

Ενδεικτικές απαντήσεις

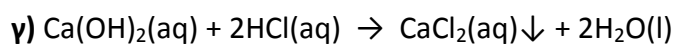
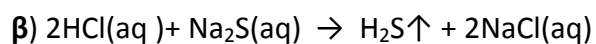
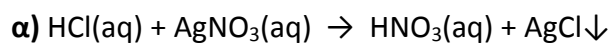
2.1

α) Σωστή. 1 μόριο H_2O περιέχει δύο άτομα υδρογόνου, άρα τα N_A μόρια H_2O (δηλαδή 1 mol μορίων H_2O) περιέχουν $2N_A$ άτομα υδρογόνου.

β) Λανθασμένη. $M_r(\text{H}_2)=2$. Άρα 1 mol H_2 (N_A μόρια H_2) έχει μάζα 2 g. Αφού τα N_A μόρια H_2 έχουν μάζα 2 g, το 1 μόριο H_2 θα έχει μάζα $2/N_A$ g.

γ) Λανθασμένη. Στο άτομο $^{35}_{17}\text{Cl}$ ο αριθμός των νετρονίων N είναι: $N = A - Z \Rightarrow N = 35 - 17 = 18$ νετρόνια.

2.2



Οι αντιδράσεις **α** και **β** είναι διπλής αντικατάστασης και μπορούν να πραγματοποιηθούν επειδή παράγονται ίζημα AgCl και αέριο H_2S , αντίστοιχα.