

Διαγώνισμα στη Χημεία Α' Λυκείου
§2.2 Κατάταξη των στοιχείων - Περιοδικός Πίνακας

1. Συμπληρώστε τα κενά στις παρακάτω προτάσεις:

Οι _____ των στοιχείων είναι _____ συναρτήσεις του _____ τους αριθμού. Κάθε οριζόντια σειρά στον περιοδικό πίνακα ονομάζεται _____ και καταλαμβάνεται από στοιχεία που έχουν χρησιμοποιήσει τον ίδιο αριθμό _____. Κατά μήκος μιας _____ συνήθως υπάρχει βαθμιαία μεταβολή ιδιοτήτων. Κάθε κατακόρυφη στήλη του περιοδικού πίνακα ονομάζεται _____ και καταλαμβάνεται από στοιχεία με _____.

Όσο πιο αριστερά στον περιοδικό πίνακα βρισκόμαστε, τόσο τα στοιχεία εμφανίζουν _____ χαρακτήρα.

(5 μονάδες)

Επιλέξτε το σωστό στις παρακάτω προτάσεις: (4 μονάδες)

2. Ο αριθμός της **περιόδου** ενός στοιχείου ταυτίζεται με:
- Τον ατομικό του αριθμό
 - Το μαζικό του αριθμό
 - Τον αριθμό ηλεκτρονίων της εξωτερικής στιβάδας του στοιχείου
 - Τον αριθμό στιβάδων που έχει «χρησιμοποιήσει» το στοιχείο για να κατανήμει τα ηλεκτρόνια του
3. Ο αριθμός της **ομάδας** ενός στοιχείου ταυτίζεται με:
- Τον ατομικό του αριθμό
 - Το μαζικό του αριθμό
 - Τον αριθμό ηλεκτρονίων της εξωτερικής στιβάδας του στοιχείου
 - Τον αριθμό στιβάδων που έχει «χρησιμοποιήσει» το στοιχείο για να κατανήμει τα ηλεκτρόνια του
4. Σε ποιά περίοδο και ποιά ομάδα του περιοδικού πίνακα ανήκει στοιχείο με ατομικό αριθμό $Z=14$;
- (4 μονάδες)
5. Ποιός είναι ο ατομικός αριθμός του στοιχείου που βρίσκεται στην ΙΙΑ ομάδα και στην 4^η περίοδο;
- (4 μονάδες)
6. Να συμπληρώσετε τον πίνακα:

Στοιχείο	Ηλεκτρονιακή δομή σε στιβάδες					Ομάδα	Περίοδος
	K	L	M	N	O		
¹⁹ K							
¹⁷ Cl							
¹⁰ Ne							

(3 μονάδες)

Δίνεται η αντιστοιχία λατινικών - αραβικών αριθμών:

I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	IX	X
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10

Καλή επιτυχία!