

# Ptable

“Ptable का उपयोग करके आवर्त सारणी का अन्वेषण करें”

-लीना जैन द्वारा प्रस्तुत

विज्ञान में स्नातक शिक्षक (माध्यमिक)

मधुसूदन ग्लोबल स्कूल, मीरा रोड



Ptable

# □ Ptable क्या है?

- Ptable एक वेबसाइट है जो एक मुफ्त, स्तरित और इंटरैक्टिव आवर्त सारणी प्रदान करती है।
- मुख्य पृष्ठ आवर्त सारणी को प्रदर्शित करता है, जिसे आप विकिपीडिया की परिभाषाएँ प्राप्त करने के लिए क्लिक कर सकते हैं।
- आप तत्वों के 18 समूहों के बारे में जान सकते हैं, 16 संपत्तियों और उनके उप-गुणों का पता लगा सकते हैं, ऑर्बिटल्स की छवियों को देख सकते हैं, चयनित या सभी आइसोटोपों की सूची, और पुनरावृत्ति यौगिकों, और भी बहुत कुछ।

# □ एजुकेशन में Ptable

- यह छोटे बच्चों के लिए एक अद्भुत शैक्षिक वेबसाइट है जो तत्वों और बड़े बच्चों को उनकी रसायन विज्ञान कक्षाओं में मदद करने के लिए सीखते हैं।
- ब्रह्मांड में परमाणु संख्या से बहुतायत तक प्रत्येक तत्व के बारे में जानकारी की सरासर मात्रा काफी है, लेकिन फिर रंग कोड, गतिशील और इंटरैक्टिव डेटा, विशिष्ट स्रोतों से वीडियो और पॉडकास्ट के पूर्ण सेट के लिंक, और हड़ताली और ऑर्डर करने योग्य जोड़ें चित्र और पोस्टर, और आपको कुछ गंभीर गहराई के साथ एक वेबसाइट मिली है।

# □ Ptable के निर्माता

- माइकल दया ने अक्टूबर 1997 में Ptable का निर्माण किया, जो इसके निर्माण के लिए कॉपीराइट और ट्रेडमार्क रखता है, लेकिन उपयोग और अनुप्रयोग के लिए सभी के लिए स्वतंत्र है।
- Ptable, द्वारा दया के अपने शब्दों में, "मेंडेलीव की रचना जीवंत हो जाती है।"
- कोई कंप्यूटर या मोबाइल के लिए भी इंस्टॉल कर सकता है और ऑफ़लाइन काम कर सकता है। यह iOS और Android आधारित उपकरणों का भी समर्थन करता है और काफी अनुकूलनीय है।

# □ कंप्यूटर पर Ptable के साथ कैसे शुरू करें?

← → ↻ google.com/search?sxsrf=ALeKk03z\_29nMdtN-N16I7jAiL0DTC2aAw%3A1601051174697&source=hp&ei=JhpuX-m\_J\_uW4-EP3bGO0AU&q=ptable.com+periodic+table&oq=pta... ☆

Google ptable.com periodic table × | 🔊 🔍

🔍 All 🖼️ Images 📰 News 📺 Videos 🛒 Shopping ⋮ More Settings Tools

About 1,52,000 results (0.64 seconds)

ptable.com > ... ▾

[Periodic Table - Ptable](#)

Interactive **periodic table** showing names, electrons, and oxidation states. Visualize trends, 3D orbitals, isotopes, and mix compounds. Fully descriptive writeups.  
[Print PDF](#) · [Questions](#) · [Lesson plans](#) · [Contact](#)

ptable.com > ... ▾

[Dynamic Periodic Table](#)

Jun 29, 2020 - No problem! **Ptable** will always be free for everyone. If you find yourself here daily, please consider whitelisting our single ad banner, donating \$1 ...

ptable.com > print > periodic-table ▾ PDF

[Ptable.com Periodic Table](#)

Page 1. **PERIODIC TABLE** OF ELEMENTS.  
You visited this page on 18/9/20.

