

Ενδεικτικές απαντήσεις

2.1

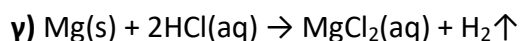
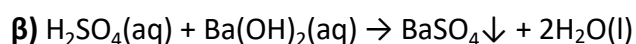
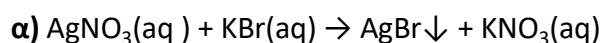
α) i) Σωστή

ii) Από το διάγραμμα φαίνεται πως σε 40 °C μπορούν να διαλυθούν μέχρι 20 g ουσίας X σε 100 g νερού. Αν προσθέσουμε 15 g ουσίας X θα μπορέσει να διαλυθεί όλη η ουσία. Άρα το διάλυμα είναι ακόρεστο.

β)

Σύμβολο στοιχείου	Ηλεκτρονιακή κατανομή	Ομάδα Περιοδικού Πίνακα	Περίοδος Περιοδικού Πίνακα
Φ	K (2)L(5)	15 ^η ή VA	2 ^η
Ψ	K(2)L(8)M(7)	17 ^η ή VIIA	3 ^η
Ω	K(2) L(8) M(8)N(1)	1 ^η ή IA	4 ^η

2.2



Η αντίδραση **α** (διπλή αντικατάσταση) πραγματοποιείται γιατί παράγεται ίζημα AgBr, ενώ η **γ** (απλή αντικατάσταση) πραγματοποιείται γιατί το μαγνήσιο (Mg) είναι δραστικότερο από το υδρογόνο του οξέος και βρίσκεται πιο αριστερά από αυτό στη σειρά δραστικότητας.