

## Ενδεικτικές απαντήσεις

### 2.1

α)

- (1)  $\text{CuCl}_2$             χλωριούχος χαλκός II  
(2)  $\text{CuSO}_4$             θειικός χαλκός II  
(3)  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$         νιτρικός χαλκός II

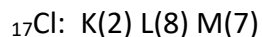
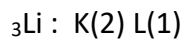
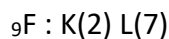
β)

i) Η πρόταση είναι **λανθασμένη**. Αν είχε υπάρξει απώλεια ηλεκτρονίου το ιόν θα ήταν θετικό και όχι αρνητικό.

ii) Η πρόταση είναι **λανθασμένη**. Τα 2 mol  $\text{CH}_4$  περιέχουν  $2N_A$  μόρια  $\text{CH}_4$  ενώ 1 mol  $\text{HNO}_3$  περιέχει  $N_A$  μόρια  $\text{HNO}_3$ .

### 2.2

α) Η ηλεκτρονιακή δομή των στοιχείων είναι η εξής:



Τα στοιχεία  ${}_9\text{F}$  και  ${}_{17}\text{Cl}$  έχουν τον ίδιο αριθμό ηλεκτρονίων στην εξωτερική στιβάδα και συνεπώς ανήκουν στην ίδια ομάδα του Περιοδικού Πίνακα ( $17^{\text{η}}$  VIIA) και έχουν παρόμοιες ιδιότητες.

β)