ptable.com > print ▾

[Printable Periodic Table PDF - Ptable](#)

https://ptable.com/?lang=en

तापमान



0 °C

32 °F

273 K

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15 निकटोजन	16 काल्काजन	17 हैलोजन	18
1	<b>H</b> हाइड्रोजन 1.008																	<b>He</b> हिलियम 4.0026
2	<b>Li</b> लिथियम 6.94	<b>Be</b> बेरिलियम 9.0122															<b>Ne</b> नियॉन 20.180	
3	<b>Na</b> सोडियम 22.990	<b>Mg</b> मग्नेशियम 24.305															<b>Ar</b> आर्गन 39.948	
4	<b>K</b> पोटेशियम 39.098	<b>Ca</b> कॉल्सियम 40.078	<b>Sc</b> स्कोण्डियम 44.956	<b>Ti</b> टाइटैनियम 47.867	<b>V</b> वनीडियम 50.942	<b>Cr</b> क्रोमियम 51.996	<b>Mn</b> मंगनीज 54.938	<b>Fe</b> लोहा 55.845	<b>Co</b> कोबाल्ट 58.933	<b>Ni</b> निकल 58.693	<b>Cu</b> तांबू 63.546	<b>Zn</b> जस्ता 65.38	<b>Ga</b> गैलियम 69.723	<b>Ge</b> जर्मेनियम 72.630	<b>As</b> असेनिक 74.922	<b>Se</b> सेलोनियम 78.971	<b>Br</b> ब्रॉमिन 79.904	<b>Kr</b> क्रिप्टॉन 83.798
5	<b>Rb</b> रुबीडियम 85.468	<b>Sr</b> स्ट्रॉन्शियम 87.62	<b>Y</b> इट्रियम 88.906	<b>Zr</b> ज़र्कोनियम 91.224	<b>Nb</b> नायोबियम 92.906	<b>Mo</b> मोलिब्डेनम 95.95	<b>Tc</b> टेक्नीशियम (98)	<b>Ru</b> रुथेनियम 101.07	<b>Rh</b> रोडियम 102.91	<b>Pd</b> पॅलॅडियम 106.42	<b>Ag</b> चांदी 107.87	<b>Cd</b> केडमियम 112.41	<b>In</b> इण्डियम 114.82	<b>Sn</b> टिन 118.71	<b>Sb</b> स्टैन्मोनी 121.76	<b>Te</b> टेलुरियम 127.60	<b>I</b> आयोडिन 126.90	<b>Xe</b> जेनॉन 131.29
6	<b>Cs</b> सीज़ियम 132.91	<b>Ba</b> बैरियम 137.33	57-71	<b>Hf</b> हॉफ्मियम 178.49	<b>Ta</b> टैंग्स्टन 180.95	<b>W</b> टंग्स्टन 183.84	<b>Re</b> रेनियम 186.21	<b>Os</b> ओस्मियम 190.23	<b>Ir</b> इरिडियम 192.22	<b>Rt</b> रूटिनियम 195.08	<b>Au</b> सोना 196.97	<b>Hg</b> पारा 200.59	<b>Tl</b> थैलियम 204.38	<b>Pb</b> सीसा 207.2	<b>Bi</b> बिस्मथ 208.98	<b>Po</b> पोलोनियम (209)	<b>At</b> लावणी (210)	<b>Rn</b> रेडॉन (222)
7	<b>Fr</b> फ्रान्सियम (223)	<b>Ra</b> रेडियम (226)	89-103	<b>Rf</b> रूदरफोर्डियम (267)	<b>Db</b> डुबनियम (268)	<b>Sg</b> सेबर्गियम (269)	<b>Bh</b> बोरियम (270)	<b>Hs</b> हैसियम (277)	<b>Mt</b> मेइटनरियम (278)	<b>Ds</b> डाम्स्ट्राडियम (281)	<b>Rg</b> रेंट्जेनियम (282)	<b>Cn</b> कोपरनिसियम (285)	<b>Nh</b> उनडनदियम (286)	<b>Fl</b> फ्लोरोवियम (289)	<b>Mc</b> मोस्कोवियम (290)	<b>Lv</b> लिवेर्मोरियम (293)	<b>Ts</b> उन्डनसेडियम (294)	<b>Og</b> ओगनेसोनियम (294)
For elements with no stable isotopes, the mass number of the isotope with the longest half-life is in parentheses.																		
			6	<b>La</b> लैन्थेनम 138.91	<b>Ce</b> सीरियम 140.12	<b>Pr</b> प्रॉथिनोडिमियम 140.91	<b>Nd</b> निओडिमियम 144.24	<b>Pm</b> प्रॉमिथियम (145)	<b>Sm</b> समरियम 150.36	<b>Eu</b> यूरोपियम 151.96	<b>Gd</b> गैडोलिनियम 157.25	<b>Tb</b> टर्बियम 158.93	<b>Dy</b> डिसप्रोसियम 162.50	<b>Ho</b> हॉलमियम 164.93	<b>Er</b> अर्बियम 167.26	<b>Tm</b> थुलियम 168.93	<b>Yb</b> इटरबियम 173.05	<b>Lu</b> लुटेशियम 174.97
			7	<b>Ac</b> एक्टिनियम (227)	<b>Th</b> थोरियम 232.04	<b>Pa</b> प्रॉटैक्टिनियम 231.04	<b>U</b> यूरेनियम 238.03	<b>Np</b> नेप्टूनियम (237)	<b>Pu</b> प्लूटोनियम (244)	<b>Am</b> अमेरिशियम (243)	<b>Cm</b> क्यूरियम (247)	<b>Bk</b> बर्कलियम (247)	<b>Cf</b> कैलीफोर्नियम (251)	<b>Es</b> आइस्टीनियम (252)	<b>Fm</b> फर्मियम (257)	<b>Md</b> मैडलेंडियम (258)	<b>No</b> नोबेलियम (259)	<b>Lr</b> लॉरेन्सियम (266)

