

Ενδεικτικές απαντήσεις

2.1

α) Λάθος. Τα ισότοπα έχουν ίδιο αριθμό πρωτονίων, αλλά διαφορετικό αριθμό νετρονίων.

β) Λάθος. Το κατιόν Li^+ έχει συνολικά 2 ηλεκτρόνια, αφού προκύπτει από την αποβολή 1 ηλεκτρονίου από το ουδέτερο άτομο Li, το οποίο έχει 3 ηλεκτρόνια. Το ανιόν F^- έχει 8 ηλεκτρόνια, αφού προκύπτει από την πρόσληψη 1 ηλεκτρονίου από το ουδέτερο άτομο F, το οποίο έχει 8 ηλεκτρόνια.

2.2

α) i) (Λ) Η πρόταση είναι **λανθασμένη**.

Ένα μονοατομικό ιόν με φορτίο +2 προκύπτει όταν ένα ουδέτερο άτομο αποβάλλει 2 ηλεκτρόνια.

ii) (Λ) Η πρόταση είναι **λανθασμένη**.

Η στιβάδα M αντιστοιχεί στον κύριο κβαντικό αριθμό $n = 3$.

β) $\text{Ca}(\text{OH})_2$: υδροξείδιο του ασβεστίου

NH_4NO_3 : νιτρικό αμμώνιο

$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$: νιτρικό ασβέστιο