

**ΧΗΜΕΙΑ Α ΛΥΚΕΙΟΥ_ΚΕΦΑΛΑΙΟ 2^ο****Περιοδικός Πίνακας _Κατανομή Ηλεκτρονίων_
Κατάταξη χημικών στοιχείων στον ΠΠ****Ερώτημα 1**

Να βρείτε τη θέση των παρακάτω στοιχείων στον ΠΠ και να εξετάσετε αν κάποια από τα στοιχεία έχουν παρόμοιες ιδιότητες : ${}_5\text{A}$ ${}_{8}\text{X}$ ${}_{12}\text{Ψ}$ ${}_{17}\text{Ω}$

Ερώτημα 2

Να βρείτε τον ατομικό αριθμό του χημικού στοιχείου που βρίσκεται στην 13^η Ομάδα και στην 3^η περίοδο του ΠΠ.

Ερώτημα 3

Συμπληρώστε τον παρακάτω πίνακα:

Αρίθμηση (λατινικός αριθμός)	Αρίθμηση
	18
IIA	2
	17
	13
IVA	
	1

Ερώτημα 4

Βρείτε το χημικό στοιχείο των κύριων ομάδων του Περιοδικού πίνακα, στο οποίο, το πλήθος των ηλεκτρονίων της εξωτερικής στοιβάδας δεν ταυτίζεται με τον αριθμό της ομάδας στην οποία ανήκει. Γιατί συμβαίνει αυτό?

Ερώτημα 5

Τα σωματίδια A^{2+} και B^{-} έχουν ίσο αριθμό ηλεκτρονίων. Να βρείτε τον ατομικό αριθμό των A και B και τη θέση τους στον ΠΠ

Ερώτημα 6

Δίνεται ο παρακάτω ΠΠ.

Αφού αριθμήσετε τις ομάδες και τις περιόδους, να βρείτε τη θέση των στοιχείων .
Ποιο στοιχείο είναι το μικρότερο και ποιο το μεγαλύτερο σε μέγεθος άτομο? Ποια
στοιχεία παρουσιάζουν παρόμοιες ιδιότητες? γιατί?

H																		He						
																		Z						M
A																		K						
Γ																								H
																		N						

Τέλος Φωτοτυπίας

