

Ενδεικτικές απαντήσεις

2.1

α) Η πρόταση είναι λανθασμένη.

Τα ισότοπα έχουν τον ίδιο αριθμό πρωτονίων και διαφορετικό αριθμό νετρονίων.

β) Η πρόταση είναι σωστή.

Το άτομο του Κ έχοντας 19 πρωτόνια και 19 ηλεκτρόνια, αποβάλλει 1 ηλεκτρόνιο έτσι ώστε να αποκτήσει δομή ευγενούς αερίου και προκύπτει το κατιόν του K^+ . Οπότε το κατιόν έχει 19 πρωτόνια και 18 ηλεκτρόνια.

2.2

α) H_3PO_4 - οξύ

K_3PO_4 - άλας

$NaCl$ - άλας

$Mg(OH)_2$ - βάση

HCl - οξύ

$NaOH$ - βάση

CO_2 - οξείδιο

β) $CaSO_4$ - θειικός ψευδάργυρος

Na_3PO_4 - φωσφορικό νάτριο

KI - ιωδιούχο κάλιο

KOH - υδροξείδιο του καλίου

HF - υδροβρώμιο

SO_2 - διοξείδιο του θείου