

Ενδεικτικές απαντήσεις

2.1

α) Το άτομο Χ έχει δύο ηλεκτρόνια περισσότερα από το ιόν X^{2+} , δηλαδή έχει 12 συνολικά ηλεκτρόνια και επειδή ως άτομο είναι ουδέτερο έχει και 12 πρωτόνια. Συνεπώς ο ατομικός αριθμός του στοιχείου Χ είναι: $Z_X=12$.

Το άτομο Ψ κατανέμει τα ηλεκτρόνια του σε δύο στοιβάδες και έχει στην εξωτερική του στοιβάδα 7 ηλεκτρόνια. Συνεπώς έχουμε: K(2) L(7) και ο ατομικός αριθμός του στοιχείου Ψ είναι: $Z_\Psi=9$.

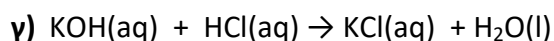
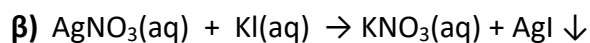
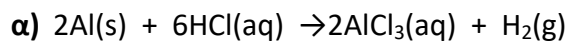
β)

KNO_3 : νιτρικό κάλιο.

HCl : υδροχλώριο.

$Ca(OH)_2$: υδροξείδιο του ασβεστίου.

2.2



Η αντίδραση **α** είναι αντίδραση απλής αντικατάστασης και το αργίλιο είναι πιο δραστικό από το υδρογόνο.

Η **β** είναι αντίδραση διπλής αντικατάστασης και στα προϊόντα σχηματίζεται ίζημα ιωδιούχου αργύρου.