होमपेज

ptable.com/?lang=hi#Properties

Ptable Properties

विद्युद्गुण Isotopes Compounds

Wide

तापमान - + 0 °C 32 °F 273 K

1 1

**H**

हाइड्रोजन

1.008

Series Reactive nonmetals

Write-up हाइड्रोजन विकिपीडिया

State at 0 °C गैस

Weight 1.008u

Energy levels 1

Electronegativity 2.20

गलनांक -259.1°C

रूपांक -252.9°C

Electron affinity 72.8kJ/mol

Ionization, 1ता 1,312.0kJ/mol

Radius, calculated 53pm

Hardness, Brinell N/AMPa

Modulus, bulk N/AGPa

Density, STP 0.0899kg/m<sup>3</sup>

C ठोस

Hg द्रव

H गैस

Rf Unknown

धातु

अधातु

उपधातु

Reactive nonmetals

उत्कृष्ट गैस

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
1 H हाइड्रोजन 1.008	2 He हीलियम 4.0026																	
3 Li लिथियम 6.94	4 Be बेरिलियम 9.0122																	
11 Na सोडियम 22.990	12 Mg मैग्नेशियम 24.305																	
19 K पोटेशियम 39.098	20 Ca कैल्शियम 40.078	21 Sc स्कैंडियम 44.956	22 Ti टाइटेनियम 47.867	23 V वनेडियम 50.942	24 Cr क्रोमियम 51.996	25 Mn मंगानेज़ 54.938	26 Fe लोहा 55.845	27 Co कोबाल्ट 58.933	28 Ni निकल 58.693	29 Cu ताँबा 63.546	30 Zn जस्ता 65.38	31 Ga गैलियम 69.723	32 Ge जर्मेनियम 72.630	33 As आर्सेनिक 74.922	34 Se सेलेनियम 78.971	35 Br ब्रोमीन 79.904	36 Kr क्रिप्टॉन 83.798	
37 Rb रुबीडियम 85.468	38 Sr स्ट्रॉन्शियम 87.62	39 Y इट्रियम 88.906	40 Zr ज़र्कोनियम 91.224	41 Nb नायॉबियम 92.906	42 Mo मोलिब्डेनम 95.95	43 Tc टेक्नैशियम (98)	44 Ru रुथेनियम 101.07	45 Rh रोडियम 102.91	46 Pd पैलैडियम 106.42	47 Ag चाँदी 107.87	48 Cd कैडमियम 112.41	49 In इण्डियम 114.82	50 Sn टिन 118.71	51 Sb एंटीमनी 121.76	52 Te टेलूरियम 127.60	53 I आयोडिन 126.90	54 Xe खेनॉन 131.29	
55 Cs सेसियियम 132.91	56 Ba बारियम 137.33	57-71	72 Hf हॉफ्मियम 178.49	73 Ta टंगस्टन 180.95	74 W टंगस्टन 183.84	75 Re रोनियम 186.21	76 Os ओस्मियम 190.23	77 Ir इरॉडियम 192.22	78 Pt प्लैटिनम 195.08	79 Au सोना 196.97	80 Hg पारा 200.59	81 Tl थैलियम 204.38	82 Pb सीसा 207.2	83 Bi बिस्मथ 208.98	84 Po पोलोनियम (209)	85 At तांबणी (210)	86 Rn रेडॉन (222)	
