

## Ενδεικτικές απαντήσεις

### 2.1

α)

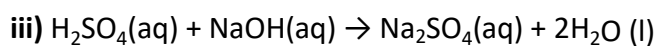
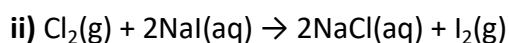
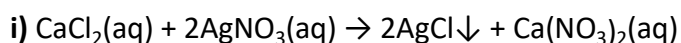
i) Σωστή. Τα ισότοπα είναι άτομα του ίδιου στοιχείου, αφού έχουν ίδιο ατομικό αριθμό δηλαδή ίδιο αριθμό πρωτονίων στον πυρήνα τους και διαφορετικό μαζικό αριθμό.

ii) Λάθος. Τα ισότοπα έχουν ίδιο ατομικό και διαφορετικό μαζικό αριθμό, δηλαδή ίδιο αριθμό πρωτονίων αλλά διαφορετικό αριθμό νετρονίων στον πυρήνα τους.

iii) Σωστή. Η θέση στον περιοδικό πίνακα καθορίζεται από τον ατομικό αριθμό που είναι ο ίδιος.

### 2.2

α)



β) Η αντίδραση i (διπλή αντικατάσταση) πραγματοποιείται γιατί παράγεται ίζημα AgCl.

Η αντίδραση ii (απλή αντικατάσταση) πραγματοποιείται γιατί το χλώριο είναι δραστικότερο από το ιώδιο στη σειρά δραστικότητας των αμετάλλων.