

# ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ

ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ ΤΩΝ ΣΤΟΙΧΕΙΩΝ																	
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1 H																	2 He
3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
55 Cs	56 Ba	57-71 Lanthanides	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Th	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
87 Fr	88 Ra	89-103 Actinides	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Uub						
Lanthanides		57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu	
Actinides		89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr	

## ΕΡΩΤΗΣΕΙΣ

1. Τι είναι ο περιοδικός πίνακας; Περιγράψτε την σύγχρονη μορφή του.
2. Ποια είναι η θέση των μετάλλων και των αμετάλλων στον περιοδικό πίνακα;
3. Να διατυπώσετε τον νόμο της περιοδικότητας.
4. Ποιες ομάδες του περιοδικού πίνακα έχουν ιδιαίτερα ονόματα;
5. Γιατί υπάρχουν στοιχεία με παρόμοιες ιδιότητες;
6. Να συμπληρώσετε την ακροστιχίδα που αφορά τον περιοδικό πίνακα:
  1. Ο περιοδικός πίνακας έχει επτά .....
  2. Τα περισσότερα στοιχεία είναι .....
  3. Τα στοιχεία της 18ης ομάδας είναι όλα .....
  4. Τα στοιχεία που ανήκουν στην ίδια στήλη έχουν κοινές .....
  5. Οι κάθετες στήλες του περιοδικού πίνακα ονομάζονται .....
  6. Ο περιοδικός πίνακας έχει συνολικά ..... κάθετες στήλες.
  7. Κανονικά είναι στοιχεία της 7ης οριζόντιας γραμμής του περιοδικού πίνακα αλλά γράφονται στο παράρτημα.
  8. Σε αυτή την ομάδα ανήκει το νάτριο.
  9. Με αυτόν τον αριθμό ταξινομούνται τα στοιχεία στον περιοδικό πίνακα.
  10. Σε αυτή κινούνται τα ηλεκτρόνια των ατόμων .

1. Π \_ \_ \_ \_ \_
2. \_ E \_ \_ \_ \_ \_
3. \_ \_ P \_ \_
4. \_ I \_ \_ \_ \_ \_
5. O \_ \_ \_ \_ \_
6. Δ \_ \_ \_ \_ \_
7. \_ \_ I \_ \_ \_ \_
8. \_ \_ \_ A \_ \_ \_
9. \_ \_ O \_ \_ \_ \_
10. Σ \_ \_ \_ \_ \_



## ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ

---

**12.** Ένα χημικό στοιχείο έχει ατομικό αριθμό 18.

Σε ποια περίοδο και σε ποια ομάδα του περιοδικού πίνακα βρίσκεται;

**13.** Τα χημικά στοιχεία A και B έχουν ατομικούς αριθμούς Z και Z-2 αντίστοιχα. Αν το χημικό στοιχείο A ανήκει στην 4<sup>η</sup> περίοδο και στην 1<sup>η</sup> ομάδα, σε ποια περίοδο και ομάδα ανήκει το στοιχείο B; Δικαιολογήστε την απάντησή σας.