

ΘΕΜΑ 1ο :

Να συμπληρώσετε τα κενά στις παρακάτω προτάσεις :

1. Το διάλυμα κάθε οξέος περιέχει κατιόντα
2. Οι ουσίες που εμφανίζουν τις κοινές ιδιότητες των οξέων λέμε ότι παρουσιάζουν..... χαρακτήρα.
3. Βιτριόλι λέγεται το οξύ.
4. Η αντίδραση ενός οξέος με μια βάση λέγεται
5. Όξινα οξειδία ονομάζονται τα οξειδία ορισμένων.....
6. Τα οξέα προσβάλλουν τα άλατα και εκλύεται διοξείδιο του
7. Ο Περιοδικός Πίνακας αποτελείται από οριζόντιες γραμμές οι οποίες ονομάζονται και κατακόρυφες στήλες οι οποίες ονομάζονται του Περιοδικού Πίνακα.

ΘΕΜΑ 2ο :

Στον παρακάτω πίνακα δίδονται οι τιμές pH ορισμένων διαλυμάτων. Χαρακτήρισε τα διαλύματα αυτά με τις λέξεις : όξινο, βασικό, ουδέτερο.

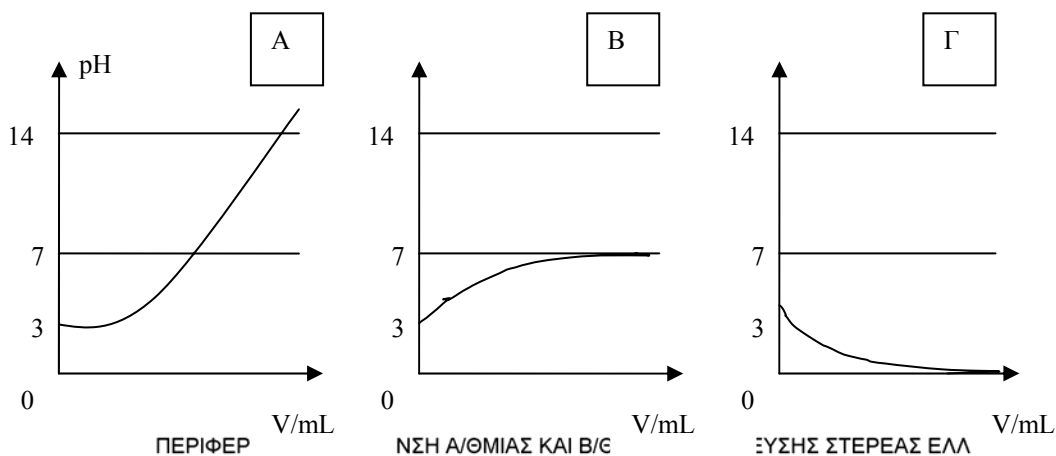
Διάλυμα	Τιμή pH	Χαρακτήρας
Σαπουνόνερο	10	
Ζαχαρόνερο	7	
Ντοματοχυμός	4	
Χλωρίνη	12	
Ελληνικός καφές	5	

ΘΕΜΑ 3ο :

Να αναφέρετε τις κοινές ιδιότητες των βάσεων. Που οφείλονται οι ιδιότητες των βασικών διαλυμάτων;

ΘΕΜΑ 4ο :

Δίνονται οι ακόλουθες γραφικές παραστάσεις ενός διαλύματος με pH=3:



ΘΕΜΑΤΑ (ΣΥΝΕΧΕΙΑ)

1. Η γραφική παράσταση που απεικονίζει τη μεταβολή του pH κατά την προσθήκη νερού στο παραπάνω διάλυμα είναι η
Δικαιολογήστε την απάντησή σας.
2. Τι θα συνέβαινε στο παραπάνω διάλυμα αν αντί να προσθέσουμε νερό αφαιρέσουμε;
3. Ποια από τις παραπάνω γραφικές παραστάσεις θα απεικόνιζε την διαδικασία αυτή;

ΘΕΜΑ 5ο :

Τι λέγεται καύση υδρογονανθράκων; Σε ποιες κατηγορίες διακρίνεται; Να γράψετε τη χημική εξίσωση που περιγράφει την πλήρη καύση του μεθανίου.

ΘΕΜΑ 6ο :

Ποια στοιχεία ονομάζονται αλκάλια; Ποιες είναι οι κοινές ιδιότητες των αλκαλίων;

ΘΕΜΑ 7ο :

Να αναφέρετε τους τρόπους παρασκευής της αιθυλικής αλκοόλης.

ΘΕΜΑ 8ο :

Να συμπληρώσετε τα κενά του παρακάτω πίνακα. (Αφορούν τα αλογόνα)

Όνομασία	Μοριακός τύπος	Χρώμα	Φυσική κατάσταση	Χημικός τύπος ένωσης με κάλιο
Φθόριο		Κιτρινοπράσινο		
	Br ₂		Στερεό	

ΘΕΜΑ 9ο :

Πώς σχηματίστηκαν οι γαιάνθρακες; Ποιες είναι οι διάφορες μορφές των γαιανθράκων;

ΝΑ ΑΠΑΝΤΗΣΕΤΕ ΥΠΟΧΡΕΩΤΙΚΑ ΣΕ 6 ΑΠΟ ΤΑ 9 ΘΕΜΑΤΑ

ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