

## Ενδεικτικές απαντήσεις

### 2.1

**α)** Σωστή απάντηση: ii.

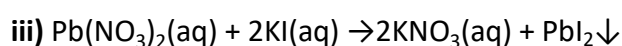
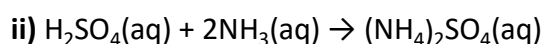
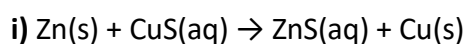
**β)** Αιτιολόγηση: Έστω  $x$  ο αριθμός οξείδωσης του P. Ο αριθμός οξείδωσης για το O είναι -2, άρα έχουμε:  $x + 4 \cdot (-2) = -3 \Rightarrow x = +5$

**γ)** Τα πρωτόνια είναι θετικά φορτισμένα, τα νετρόνια είναι ουδέτερα και τα ηλεκτρόνια είναι αρνητικά φορτισμένα. Άρα

i) Το σωματίδιο A είναι ουδέτερο. Το σωματίδιο B είναι αρνητικά φορτισμένο, ενώ το σωματίδιο Γ είναι θετικά φορτισμένο.

ii) Το σωματίδιο B είναι αρνητικά φορτισμένο γιατί έχει ένα παραπάνω ηλεκτρόνιο που έχει αρνητικό ηλεκτρικό φορτίο. Το σωματίδιο Γ είναι θετικά φορτισμένο γιατί έχει ένα παραπάνω πρωτόνιο που έχει θετικό φορτίο.

### 2.2



Η αντίδραση i (απλή αντικατάσταση) πραγματοποιείται γιατί ο Zn είναι δραστικότερος από τον Cu, βρίσκεται πιο αριστερά στη σειρά δραστικότητας των μετάλλων.

Η αντίδραση iii (διπλή αντικατάσταση) πραγματοποιείται γιατί παράγεται ίζημα  $\text{PbI}_2$ .