ ανήκει στην 2^η περίοδο και την VII_A ομάδα του περιοδικού πίνακα. Το $_{3}\text{Li}$ ανήκει στην 2^η περίοδο και την I_A ομάδα του περιοδικού πίνακα.

γ) Το Ψ είναι αμέταλλο. Είναι στοιχείο που έχει την τάση να προσλάβει ηλεκτρόνια (ηλεκτραρνητικό) και βρίσκεται στην πάνω και δεξιά πλευρά του Π.Π.

2.2.

α) $\text{Ca}(\text{OH})_2(\text{aq}) + \text{H}_2\text{S}(\text{aq}) \rightarrow \text{CaS}\downarrow + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$

β) $\text{AgNO}_3(\text{aq}) + \text{HI}(\text{aq}) \rightarrow \text{AgI}\downarrow + \text{HNO}_3(\text{aq})$

γ) $\text{Mg}(\text{s}) + 2\text{HCl}(\text{aq}) \rightarrow \text{MgCl}_2(\text{aq}) + \text{H}_2(\text{g})$

(α) εξουδετέρωση

(β) διπλή αντικατάσταση

(γ) απλή αντικατάσταση