



**ΕΛΛΗΝΙΚΗ ΔΗΜΟΚΡΑΤΙΑ
ΥΠΟΥΡΓΕΙΟ ΠΟΛΙΤΙΣΜΟΥ,
ΠΑΙΔΕΙΑΣ ΚΑΙ ΘΡΗΣΚΕΥΜΑΤΩΝ**

ΠΕΡ/ΚΗ Δ/ΝΣΗ Π & Δ ΕΚΠ/ΣΗΣ Ν. ΑΙΓΑΙΟΥ

Δ/ΝΣΗ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠ/ΣΗΣ ΔΩΔ/ΣΟΥ

ΓΥΜΝΑΣΙΟ ΑΝΤΙΜΑΧΕΙΑΣ

Τάξη: Γ΄ Γυμνασίου

Γραπτές ανακεφαλαιωτικές απολυτήριες εξετάσεις

Περίοδος: **Μαΐου - Ιουνίου 2015**

Μάθημα: **Χημεία**

Αντιμάχεια 13- 5 - 2015

Εξεταστέα Ύλη

1η Ενότητα: Οξέα – Βάσεις – Άλατα

1. Τα οξέα:
 - 1.1 Ιδιότητες των οξέων
 - 1.2 Οξέα κατά Arrhenius
 - 1.3 Η κλίμακα pH ως μέτρο της οξύτητας
 - 1.4 Το pH του καθαρού νερού
 - 1.5 Το pH των όξινων διαλυμάτων
 - 1.6 Μέτρηση του pH ενός διαλύματος
2. Οι βάσεις:
 - 2.1 Ιδιότητες των βάσεων
 - 2.2 Βάσεις κατά Arrhenius
 - 2.3 Η κλίμακα pH ως μέτρο της βασικότητας

2η Ενότητα: Ταξινόμηση των στοιχείων – Στοιχεία με ιδιαίτερο ενδιαφέρον

1. Ο περιοδικός πίνακας:
 - 1.2 Στο σήμερα: Ο σύγχρονος περιοδικός πίνακας
 - 1.3 Τα μέταλλα και τα αμέταλλα στον περιοδικό πίνακα
 - 1.4 Γιατί υπάρχουν χημικά στοιχεία με παρόμοιες ιδιότητες;
3. Μερικές ιδιότητες και χρήσεις των μετάλλων:
 - 3.1 Μέταλλα και αμέταλλα
 - 3.2 Οι αντιδράσεις των μετάλλων με αραιά διαλύματα οξέων
4. Ο άνθρακας:
 - 4.1 Γενικά
 - 4.2 Φυσικοί άνθρακες
5. Το πυρίτιο:
 - 5.1 Γενικά
 - 5.2 Το γυαλί
 - 5.4 Οι οπτικές ίνες
 - 5.5 Οι ημιαγωγοί

ΕΝΟΤΗΤΑ 3: Η ΧΗΜΕΙΑ ΤΟΥ ΑΝΘΡΑΚΑ

2. Πετρέλαιο - φυσικό αέριο – πετροχημικά
 - 2.2 Σύσταση και σχηματισμός πετρελαίου και φυσικού αερίου
 - 2.3 Αποθείωση και κλασματική απόσταξη του πετρελαίου
 - 2.4 Σύσταση και χρήσεις του φυσικού αερίου
 - 2.5 Πλεονεκτήματα από τη χρήση του φυσικού αερίου

Ο Διευθυντής

Η Εισηγήτρια

Παπανικολάου Φίλιππος

Πίδουλα Αγγελική