

## Θ Ε Μ Α Τ Α

- ΘΕΜΑ 1: Να αναφέρετε τρεις κοινές ιδιότητες των οξέων.
- ΘΕΜΑ 2: Τι ονομάζουμε εξουδετέρωση; Να γράψετε την αντίδραση της εξουδετέρωσης.
- ΘΕΜΑ 3: Το δηλητήριο της μέλισσας είναι όξινο.  
Ποιο από τα παρακάτω υγρά είναι κατάλληλο για την εξουδετέρωση του;  
α) Ξίδι  
β) Διάλυμα αμμωνίας  
γ) Διάλυμα υδροχλωρικού οξέος
- ΘΕΜΑ 4: Ένα λίπασμα γράφει στην ετικέτα 13-15-18. Τι χαρακτηρίζουν κατά σειρά οι αριθμοί αυτοί;
- ΘΕΜΑ 5: Ένα διάλυμα βάσης έχει pH ίσο με 13. Στο διάλυμα προσθέτουμε μία ποσότητα διαλύματος ενός οξέος. Ποια από τις τιμές: 11, 7, 8, 4, 5, 14 αποκλείεται να είναι η τιμή του pH του διαλύματος που θα προκύψει; Αιτιολογείστε την απάντησή σας.
- ΘΕΜΑ 6: Οι κατακόρυφες στήλες του περιοδικού πίνακα ονομάζονται (1) \_\_\_\_\_.  
Οι οριζόντιες σειρές του περιοδικού πίνακα ονομάζονται (2) \_\_\_\_\_.  
Η 1<sup>η</sup> ομάδα του περιοδικού πίνακα είναι η ομάδα των (3) \_\_\_\_\_.  
Η 17<sup>η</sup> ομάδα του περιοδικού πίνακα είναι η ομάδα των (4) \_\_\_\_\_.  
Η 18<sup>η</sup> ομάδα του περιοδικού πίνακα είναι η ομάδα των (5) \_\_\_\_\_.
- ΘΕΜΑ 7: Ποιοι άνθρακες ονομάζονται κρυσταλλικοί και ποιοι άμορφοι;  
Δώστε 2 παραδείγματα κρυσταλλικών ανθράκων.
- ΘΕΜΑ 8: α) Δώστε την αντίδραση καύσης του μεθανίου (CH<sub>4</sub>).  
β) Ποια είδη καύσεων γνωρίζετε; Ποια είναι τα προϊόντα τους;
- ΘΕΜΑ 9: Τι είναι οι ζυμώσεις; Πως ερμηνεύεται η δράση των ενζύμων;

**Από τα 9 θέματα να απαντηθούν τα 6**