



Μάθημα/Τάξη:	Χημεία Γ Γυμνασίου
Κεφάλαιο:	Εφ' όλης της ύλης
Όνοματεπώνυμο Μαθητή:	
Ημερομηνία:	
Επιδιωκόμενος Στόχος:	70/100

ΘΕΜΑ Α (20 ΜΟΝΑΔΕΣ):

1. Να διατυπώσετε τον Νόμο της Περιοδικότητας.
2. Να αναφέρετε τις ιδιότητες των μετάλλων.
3. Τι ονομάζουμε pH ενός διαλύματος;

ΘΕΜΑ Β (20 ΜΟΝΑΔΕΣ):

Να συμπληρωθούν οι παρακάτω αντιδράσεις καθώς και οι συντελεστές όπου χρειάζεται:

1. $\text{HCl} + \text{Zn} \rightarrow \text{ZnCl}_2 +$
2. $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow +$
3. $\text{HCl} + \rightarrow \text{MgCl}_2 +$
4. $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow +$
5. $\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CaSO}_4 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

ΘΕΜΑ Γ (20 ΜΟΝΑΔΕΣ):

1. Να αντιστοιχίσετε τις ονομασίες της στήλης Α με τους τύπους της στήλης Β

ΣΤΗΛΗ Α	ΣΤΗΛΗ Β
Υδροχλωρικό Οξύ	HNO_3
Θειικό Οξύ	H_2CO_3
Νιτρικό Οξύ	HCl
Ανθρακικό Οξύ	H_2SO_4

2. Να αντιστοιχίσετε τις ουσίες της στήλης Α με το αντίστοιχο pH της στήλης Β

ΣΤΗΛΗ Α	ΣΤΗΛΗ Β
Σόδα	2
Γαστρικό Οξύ	3
Ούρα	4
Σάλια	5
Ντοματοχυμός	6
Ξίδι	7

**ΑΡΕΙΜΑΝΙΟ**

ΔΙΚΤΥΟ ΦΡΟΝΤΙΣΤΗΡΙΩΝ ΜΕΣΗΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ

ΘΕΜΑ Δ (20 ΜΟΝΑΔΕΣ):

H																	He
														N	O	F	Ne
	Mg															Cl	Ar
	Ca																

1. Να γράψετε τα μέταλλα που σημειώνονται στον παρακάτω πίνακα.
2. Να γράψετε τα αμέταλλα που σημειώνονται στον παρακάτω πίνακα.
3. Να αναφέρετε ποια στοιχεία ανήκουν στα αλκάλια , στα αλογόνα, στις αλκαλικές γαίες και στα ευγενή αέρια.
4. Να γράψετε δύο στοιχεία που έχουν κοινές ιδιότητες και να εξηγήσετε γιατί επιλέξατε τα συγκεκριμένα.

ΘΕΜΑ Ε (20 ΜΟΝΑΔΕΣ):

1. Τί ονομάζουμε τέλεια καύση;
2. Τί ονομάζουμε ατελή καύση ;
3. Να γράψετε τις χημικές εξισώσεις
 - I. Της τέλειας καύσης βουτανίου και μεθανίου
 - II. Της ατελής καύσης μεθανίου που παράγεται μονοξείδιο του άνθρακα.

Καλή Επιτυχία!!!