**Γλωσσάρι Χημείας**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Επιστημονική λέξη**  **στα ελληνικά** | **Επιστημονική λέξη στη γλώσσα σου** | **Επιστημονική λέξη**  **Στα αγγλικά** | **Τι σημαίνει;** | ***Τι σημαίνει;* (Γραμμένο στη γλώσσα μετάφρασης)** | **Παράδειγμα / Εικόνα** |
| **άλατα** |  | **salts** | Χημικές ενώσεις που σχηματίζονται μαζί με νερό, σε αντίδραση εξουδετέρωσης. |  |  |
| **αντιδρώντα** |  | **reactant** | Η ουσία ή οι ουσίες που υπάρχουν πριν την χημική αντίδραση. |  |  |
| **ατελής καύση** |  | **incomplete combustion** | Καύση ενός υδρογονάνθρακα χωρίς πολύ οξυγόνο. Στα προϊόντα υπάρχουν μονοξείδιο του άνθρακα ή και αιθάλη. |  |  |
| **ατομικός αριθμός** |  | **atomic number** | Ο αριθμός των πρωτονίων που υπάρχει σε κάθε άτομο ενός χημικού στοιχείου. Τον δείχνουμε με το γράμμα Ζ. |  | [Lithium atom on white background Stock Photo - 24653466](https://www.123rf.com/photo_24653466_lithium-atom-on-white-background.html) |
| **άτομο** |  | **atom** | Το πιο μικρό κομμάτι μιας ουσίας που δεν μπορούμε να το κόψουμε σε άλλο μικρότερο. |  | [Modelo Bohr Átomo Lítio Com Prótons Nêutrons Elétrons Ilustração — Fotografia de Stock](https://br.depositphotos.com/201674846/stock-photo-lithium-atom-bohr-model-proton.html) |
| **βάσεις** |  | **bases** | Χημικές ενώσεις που όταν τις ρίξουμε στο νερό, δίνουν ανιόντα υδροξειδίου (OH -). |  |  |
| **βασικός χαρακτήρας** |  | **basic** | Όλες οι βάσεις:  Έχουν καυστική γεύση.  Έχουν σαπωνοειδή αφή.  Αλλάζουν το χρώμα των δεικτών |  |  |
| **εξουδετέρωση** |  | **neutralization** | Αντίδραση εξουδετέρωσης έχουμε όταν αντιδρά ένα οξύ και μία βάση.  Σχηματίζονται νερό και άλας. |  |  |
| **ηλεκτρόνιο** |  | **electron** | Υποατομικό σωματίδιο που γυρίζει γύρω από τον πυρήνα του ατόμου. Έχει το πιο μικρό αρνητικό φορτίο (-). |  |  |
| **ιόν** |  | **ion** | Ένα άτομο που έχει χάσει ή έχει πάρει ηλεκτρόνια. Τα ιόντα *δεν* είναι ηλεκτρικά ουδέτερα. |  |  |
| **καθαρή ουσία** |  | **pure substance** | Ένα πράγμα που είναι φτιαγμένο από ένα μόνο υλικό. |  |  |
| **καύση** |  | **combustion** | όταν μια ουσία αντιδρά με οξυγόνο και βγαίνει θερμότητα (ζέστη) και φως (φλόγα). |  |  |
| **καυσαέρια** |  | **exhaust gas** | Τα προϊόντα της καύσης. |  |  |
| **κλίμακα ph** |  | **ph scale** | Αρχίζει από το μηδέν και τελειώνει στο 14.  Μετράμε πόσο δυνατό είναι ένα οξύ και πόσο δυνατή είναι μια βάση.  Τα οξέα στην κλίμακα ph είναι από το 0 μέχρι το 7.  Οι βάσεις στην κλίμακα ph, είναι από το 7 μέχρι το 14. |  |  |
| **μαζικός αριθμός** |  | **mass number** | Αν προσθέσουμε τα πρωτόνια και τα νετρόνια που υπάρχουν στον πυρήνα ενός ατόμου, έχουμε τον μαζικό αριθμό. Τον δείχνουμε με το γράμμα Α. |  |  |
| **μίγμα** |  | **mixture** | Ένα πράγμα που είναι φτιαγμένο από δύο και περισσότερα υλικά. |  |  |
| **μοριακός τύπος** |  | **molecular formula** | Τα σύμβολα των μορίων των χημικών ενώσεων. |  | H2O μοριακός τύπος νερού |
