

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 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						
		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	
		104 Ac	105 Th	106 Pa	107 U	108 Np	109 Pu	110 Am	111 Cm	112 Bk	113 Cf	114 Es	115 Fm	116 Md	117 No	118 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!