

10770

15101

2.1 α) (Ξ) , β) (Λ) , γ) (Ξ)

Αιτιολογηση α) Υπάρχει ποσότητα από το διάλυμα χωρίς να αλληλοξονμε την ύσταση των
β) Έχουν 3 e εδένους
γ) $1 + x - 6 = 0 \rightarrow x = 5$

2.2 α) $Cu(NO_3)_2 + Na_2S \rightarrow 2NaNO_3 + CuS \downarrow$
β) $Ba(OH)_2 + 2HCl \rightarrow BaCl_2 + 2H_2O$
γ) $Cl_2 + H_2S \rightarrow 2HCl + S$

Αιτιολογηση α) παραχεται ιζημα CuS
β) το Cl_2 δρατικωτερο των S

το θεμα 4ο είναι παρομοιο

με αυτο 670

10772