| **μόριο** |  | **molecule** | Το μικρότερο κομμάτι μιας ουσίας που μπορεί να υπάρχει ελεύθερο στον κόσμο και να είναι ακριβώς όμοιο με την ουσία που το πήραμε. |  | Μόριο ζάχαρης |
| **νετρόνιo** |  | **neutron** | Υποατομικό σωματίδιο στον πυρήνα του ατόμου. Δεν έχει φορτίο. |  |  |
| **νόμος διατήρησης μάζας** |  | **conservation of mass** | Σε μια χημική αντίδραση, όσο ζυγίζουν τα αντιδρώντα, τόσο θα ζυγίζουν και τα προϊόντα. |  |  |
| **ουδέτερο ph** |  | **neutral ph** | Το ph που έχει τιμή 7. Το καθαρό νερό έχει ph=7. Είναι ουδέτερο. |  |  |
| **οξέα** |  | **acids** | Χημικές ενώσεις που όταν τις ρίξουμε στο νερό, δίνουν κατιόντα υδρογόνου (H+). |  |  |
| **όξινος χαρακτήρας** |  | **acidic** | Όλα τα οξέα:  Έχουν ξινή γεύση.  Αντιδρούν με ανθρακικά άλατα και δίνουν διοξείδιο του άνθρακα (CO2).  Αντιδρούν με πολλά μέταλλα και δίνουν υδρογόνο (H2).  Αλλάζουν το χρώμα των δεικτών. |  |  |
| **περιοδικός πίνακας** |  | **periodic table** | Ένας πίνακας με όλα τα χημικά στοιχεία. Έχει 7 οριζόντιες γραμμές και 18 κάθετες στήλες. |  | [File:Periodic table printable.pdf](https://commons.wikimedia.org/wiki/File:Periodic_table_printable.pdf) |
| **πολυμερισμός** |  | **polymerization** | Πολλά μικρά μόρια ενώνονται μεταξύ τους. Δίνουν ένα πολύ μεγάλο μόριο, το μακρομόριο. |  |  |
| **προϊόντα** |  | **products** | Η ουσία ή οι ουσίες που γίνονται μετά τη χημική αντίδραση |  |  |
| **προσομοιώματα** |  | **model of atoms** | Οι μικρές μπάλες που δείχνουμε τα άτομα. |  |  |
| **πρωτόνιο** |  | **proton** | Υποατομικό σωματίδιο στον πυρήνα του ατόμου. Έχει το πιο μικρό θετικό φορτίο (+). |  |  |
| **τέλεια καύση** |  | **complete combustion** | Όταν στην καύση ενός υδρογονάνθρακα υπάρχει πολύ οξυγόνο και τα προϊόντα που παίρνουμε είναι διοξείδιο του άνθρακα και νερό |  |  |
| **υδρογονάνθρακες** |  | **hydrocarbons** | Χημικές ενώσεις που τα μόριά τους γίνονται από άτομα άνθρακα (C) και άτομα υδρογόνου (H). |  |  |
| **υλικά** |  | **substances** | Τα διάφορα πράγματα που είναι φτιαγμένος ο κόσμος. |  |  |
| **υποατομικά σωματίδια** |  | **subatomic particles** | Από αυτά είναι φτιαγμένο το άτομο. Είναι τα πρωτόνια, τα νετρόνια και τα ηλεκτρόνια |  |  |
| **χημική αντίδραση** |  | **chemical reaction** | Γίνεται όταν ξεκινάμε από μία ή περισσότερες ουσίες και παίρνουμε άλλες καινούργιες που δεν υπήρχαν. |  | [https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/thumb/d/d4/The_House_of_Leaves_-_Burning_4.jpg/220px-The_House_of_Leaves_-_Burning_4.jpg](https://en.wikipedia.org/wiki/Book_burning) |
| **χημική ένωση** |  | **chemical compound** | Ουσία που το μόριο της είναι φτιαγμένο από διαφορετικά άτομα.  Υπάρχουν εκατομμύρια χημικές ενώσεις. |  |  |
| **χημικά στοιχεία** |  | **chemical elements** | Απλές ουσίες που δεν μπορούμε να τις χωρίσουμε σε κάτι πιο απλό. Τα μόρια τους είναι φτιαγμένα από ίδια άτομα. Υπάρχουν 115 χημικά στοιχεία. |  | Αποτέλεσμα εικόνας για δαχτυλίδι απο χρυσό φωτο" |
| **χημικό σύμβολο** |  | **chemical symbol** | Το γράμμα ή τα δύο γράμματα με τα οποία δείχνουμε ένα χημικό στοιχείο. |  |  |