

Θέμα 2°

2.1. Ο παρακάτω πίνακας δίνει μερικές πληροφορίες για τα άτομα των στοιχείων Mg και Cl:

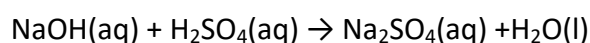
Άτομο στοιχείου	Ατομικός αριθμός	Μαζικός αριθμός	Αριθμός ηλεκτρονίων	Αριθμός πρωτονίων	Αριθμός νετρονίων
Mg	12				12
Cl		35	17		

Να μεταφέρετε τον πίνακα στην κόλλα σας και να συμπληρώσετε ορθά τα κενά του.

Μονάδες 12

2.2

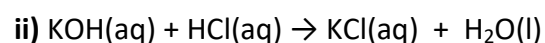
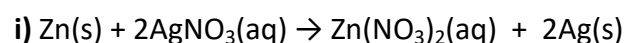
α) Δίνεται η παρακάτω χημική εξίσωση, χωρίς συντελεστές:



i) Να μεταφέρετε την παραπάνω χημική εξίσωση στην κόλλα σας και να συμπληρώσετε τους κατάλληλους συντελεστές. (μονάδες 4)

ii) Να προσδιορίσετε ποια είναι τα αντιδρώντα της χημικής αντίδρασης που συμβολίζεται με την παραπάνω χημική εξίσωση και να τα ονομάσετε. (μονάδες 7)

β) Να χαρακτηρίσετε τις χημικές αντιδράσεις i) και ii) ως προς το είδος τους: απλή αντικατάσταση, διπλή αντικατάσταση, εξουδετέρωση. (μονάδες 2)



Μονάδες 13