

Ενδεικτικές απαντήσεις

2.1.

α) Η κατανομή των 19 ηλεκτρονίων του K σε στιβάδες είναι: K(2) L(8) M(8) L(1) ή (2,8,8,1).

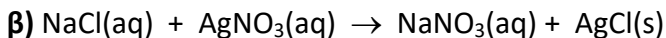
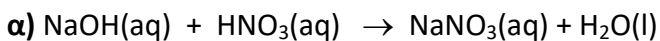
β)

Με βάση την κατανομή των ηλεκτρονίων σε στιβάδες, το ^{19}K ανήκει στη 1^η (IA) ομάδα του Περιοδικού Πίνακα, επειδή έχει 1 ηλεκτρόνιο στην εξωτερική στιβάδα και ανήκει στην τέταρτη περίοδο, επειδή τα ηλεκτρόνια του κατανέμονται σε τέσσερις στιβάδες.

γ)

Θετικό ιόν	Αρνητικό ιόν	Χημικός τύπος ένωσης
K^+	Cl^-	KCl
K^+	SO_4^{2-}	K₂SO₄

2.2.



Η αντίδραση β) είναι αντίδραση διπλής αντικατάστασης, η οποία πραγματοποιείται γιατί δίνει ως προϊόν την αδιάλυτη στο νερό ουσία AgCl, η οποία «πέφτει» ως ίζημα.