

αμαλγάματος για οδοντιατρική αποκατάσταση σε ορισμένες περιοχές. Χρησιμοποιείται στον φωτισμό: ηλεκτρικό ρεύμα διέρχεται μέσω ατμών υδραργύρου σε ένα λαμπτήρα φθορισμού παράγοντας υπεριώδες φως βραχέων κυμάτων το οποίο προκαλεί στη συνέχεια το φώσφορο στο σωλήνα να φθορίσει, δημιουργώντας ορατό φως.

Ιστορία



Το σύμβολο για τον πλανήτη Ερμή (♄) έχει χρησιμοποιηθεί από τους αρχαίους χρόνους για να εκπροσωπεί το στοιχείο

Ο υδράργυρος βρέθηκε σε Αιγυπτιακούς τάφους που χρονολογούνται από το 1500 π.Χ.^[1].

Στην Κίνα και στο Θιβέτ πιστεύονταν ότι η χρήση του υδραργύρου παρατείνει τη ζωή και αποκαθιστά τα κατάγματα.

Γενικά

Ο υδράργυρος ανήκει στα στοιχεία μετάπτωσης στον περιοδικό πίνακα. Είναι ένα ισχυρό δηλητήριο. Απαντά στον οργανισμό σε πολύ μικρές ποσότητες. Όταν ανευρίσκεται σε μεγάλες ποσότητες επηρεάζει τον εγκέφαλο^[2]. Υδράργυρος χρησιμοποιείται στα ιατρικά θερμόμετρα, σε ορισμένα όργανα, όπως το βαρόμετρο, στους λαμπτήρες φθορισμού και σε άλλα αντικείμενα.

Ιδιότητες

Φυσικές

Ο υδράργυρος είναι ένα βαρύ, αργυρόλευκο μέταλλο. Σε σύγκριση με άλλα μέταλλα είναι σχετικά καλός αγωγός της θερμότητας, αλλά αρκετά καλός αγωγός του ηλεκτρισμού. Ο υδράργυρος έχει εξαιρετικά χαμηλή θερμοκρασία τήξης για ένα d-στοιχείο.

Δείτε Επίσης

Ενώσεις Υδραργύρου:

Άλατα Υδραργύρου

- Φθοριούχος Υδράργυρος

3η: 3300 kJ/mol

Φυσικά χαρακτηριστικά

Κρυσταλλικό πλέγμα	ρομβοεδρικό
Σημείο τήξης	-38,83°C
Σημείο βρασμού	356,73°C
Κρίσιμο σημείο	1477°C, 172,00 MPa
Πυκνότητα	(υγρού μετάλλου) 13,534 g/cm ³
Ειδική θερμοχωρητικότητα	(25°C) 27,983 J/mol
Μαγνητική συμπεριφορά	διαμαγνητικό
Ειδική ηλεκτρική αντίσταση	(25°C) 961nΩ/m
Ειδική θερμική αγωγιμότητα	(27°C) 8,30 W/m
Ταχύτητα του ήχου	(υγρό 20°C) 1451,4 m/s

Η κατάσταση αναφοράς είναι η πρότυπη κατάσταση (25°C, 1 Atm)
εκτός αν σημειώνεται διαφορετικά

- Χλωριούχος Υδράργυρος
- Βρωμιούχος Υδράργυρος
- Ιωδιούχος Υδράργυρος
- Αζώθ (αλχημεία)



Πηγές

- ΓΙΑΤΙ Ο ΥΔΡΑΡΓΥΡΟΣ ΕΙΝΑΙ ΕΠΙΚΙΝΔΥΝΟΣ ; (http://www.polkarag.gr/FILES/chem/Hg/Hg_fils/harmful.htm)

Παραπομπές

1. «Υδράργυρος και περιβάλλον — Βασικά γεγονότα» (<https://web.archive.org/web/20110916172302/http://www.ec.gc.ca/mercure-mercury/default.asp?lang=En&n=9A4397AD-1>). Περιβαλλοντικό Κέντρο του Καναδά, Ομοσπονδιακή κυβέρνηση του Καναδά. 2004. Αρχειοθετήθηκε από το πρωτότυπο (<http://www.ec.gc.ca/mercure-mercury/default.asp?lang=En&n=9A4397AD-1>) στις 16 Σεπτεμβρίου 2011. Ανακτήθηκε στις 27 Μαρτίου 2008.
2. Ο βλαβερός υδράργυρος (<http://enimerwsi.wordpress.com/2009/02/26/%CE%BF-%CE%B2%CE%BB%CE%B1%CE%B2%CE%B5%CF%81%CF%8C%CF%82-%CF%85%CE%B4%CF%81%CE%AC%CF%81%CE%B3%CF%85%CF%81%CE%BF%CF%82/>)

Εξωτερικοί σύνδεσμοι

-  Πολυμέσα σχετικά με το θέμα Mercury (element) στο Wikimedia Commons
-  Λεξιλογικός ορισμός του υδράργυρος στο Βικιλεξικό

Ανακτήθηκε από "<https://el.wikipedia.org/w/index.php?title=Υδράργυρος&oldid=10803167>"