

## Ύττριο

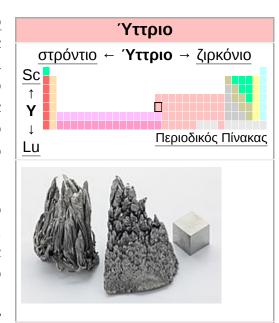
Να μην συγχέεται με το Υττέρβιο.

Το Υττριο είναι χημικό στοιχείο με σύμβολο Υ και ατομικό αριθμό 39. Είναι αργυρόχρωμο μέταλλο μετάπτωσης χημικά παρόμοιο με τις <u>λανθανίδες</u> και ιστορικά έχει κατηγοριοποιηθεί ως μια από τις <u>σπάνιες γαίες</u>. Το ύττριο βρίσκεται πάντα συνδυασμένο με λανθανίδες σε ορυκτά σπανίων γαιών και δεν βρίσκεται ποτέ στη φύση ως ελεύθερο στοιχείο. Το μόνο σταθερό του <u>ισότοπο</u>, <sup>89</sup>Υ, είναι επίσης το μόνο φυσικά συναντώμενο ισότοπο.

Το 1787, ο Καρλ Άξελ Αρρένιους ανακάλυψε ένα νέο ορυκτό κοντά στο Ύττερμπυ στη Σουηδία και το ονόμασε υττερβίτη, από το όνομα του χωριού. Ο Γιόχαν Γκάντολιν ανακάλυψε οξείδιο του υττρίου σε δείγμα του Αρρένιους το 1789, και ο Άντερς Γκούσταφ Έκεμπεργκ ονόμασε το νεό οξείδιο υττρία. Το στοιχείο ύττριο απομονώθηκε πρώτη φορά το 1828 από τον Φρίντριχ Βέλερ.

## Εξωτερικοί σύνδεσμοι

- \*\* Λεξιλογικός ορισμός του ύττριο στο Βικιλεξικό
- δ Πολυμέσα σχετικά με το θέμα <u>Yttrium</u> στο Wikimedia Commons



Ιστορία	
Ταυτότητα του	στοιχείου
Όνομα, σύμβολο	Ύττριο (Υ)
Ατομικός αριθμός (Ζ)	39
Κατηγορία	στοιχείο μετάπτωσης
ομάδα, περίοδος, τομέας	3 ,5, d
Σχετική ατομική μάζα (Α <sub>r</sub> )	88.90585
Ηλεκτρονική διαμόρφωση	[Kr] 4d <sup>1</sup> 5s <sup>2</sup>
Αριθμός CAS	7440-65-5
Ατομικές ιδιότητες	
Ατομική ακτίνα	180 pm
Ομοιοπολική ακτίνα	190±7 pm
Ηλεκτραρνητικότητα	1.22
Κυριότεροι αριθμοί οξείδωσης	<b>3</b> , 2, 1
Ενέργειες ιονισμού	1η: 600 kJ/mol 2η: 1180 KJ/mol 3η: 1980 KJ/mol
Φυσικά χαρακτηριστικά	
Κρυσταλλικό σύστημα	εξαγωνικό

Κρυσταλλικό πλέγμα	ολοεδρικά κεντρωμένο
Σημείο τήξης	1979 °C (2779 °F) (1726 K)
Σημείο βρασμού	3336 °C (3609 °F) (6037 K)
Πυκνότητα	(20 °C)4.472 g/cm3
Μαγνητική συμπεριφορά	παραμαγνητικό
Λόγος Poison	0.243
Η κατάσταση αναφοράς είναι η πρότυπη κατάσταση (25°C, 1 Atm) εκτός αν σημειώνεται διαφορετικά	

Ανακτήθηκε από "https://el.wikipedia.org/w/index.php?title=Ύττριο&oldid=10668259"