

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. Να γράψετε τις ιδιότητες των μετάλλων

3. Πόσες είναι οι ομάδες και πόσες οι περίοδοι στον περιοδικό πίνακα
Τι σημαίνει ότι τα μέταλλα είναι ελατά και τι όλκιμα

4. Να δώσετε το συμβολισμό στα στοιχεία

Α. Νάτριο Β. Ασβέστιο Γ. Οξυγόνο Δ. Νέον Ε. Χλώριο

5. Να συμπληρώσετε τις προτάσεις

Ο αριθμός των στιβάδων καθορίζει την που στον περιοδικό πίνακα είναι η στήλη

Τα στοιχεία της πρώτης ομάδας εκτός από το υδρογόνο ονομάζονται

Τα στοιχεία της δέκατης έβδομης ομάδας ονομάζονται

Τα στοιχεία της δέκατης όγδοης ομάδας ονομάζονται

Τα αμέταλλα βρίσκονται στην..... πλευρά του περιοδικού πίνακα

6.

	1																18	
	1A																VIIIA	
1	A	2										13	14	15	16	17		
		IIA										IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA		
2																	Γ	
3	B		3	4	5	6	7	8	9	10	11	12					Δ	E
			IIIB	IVB	VB	VIB	VIIIB	VIII			IB	IIB						
4																		
5		Θ														I		
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;