

Χημεία Γ' Γυμνασίου

Ονοματεπώνυμο:

Τμήμα:

Ημερομηνία:

Θέμα 1°

A. Τι είναι οι περίοδοι και τι οι ομάδες στο σύγχρονο περιοδικό πίνακα;

B. Να διατυπώσετε το νόμο της περιοδικότητας

Θέμα 2°

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 Lanthanoids	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 Actinoids	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Uub						
		87-88	89 La	90 Ce	91 Pr	92 Nd	93 Pm	94 Sm	95 Eu	96 Gd	97 Tb	98 Dy	99 Ho	100 Er	101 Tm	102 Yb	103 Lu
		89-90	91 Ac	92 Th	93 Pa	94 U	95 Np	96 Pu	97 Am	98 Cm	99 Bk	100 Cf	101 Es	102 Fm	103 Md	104 No	105 Lr

A. Παρατηρώντας τον περιοδικό πίνακα να εντοπίσετε και να αναφέρετε (γράφοντας τα σύμβολα και κυκλώνοντας το στοιχείο στον περιοδικό πίνακα):

- 1) ένα μέταλλο 2) ένα αμέταλλο 3) ένα αλκάλιο 4) ένα αλογόνο
5) ένα ευγενές αέριο 6) ένα στοιχείο της 5ης περιόδου

B. Ποια στοιχεία έχουν παρόμοιες ιδιότητες με το Mg; Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας.

Θέμα 3°

A. Να αναφέρετε δύο ιδιότητες των αλκαλίων.

B. Το νάτριο φυλάσσεται σε δοχείο με πετρέλαιο. Γιατί προστατεύεται με αυτό τον τρόπο;

Θέμα 4°

A. Να σημειώσετε ένα X δίπλα σε κάθε χαρακτηριστική ιδιότητα των μετάλλων.

Έχουν μεγάλες πυκνότητες	
Έχουν χαμηλά σημεία τήξης	
Είναι καλοί αγωγοί της θερμότητας	
Είναι κακοί αγωγοί του ηλεκτρισμού	
Είναι ελατά, δηλαδή μπορούν να δώσουν ελάσματα	

B. Να αντιστοιχίσετε τους όρους της στήλης I με αυτούς της στήλης II. (1 μονάδα)

Στήλη I	Στήλη II
Μπρούντζος Ορείχαλκος Χάλυβας	Κράμα σιδήρου - άνθρακα Κράμα χαλκού - κασσίτερου

Καλή επιτυχία!