

Ενδεικτικές απαντήσεις

2.1

α) Λάθος. Τα ισότοπα έχουν ίδιο αριθμό πρωτονίων, αλλά διαφορετικό αριθμό νετρονίων.

β) Σωστή. Ο Ag είναι λιγότερο δραστικός από το υδρογόνο, επειδή βρίσκεται πιο δεξιά από αυτό στη σειρά δραστικότητας, για αυτό το λόγο δεν αντιδρά με το HCl

γ) Σωστή. Το κατιόν K^+ έχει 18 ηλεκτρόνια, αφού έχει 1 ηλεκτρόνιο λιγότερο από το ουδέτερο άτομο K. Το ανιόν Cl^- έχει και αυτό 18 ηλεκτρόνια, αφού έχει 1 ηλεκτρόνιο περισσότερο από το ουδέτερο άτομο Cl.

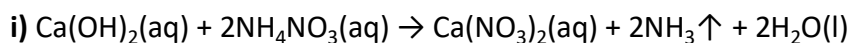
2.2

α)

i) Η διαλυτότητα της ουσίας A στους $60^\circ C$ είναι 6 g ουσίας σε 100 g διαλύτη. Η διαλυτότητα της ουσίας B στους $60^\circ C$ είναι 7 g ουσίας σε 100 g διαλύτη.

ii) Από το διάγραμμα της ουσίας B φαίνεται ότι η διαλυτότητα της ουσίας B στους $40^\circ C$ είναι 4 g ουσίας σε 100 g διαλύτη, ενώ η διαλυτότητα της ουσίας B στους $20^\circ C$ είναι 1 g ουσίας σε 100 g διαλύτη. Άρα η διαλυτότητα μειώνεται κατά 3 g ουσίας ανά 100 g διαλύτη.

β)



ii)

$Ca(OH)_2$: υδροξείδιο του ασβεστίου

NH_4NO_3 : νιτρικό αμμώνιο

$Ca(NO_3)_2$: νιτρικό ασβέστιο