**Ερωτήσεις στο χημικό δεσμό από τράπεζα θεμάτων**

1. Μεταξύ των στοιχείων: 19 Κ και 8 O θα αναπτυχθεί ομοιοπολικός ή ιοντικός δεσμός; Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας.
2. Δίνονται τα στοιχεία: 12 Μg, 16 S

A) Να τοποθετηθούν τα ηλεκτρόνια των στοιχείων σε στιβάδες.

B) Ποιο από αυτά τα στοιχεία όταν αντιδρά έχει την τάση να προσλαμβάνει ηλεκτρόνια και ποιο έχει την τάση να αποβάλλει ηλεκτρόνια.

Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας.

 Γ) Tι είδους δεσμός αναπτύσσεται μεταξύ του Mg και του S;

 **3.** Το στοιχείο Χ ανήκει στη 1η (ΙΙΑ )ομάδα και τη 2η περίοδο του Περιοδικού Πίνακα. α)Να υπολογίσετε τον ατομικό αριθμό του Χ.

β)Να περιγράψετε τον τρόπο που σχηματίζεται δεσμός μεταξύ του Χ και του 9 F και να γράψετε το χημικό τύπο της ένωσης που προκύπτει.

**4.** Για το άτοµο του χλωρίου δίνεται ότι: 17 Cl. α) Να γράψετε την κατανοµή των ηλεκτρονίων σε στιβάδες για το άτοµο του χλωρίου. Να προσδιορίσετε τη θέση (ομάδα, περίοδο) του Cl στον Περιοδικό Πίνακα.

β) Να περιγράψετε τον τρόπο σχηµατισµού του δεσµού του µορίου Cl2.

**5**. Δίνονται: υδρογόνο, 1 Η και οξυγόνο, 8 Ο.

α) Να γράψετε την κατανομή των ηλεκτρονίων σε στιβάδες για το άτομο του οξυγόνου.

β) Να αναφέρετε το είδος των δεσμών (ιοντικό ή ομοιοπολικό) μεταξύ ατόμων υδρογόνου και ατόμων οξυγόνου στο μόριο της χημικής ένωσης: Η2Ο.

**6**. Δίνονται: υδρογόνο, 1H, άζωτο, 7N

α) Να γράψετε την κατανομή των ηλεκτρονίων σε στιβάδες για το άτομο του αζώτου.

β) Να αναφέρετε το είδος των δεσμών (ιοντικός ή ομοιοπολικός) μεταξύ ατόμων υδρογόνου και αζώτου στη χημική ένωση ΝΗ3.

γ) Να περιγράψετε τον τρόπο σχηματισμού των δεσμών και να γράψετε τον ηλεκτρονιακό τύπο αυτής της χημικής ένωσης.

**7**. Δίνονται τα στοιχεία : 12 Χ, 17 Ψ, 8 Ζ. α) Να γράψετε την κατανομή ηλεκτρονίων σε στιβάδες των στοιχείων Χ, Ψ, Ζ.

β) **Να χαρακτηρίσετε τις παρακάτω προτάσεις ως σωστές ( Σ ) ή λανθασμένες ( Λ )** .

ι) Το στοιχείο Χ είναι μέταλλο.

ιι) Μεταξύ των στοιχείων Χ και Ψ σχηματίζεται ομοιοπολικός δεσμός. ιιι) Μεταξύ των στοιχείων Χ και Ζ σχηματίζεται ιοντικός δεσμός