



ELECTROCHEMISTRY-ΗΛΕΚΤΡΟΧΗΜΕΙΑ

&

ELECTROLYTES - ΗΛΕΚΤΡΟΛΥΤΕΣ



ΛΙΟΥΤΑ ΠΑΝΩΡΑΙΑ

ΗΛΕΚΤΟΧΗΜΕΙΑ

Η ηλεκτροχημεία είναι ο δυναμικός επιστημονικός κλάδος της χημείας που σχετίζεται με τον ηλεκτρισμό.

Η ηλεκτροχημεία είναι χημικές ενώσεις που συγκροτούνται από ηλεκτρικά φορτισμένα σωματίδια που λέγονται ιόντα.

Τι είναι όμως χημικές ενώσεις?



2 άτομα
υδρογόνου

+

1 άτομο
οξυγόνου

=

1 μόριο νερού

H_2

+

O

=

H_2O

Ονομάζονται τα υλικά σώματα τα οποία αποτελούνται από άτομα διαφορετικού είδους ώστε να παράγουν ένα αποτέλεσμα.

Βασική σειρά δραστηριότητας μετάλλων.

Υψηλότερη αντίδραση μετάλλων

Κάλιο (k)



Ασβέστιο (ca)



Νάτριο (Na)



Μαγγάνιο (Mn)



Χαμηλότερη αντίδραση μετάλλων.



Υδράργυρος (Hg)



Άργυρος (Ag)



Λευκόχρυσος (pt)



Χρυσός (Au)



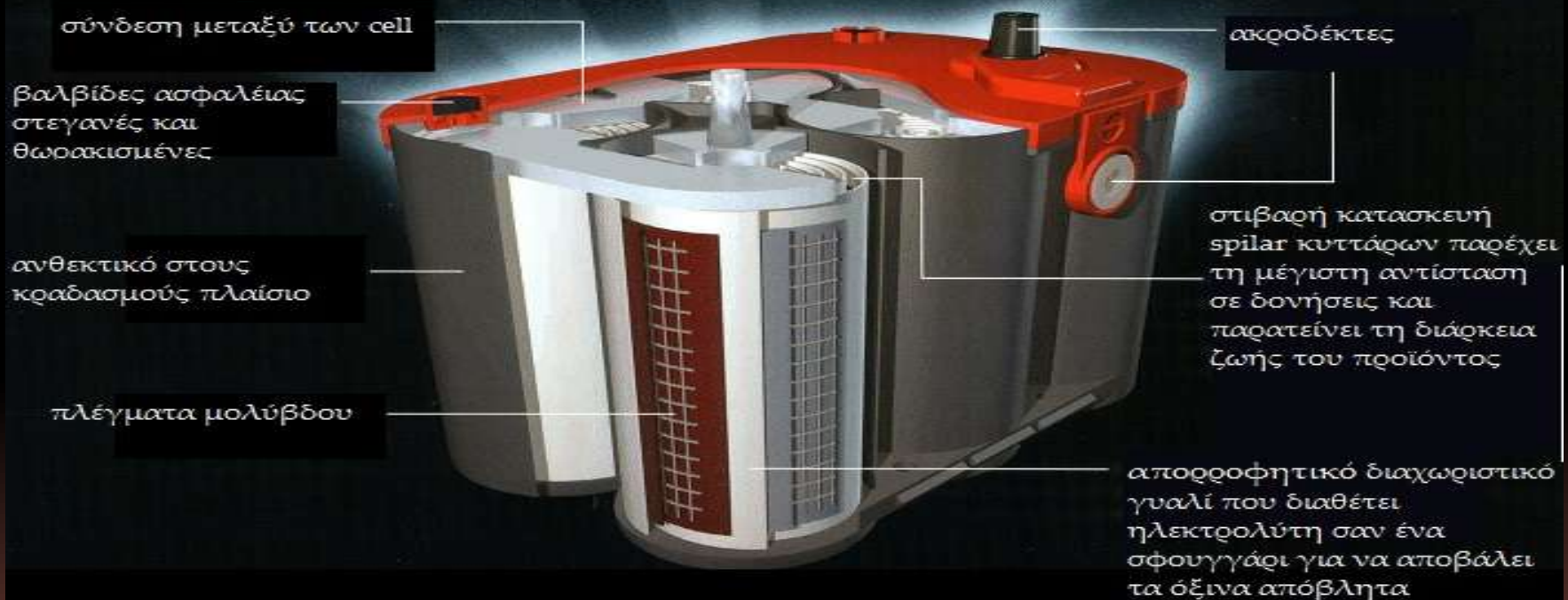
ΗΛΕΚΤΡΟΛΥΤΕΣ

Είναι οποιοδήποτε ουσία που σε υδατικό διάλυμα παρέχει ελεύθερα κινούμενα ιόντα και έτσι καθίσταται ηλεκτρικά αγωγίμο.



Χρησιμότητα του ηλεκτρολύτη.

Υπάρχουν όμως, πέρα από υγρά διαλύματα, τηγμένοι ηλεκτρολύτες, σε μορφή τζέλ (συναντώνται σε μπαταρίες)



The anatomy of GEL battery

Ηλεκτρολύτες όμως (συναντώνται και στους ηλεκτρολυτικούς πυκνωτές).



Βιβλιογραφία

- www.el.wikipedia.org
- www.thefreedictionary.com
- www.merriam-webster.com
- www.highbloodpressure.about.com
- www.electrochemistry.grc

ΕΡΩΤΗΣΕΙΣ



ΕΥΧΑΡΙΣΤΩ ΓΙΑ ΤΟ ΧΡΟΝΟ ΣΑΣ!