

**ΧΗΜΕΙΑ Γ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ**  
**ΕΡΩΤΗΣΕΙΣ ΣΤΟ ΚΕΦΑΛΑΙΟ ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ**

**1) Στο σύγχρονο περιοδικό πίνακα τα χημικά στοιχεία κατατάσσονται**

- A. με βάση τον αριθμό των ηλεκτρονίων τους.
- B. με βάση τον αριθμό των νετρονίων που υπάρχουν στον πυρήνα τους.
- Γ. κατά αύξοντα ατομικό αριθμό.

**2) Σύμφωνα με το νόμο της περιοδικότητας, οι ιδιότητες των χημικών στοιχείων είναι περιοδική συνάρτηση**

- A. του αριθμού των ηλεκτρονίων της εξωτερικής στιβάδας.
- B. του αριθμού των ηλεκτρονίων τους
- Γ. του ατομικού τους αριθμού.

**3) Τα χημικά στοιχεία που ανήκουν στην ίδια ομάδα του περιοδικού πίνακα έχουν παρόμοιες ιδιότητες που οφείλονται,**

- A. στον ίδιο αριθμό πρωτονίων στον πυρήνα τους
- B. στον ίδιο αριθμό ηλεκτρονίων στον πυρήνα τους.
- Γ. στον ίδιο αριθμό ηλεκτρονίων στην εξωτερική τους στιβάδα.

**4) Ο σύγχρονος περιοδικός πίνακας αποτελείται από**

- A. 18 οριζόντιες γραμμές που ονομάζονται περίοδοι.
- B. 7 οριζόντιες γραμμές τις περιόδους και 18 κάθετες στήλες τις ομάδες.
- Γ. 7 κάθετες στήλες που ονομάζονται ομάδες.

