

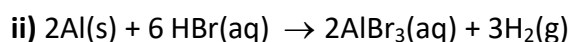
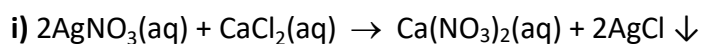
## Ενδεικτικές απαντήσεις

### 2.1

#### α) Λανθασμένη.

Από το διάγραμμα φαίνεται πως σε θερμοκρασία 20 °C μπορούν να διαλυθούν το πολύ 10 g ουσίας Χ σε 100 g νερού. Αν αναμείξουμε 20 g ουσίας Χ με 100 g νερό στους 20 °C δεν θα μπορεί να διαλυθεί όλη η ποσότητα της ουσίας. Άρα το διάλυμα που προκύπτει είναι κορεσμένο.

#### β)



### 2.2

#### α)

στοιχείο	ατομικός αριθμός	στιβάδες			Περίοδος Περιοδικού Πίνακα	Ομάδα Περιοδικού Πίνακα
		K	L	M		
Χ	11	2	8	1	3 <sup>η</sup>	1 <sup>η</sup> (IA)
Ψ	17	2	8	7	3 <sup>η</sup>	17 <sup>η</sup> (VIIA)
Ω	10	2	8	-	2 <sup>η</sup>	18 <sup>η</sup> (VIII A)

β) Τα αλογόνα ανήκουν στη 17<sup>η</sup> (VIIA) ομάδα του Περιοδικού Πίνακα και έχουν 7 ηλεκτρόνια στην εξωτερική τους στιβάδα. Από τον πίνακα φαίνεται ότι το στοιχείο Ψ είναι ένα αλογόνο.