

## Ενδεικτικές απαντήσεις

### 2.1

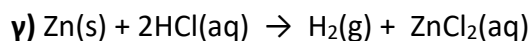
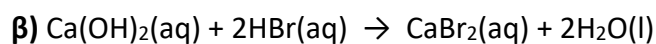
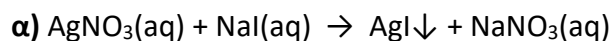
α)

Σύμβολο στοιχείου	Ηλεκτρονιακή δομή	Ομάδα Π.Π.	Περίοδος Π.Π.
Χ	K(2) L(4)	IV <sub>A</sub> ή 14 <sup>η</sup>	2 <sup>η</sup>
Ψ	K(2) L(8) M(7)	VII <sub>A</sub> ή 17 <sup>η</sup>	3 <sup>η</sup>
Ω	K(2) L(7)	VII <sub>A</sub> ή 17 <sup>η</sup>	2 <sup>η</sup>

β) Παρόμοιες χημικές ιδιότητες έχουν τα στοιχεία Ψ και Ω επειδή έχουν τον ίδιο αριθμό ηλεκτρονίων στην εξωτερική τους στιβάδα και ανήκουν στην ίδια ομάδα (VII<sub>A</sub>) του Π.Π.

γ) Τα Χ, Ψ είναι αμέταλλα στοιχεία και σχηματίζουν μεταξύ τους ομοιοπολικό δεσμό.

### 2.2



Η αντίδραση α είναι διπλής αντικατάστασης και γίνεται επειδή παράγεται ίζημα AgI.

Η αντίδραση γ είναι απλής αντικατάστασης και γίνεται επειδή ο Zn είναι δραστικότερος του υδρογόνου, αφού βρίσκεται πιο αριστερά στη σειρά δραστικότητας των μετάλλων.