**Χημεία Γ/ Γυμνασίου**

**Περιοδικός Πίνακας**

**ΟΝΟΜΑΤΕΠΩΝΥΜΟ\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**1.** Να συμπληρώσετε την ακροστιχίδα που αφορά τον Περιοδικό Πίνακα:

**Π** **\_** \_ \_ \_ \_ \_ \_ **1.** Ο πίνακας έχει επτά…

**\_ Ε \_ \_ \_ \_ \_** **2.** Τα περισσότερα στοιχεία είναι…

**\_ \_ Ρ** **\_ \_** 3. Τα στοιχεία της 18ης ομάδας είναι όλα …

**Ι** \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ **4.**Τα στοιχεία που ανήκουν στην ίδια στήλη έχουν κοινές …

**Ο \_ \_ \_ \_ \_** **5.** Οι κάθετες στήλες του πίνακα

**Δ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_** **6.** Ο Π.Π. έχει συνολικά ….κάθετες στήλες

**\_ \_ \_ Ι \_ \_ \_ \_ \_** **7.** Κανονικά είναι στοιχεία της 7ης οριζόντιας γραμμής

του Π.Π αλλά γράφονται στο παράρτημα

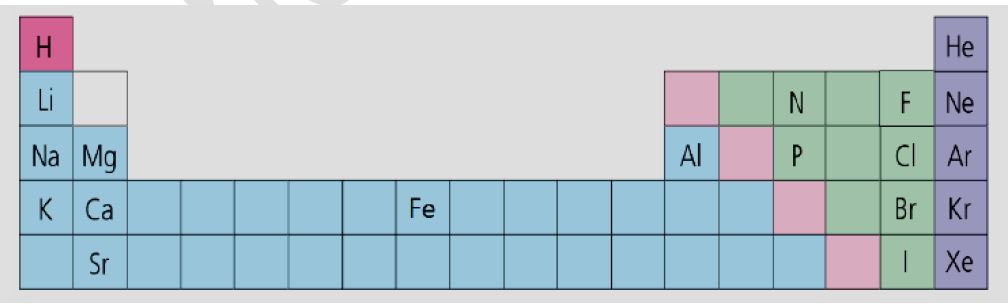
**\_ \_ Κ \_ \_ \_ \_** **8.** Σ’ αυτή την ομάδα ανήκει το λίθιο

**\_ \_ Ο \_ \_ \_ \_**  **9.** Με αυτόν τον αριθμό ταξινομούνται τα στοιχεία στον Π.Π

**Σ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_**  **10.** Σ’ αυτές κινούνται τα ηλεκτρόνια των ατόμων.

**2.** Να παρατηρήσετε το παρακάτω τμήμα του περιοδικού πίνακα και

να  συμπληρώσετε τις παρακάτω προτάσεις:



**α.** Δύο αλκάλια είναι το ………… και το ………….

**β .**Δύο αλκαλικές γαίες είναι το ………… και το ……….

**γ.** Δύο αλογόνα είναι το ……… και το ……………….

**δ.** Τα στοιχεία Μg, Cl και Ar βρίσκονται στην ίδια …………….

**ε.** Τρία Ευγενή αέρια είναι τα στοιχεία ………………. ……………….. και ………………

**στ.** Η ταξινόμηση των στοιχείων στον Π.Π. έγινε με βάση τον …………… ……………….

**η**. Το  στοιχείο που βρίσκεται στη 2η ομάδα και στη 3η περίοδο είναι το ………..

**θ.** Στον πλήρη περιοδικό πίνακα υπάρχουν ακόμη ……….γραμμές

**ι.** Το Br και το Cl βρίσκονται στην ίδια ………………………..

**Στις ερωτήσεις 3,4 να κυκλώσετε τη σωστή απάντηση**

**3.** Η διάταξη των στοιχείων**στην ίδια ομάδα** του Περιοδικού Πίνακα δείχνει πως :

α) υπάρχουν κοινές ιδιότητες β) υπάρχουν ίδιοι ατομικοί αριθμοί.

γ) είναι όλα μέταλλα δ) είναι όλα αμέταλλα.

**4.** Ποιός είναι ο παράγοντας που καθορίζει τις χημικές ιδιότητες ενός στοιχείου;

**α.** Ο αριθμός νετρονίων του πυρήνα  **β.** Ο όγκος που καταλαμβάνουν

**γ.** Ο αριθμός ηλεκτρονίων στην εξωτερική στοιβάδα **δ.** Το βάρος τους

**5.** Να διατυπώσετε το νόμο της περιοδικότητας