

## Ενδεικτικές απαντήσεις

### 2.1.

**α)** Λανθασμένη.

Τα στοιχεία που ανήκουν στην ίδια κύρια ομάδα του Περιοδικού Πίνακα έχουν τον ίδιο αριθμό ηλεκτρονίων στην εξωτερική τους στιβάδα (εξαίρεση αποτελεί το He που ενώ έχει 2 ηλεκτρόνια στην εξωτερική του στιβάδα ανήκει στην VIIIA ομάδα).

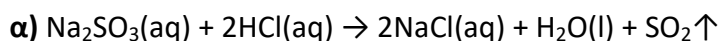
**β)** Λανθασμένη

Στα ιοντικά στερεά οι ηλεκτροστατικές δυνάμεις κρατούν τα ιόντα δεσμευμένα στις θέσεις τους στο κρυσταλλικό πλέγμα. Ως εκ τούτου, η παρουσία διαφοράς δυναμικού δεν μπορεί να τα θέσει σε κίνηση και δεν άγουν το ηλεκτρικό ρεύμα.

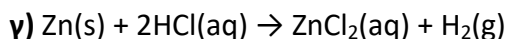
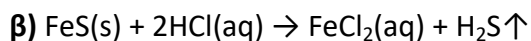
**γ)** Σωστή.

Έχουν τον ίδιο ατομικό αριθμό ( $Z = 11$ ) και διαφορετικό μαζικό αριθμό.

### 2.2.



Πρόκειται για αντίδραση διπλής αντικατάστασης, η οποία γίνεται γιατί απελευθερώνεται αέριο διοξείδιο του θείου  $\text{SO}_2$ .



Πρόκειται για αντίδραση απλής αντικατάστασης, η οποία γίνεται γιατί ο ψευδάργυρος, (Zn), είναι δραστικότερος από το υδρογόνο του HCl.