



ΕΞΕΤΑΣΤΕΑ ΥΛΗ ΣΤΗ ΧΗΜΕΙΑ Γ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ ΙΟΥΝΗΣ 2024

1^η Ενότητα :Οξέα -Βάσεις -Άλατα

Υποενότητα 1: Οξέα

- 1.1 Ιδιότητες των οξέων.
- 1.2 Οξέα κατά Arrhenius.
- 1.3 Η κλίμακα του pH ως μέτρο της οξύτητας.
- 1.4 Το pH του καθαρού νερού.
- 1.5 Το pH όξινων διαλυμάτων.
- 1.6 Μέτρηση του pH ενός διαλύματος.

Υποενότητα 2: Βάσεις

- 2.1 Ιδιότητες των βάσεων.
- 2.2 Βάσεις κατά Arrhenius.
- 2.3 Η κλίμακα του pH ως μέτρο της βασικότητας.

Υποενότητα 3: Εξουδετέρωση

3.1 Εξουδετέρωση-Είναι θέμα Χημείας (αντιόξινα -τσίμπημα των εντόμων-το pH του εδάφους).

Υποενότητα 4: Τα άλατα

- 4.1 Σχηματισμός κρυστάλλων χλωριούχου νατρίου.
- 4.3 Τα άλατα.

Υποενότητα 5: Εφαρμογές των οξέων, βάσεων & αλάτων στην καθημερινή ζωή

- 5.1 Ανθρώπινος οργανισμός
- 5.2 Καθαριότητα στην καθημερινή ζωή: σαπούνια, απορρυπαντικά και καθαριστικά
- 5.3 Αρκετή τροφή για να χορτάσει όλος ο κόσμος και
- 5.4 Προστατεύοντας τον πλανήτη από την όξινη βροχή

2^η Ενότητα: Ταξινόμηση των στοιχείων-στοιχεία με ιδιαίτερο ενδιαφέρον

Υποενότητα 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 στοιχεία με παρόμοιες χημικές ιδιότητες.

Υποενότητα 3: Μερικές ιδιότητες και χρήσεις των μετάλλων

- 3.1 Μέταλλα και αμέταλλα.

3.2 Οι αντιδράσεις των μετάλλων με αραιά διαλύματα οξέων (εκτός οι χημικές εξισώσεις).

3.4 Τα κράματα.

Οι διδάσκουσες
Αναγνωστοπούλου Ιωάννα
Λάζαρη Γερασίμη