

Βάριο

Το χημικό στοιχείο **Βάριο** είναι ένα μέταλλο με ατομικό αριθμό 56 και ατομικό βάρος 137,33. Αναφέρεται με το διεθνές σύμβολο Ba. Έχει θερμοκρασία τήξης 725 C° και θερμοκρασία βρασμού 1140 C°.

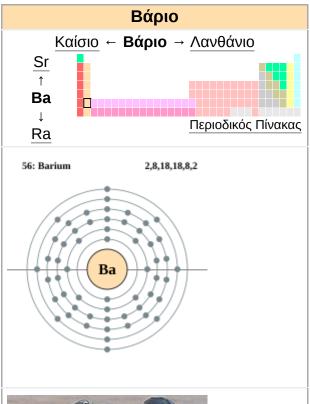
Στην κατάσταση καθαρού μετάλλου, έχει το χρώμα του αργύρου, είναι κάπως σκληρότερο από τον μόλυβδο, ευήλατο και σφυρήλατο. Με σημείο τήξης 850 C° και σε υγρασία, καίγεται με φλόγα κιτρινοπράσινη πολύ λαμπερή. Δε συναντάται ελεύθερο στη φύση, αλλά μόνο στα άλατά του. Το βάριο είναι μέταλλο πολύ δραστικό.

Το βάριο στην Ακτινολογία

Το βάριο βρίσκει χρήση στην Ακτινολογία και συγκεκριμένα στην εξέταση του στομάχου που καλείται βαριούχο γεύμα. Στη συγκεκριμένη εξέταση, χορηγείται βάριο υψηλής πυκνότητας, το οποίο περιέχει ουσίες οι οποίες διευκολύνουν την καλή επάλειψη του βλεννογόνου και παρεμποδίζουν την αντίδραση του με άλλα οξέα και το σχηματισμό φυσαλίδων αέρα. Επιπλέον, χρησιμοποιείται και στην εξέταση του παχέος εντέρου που λέγεται βαριούχος υποκλυσμός.

Εξωτερικοί σύνδεσμοι

- δ Πολυμέσα σχετικά με το θέμα <u>Barium</u> στο Wikimedia Commons
- *** Λεξιλογικός ορισμός του βάριο στο Βικιλεξικό





Βάριο κάτω από ατμόσφαιρα αργού

Ιστορία		
Ανακαλύφθηκε	από τον <u>Καρλ Βίλχελμ</u> <u>Σιλ</u> το 1772	
Πρώτη Απομόνωση	από τον Χάμφρι Ντέιβι το 1808	
Ταυτότητα του στοιχείου		
Όνομα, σύμβολο	Βάριο (Ba)	
Ατομικός αριθμός (Ζ)	56	
Κατηγορία	Αλκαλικές γαίες	
ομάδα, περίοδος, τομέας	2 ,6, s	
Σχετική ατομική μάζα (<i>A_r</i>)	137.327	
Ηλεκτρονική διαμόρφωση	[Xe] 6s ² 2, 8, 18, 18, 8, 2	

Ιστορία

Αριθμός CAS	7440-39-3	
Атоµік	ές ιδιότητες	
Ατομική ακτίνα	222 pm	
Ομοιοπολική ακτίνα	215±11 pm	
Ακτίνα van der Waals	268 pm	
Ηλεκτραρνητικότητα	0.89 (κλίμακα Pauling)	
Κυριότεροι αριθμοί	+2	
οξείδωσης	(δυνατό βασικό	
	οξείδιο)	
Ενέργειες ιονισμού	1η: 502.9 kJ/mol	
	2η: 965.2 kJ/mol	
	3η: 3600 kJ/mol	
Φυσικά χαρακτηριστικά		
Κρυσταλλικό πλέγμα	χωροκεντρωμένο κυβικό right	
Σημείο τήξης	1000 K, 727 °C, 1341 °F	
Σημείο βρασμού	2170 K, 1897 °C, 3447 °F	
Πυκνότητα	3.51 g/cm ³	
	Υγρή πυκνότητα στο	
	σ.τ. του = 3.338 g/cm ³	
Ενθαλπία τήξης	7.12 kJ/mol	
Ενθαλπία εξάτμισης	140.3 kJ/mol	
Ειδική θερμοχωρητικότητα	28.07 J/mol/°C	
Μαγνητική συμπεριφορά	παραμαγνητικό	
Ειδική ηλεκτρική αντίσταση	(20 °C) 332 nΩ·m	
Ειδική <u>θ</u> ερμική αγωγιμότητα	18.4 W/m/°C	
Σκληρότητα Mohs	1.25	
Μέτρο ελαστικότητας (Young's modulus)	13 GPa	
Μέτρο διάτμησης (Shear modulus)	4.9 GPa	
Μέτρο ελαστικότητας όγκου (Bulk modulus)	9.6 GPa	
Ταχύτητα του ήχου	(20 °C) 1620 m/s	
Η κατάσταση αναφοράς είναι η πρότυπη κατάσταση		
(25°C, 1 Atm) εκτός αν σημειώνεται διαφορετικά		
εκτυς αν σημειωνεται οιαφορετικα		

Ανακτήθηκε από "https://el.wikipedia.org/w/index.php?title=Bάριο&oldid=10668219"