

Ενδεικτικές απαντήσεις

2.1

α) Η κατανομή των ηλεκτρονίων σε στιβάδες είναι αντίστοιχα:

$_{16}\text{S}$: (2, 8, 6)

$_{1}\text{H}$: (1)

β) Το $_{16}\text{S}$ ανήκει στην 16^η (VIA) ομάδα του Περιοδικού Πίνακα επειδή έχει 6 ηλεκτρόνια στην εξωτερική του στιβάδα. Το $_{1}\text{H}$ ανήκει στην 1^η (IA) ομάδα του Περιοδικού Πίνακα επειδή έχει 1 ηλεκτρόνιο στην εξωτερική του στιβάδα.

Ο δεσμός που σχηματίζεται ανάμεσα στο S και το H είναι ομοιοπολικός.

2.2

α)

Χημικά Στοιχεία	Χημικές ενώσεις
Fe	H ₂ O
Cl ₂	C ₂ H ₅ OH
Ag	CO ₂
O ₃	

β) Τα χημικά στοιχεία αποτελούνται από ένα μόνον είδος ατόμων, ενώ οι χημικές ενώσεις αποτελούνται από περισσότερα του ενός είδη ατόμων.