

ΟΡΙΖΟΝΤΙΑ

- 1 Υγρό του στομαχιού μας
- 2 Τα στοιχεία της 2ης ομάδας είναι οι αλκαλικές
- 4 Υπάρχουν στα αναφυκτικά, στο ξίδι, στους χυμούς
- 6 Οι οριζόντιες γραμμές του περιοδικού πίνακα
- 8 Ενώσεις που δίνουν ανιόντα υδροξειδίου
- 10 Κράμα από σίδηρο και άνθρακα
- 11 Ουσίες που αλλάζουν χρώμα όταν ενωθούν με οξέα ή βάσεις
- 13 Κράμα χαλκού και ψευδάργυρου
- 14 Καταλαμβάνουν την επάνω δεξιά περιοχή του περιοδικού πίνακα
- 17 Μείγματα που χρησιμοποιούνται στις οικοδομές για τη σύνδεση των οικοδομικών υλικών
- 20 Αντίδραση κατά την οποία οξύ και βάση δίνουν αλάτι και νερό
- 21 Περιέχουν τα ήπια καθαριστικά
- 22 NaOH, το ... του νατρίου
- 23 Διάλυμα με pH=7
- 24 Εκφράζει πόσο όξινο είναι ένα διάλυμα
- 25 Οι κατακόρυφες στήλες του περιοδικού πίνακα

ΚΑΘΕΤΑ

- 1 Οξύ που όταν συσσωρεύεται στους μυς νιώθουμε κούραση
- 3 Χημικές ενώσεις που προκύπτουν από την ένωση οξέων με βάσεις
- 5 Αντίδραση στην οποία ένα μέταλλο αντικαθιστά ένα άλλο μέταλλο
- 6 Χαρτί με το οποίο μετράμε το pH ενός διαλύματος
- 7 CaCO₃, το ανθρακικό ...
- 9 Στην εξωτερική τα ηλεκτρόνια έχουν τη μεγαλύτερη ενέργεια
- 12 Σειρά των μετάλλων που δείχνει τη δραστηκότητά τους
- 15 Το πιο δραστικό μέταλλο
- 16 Αέρια που ανήκουν στην 18η ομάδα του περιοδικού πίνακα
- 18 Άλατα που διαλύονται πολύ εύκολα στο νερό
- 19 ... νάτριο, το αλάτι που τρώμε