

Διαγώνισμα Α Τριμήνου Χημείας Γ Γυμνασίου

1. Να διατυπώσετε τον νόμο της περιοδικότητας. Τι επιτυγχάνεται με την ταξινόμηση των στοιχείων στο περιοδικό πίνακα.
Να γράψετε την ηλεκτροχημική σειρά των μετάλλων που καθορίζει την δραστικότητα τους
2. Τι λέγονται κράματα, για ποιο λόγο τα δημιουργούμε . Δώστε ένα παράδειγμα
3. Ποια μέταλλα βρίσκονται στη γη ελεύθερα ως αυτοφυή
Πόσες είναι οι ομάδες και πόσες οι περίοδοι στον περιοδικό πίνακα
4. Να οναμάσετε τα στοιχεία
Α. Na Β. Κ Γ. Cl Δ. Ο Ε. Ca
Τι σημαίνει ότι τα μέταλλα είναι ελατά και τι όλκιμα
5. Να συμπληρώσετε τις προτάσεις
Ο αριθμός των ηλεκτρονίων στην εξωτερική στιβάδα καθορίζει την που στον περιοδικό πίνακα είναι η στήλη
Τα στοιχεία της δεύτερης ομάδας ονομάζονται
Τα στοιχεία της δέκατης έβδομης ομάδας ονομάζονται
Τα στοιχεία της δέκατης όγδοης ομάδας ονομάζονται
Τα μέταλλα βρίσκονται στην..... πλευρά του περιοδικού πίνακα
- 6.

	1																	18		
	IA																	VIIIA		
1	A	2																		
		IIA																		
2																				
3	B		3	4	5	6	7	8	9	10	11	12								
			IIIB	IVB	VB	VIB	VIIIB	VIII			IB	IIIB								
4																				
5		Θ																		
6																				
7																				

Δίνονται τα στοιχεία του παρακάτω περιοδικού πίνακα. (Βλέπε σχήμα).

Να απαντήσετε στις ερωτήσεις:

- α. Τα στοιχεία Α και Β σε ποιά ομάδα ανήκουν;
- β. Ποιά στοιχεία είναι ευγενή αέρια;
- γ. Ποιά στοιχεία ανήκουν στην ίδια περίοδο;
- δ. Ποιά στοιχεία έχουν διαδοχικούς ατομικούς αριθμούς;
- ε. Ποιο στοιχείο είναι αλκαλική γαία;
- ζ. Ποιά στοιχεία παρουσιάζουν παρόμοιες ιδιότητες;