

1/12/2023

$\Pi\Pi$ = Πίνακας Κατατάξης των στοιχείων

με αυξαντα αριθμο των

ισια κατακόρυφη στηση εχουν στοι-
χεια με παρομοιες ιδιοτητες (γιατι
εχουν παρομοια δομη e^-)

για τις κυριες ομάδες
ισια δομη e^- σθένους

$\Pi\Pi$ 18 κατακόρυφες στήλες (ομάδες)

→ Με το παλιό σύστημα

8 κυριες και 8 δευτερευουσες
 $I_A, II_A \dots VIII_A$ $I_B, II_B \dots VIII_B$

→ $I_A, II_A, III_A, IV_A, V_A, VI_A$
 $1^{\circ}, 2^{\circ}, 13^{\circ}, 14^{\circ}, 15^{\circ}, 16^{\circ}$

→ Με το νέο σύστημα 18 ($1^{\circ}, 2^{\circ} \dots 18^{\circ}$)

π.χ. $VIII_B$
↓ ↓ ↓
 $8^{\circ}, 9^{\circ}, 10^{\circ}$

VII_A $VIII_A$
 17° 18°

1°	2°		13°	14°		18°
I_A	II_A		II_A	IV_A	...	$VIII_A$
		Δευτερευουσες				

Για τις κυριες ομάδες

Αριθμ e^- σθένους = Αριθμ ΚΥΡΙΑΣ ομάδας

π.χ. $3e^-$ σθένους → III_A (ή 13°)

8/12/2023

Η και

αλκαλικοί

αλκαλικές γαίες

αέρια ευγενή αέρια

Κίτριο
Ομοία

IA

IIA

IIIA

IVA

VA

VIA

VIIA

VIIIA

Ομοία

με ΝΕΟ

1ⁿ

2ⁿ

13ⁿ

14ⁿ

15ⁿ

16ⁿ

17ⁿ

18ⁿ

ομοιότητα

απριτίς

1^ο οξείδους

2^ο οξείδους

3^ο οξείδους

4^ο

5^ο

6^ο

7^ο

8^ο

e⁻ οξείδους

(H, Na, K)

Ευρώπιο He I

(B, Al)

(C)

(N)

(O)

(F, Cl)

Ευρώπιο He

(Mg, Ca)

P

S

Br

(He, Ne, Ar)

IA (1ⁿ) ΑΛΚΑΛΙΑ + H

H

αμετάλλα

Li

Na

μέταλλα

ΑΛΚΑΛΙΑ

K

IIA (2ⁿ) ΑΛΚΑΛΙΚΕΣ ΓΑΙΕΣ

Be

Mg

Ca

Ba

μέταλλα

VIIA ΑΝΟΙΧΤΑ

VIIIA (18ⁿ) ΕΥΓΕΝΗ ΑΕΡΙΑ

F

Cl

Br

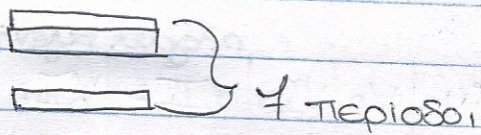
I

αμετάλλα

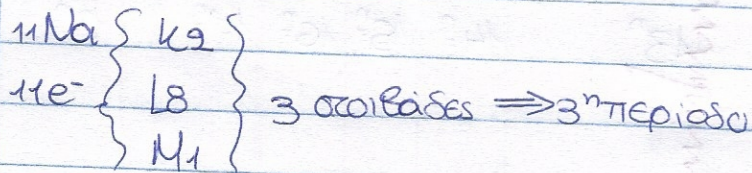
He

Ne

Ar



Αριθμ. περιόδου = αριθμ. ημ. στοιβάδων



ΣΟΣ Για να έρω τη θέση στον Π.Π. κάνω τις κατανομές ΜΟΝΟ στο ΟΥΔΕΡΕΡΟ άτομο

Σελ. 73 ατομ. 26, 27
25, 30