87 Fr फ्रान्सियम (223)	88 Ra रेडियम (226)	89-103	104 Rf रूदरफोर्डियम (267)	105 Db डब्ल्यू (268)	106 Sg सेबॉर्गियम (269)	107 Bh बोरियम (270)	108 Hs हॉसियम (277)	109 Mt मेह्टेनियम (278)	110 Ds डामेस्ट्रॉडियम (281)	111 Rg रेंडजेनियम (282)	112 Cn कार्पोनियम (285)	113 Nh उन्ननादियम (286)	114 Fl फ्लोरोवियम (289)	115 Mc मॉस्कोवियम (290)	116 Lv लिवेर्मोरियम (293)	117 Ts उन्नसेंटियम (294)	118 Og पुन्नॉक्टियम (294)	
For elements with no stable isotopes, the mass number of the isotope with the longest half-life is in parentheses.																		
			57 La लैन्थनम 138.91	58 Ce सेरियम 140.12	59 Pr प्रोमिथियम 140.91	60 Nd नियोडिमियम 144.24	61 Pm प्रोमिथियम (145)	62 Sm समारियम 150.36	63 Eu यूरोपियम 151.96	64 Gd गैडोलिनियम 157.25	65 Tb टर्बियम 158.93	66 Dy डिस्प्रोसियम 162.50	67 Ho होल्मियम 164.93	68 Er आर्बियम 167.26	69 Tm थुलियम 168.93	70 Yb इट्रियबियम 173.05	71 Lu लुथेसियम 174.97	
			89 Ac अक्टिनियम (227)	90 Th थोरियम 232.04	91 Pa प्रोटेक्टिनियम 231.04	92 U यूरैनियम 238.03	93 Np नेपच्युनियम (237)	94 Pu प्लूटोनियम (244)	95 Am अमेरिशियम (243)	96 Cm क्युरियम (247)	97 Bk बर्केलियम (247)	98 Cf कैल्फोर्नियम (251)	99 Es एइस्टैटिनियम (252)	100 Fm फर्मियम (257)	101 Md मॅडोसिनियम (258)	102 No नोबेलियम (259)	103 Lr लॉरेन्सियम (266)	

गुण - यह तत्वों के भौतिक और रासायनिक गुणों को प्रदर्शित करता है।

1 1  
**H**  
 हाइड्रोजन  
 1.008

Oxidation states	-1, 1
Configuration	1s <sup>1</sup>
Expanded	1s <sup>1</sup>
Energy levels	1
Quantum numbers	l=0, m=0, n=1



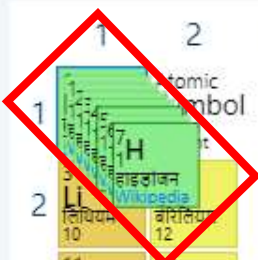
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H हाइड्रोजन -1	2 He हेलियम	<div style="border: 2px solid red; padding: 5px;"> <p>s block</p> <p>p block</p> <p>d block</p> <p>f block</p> </div>															
2	3 Li लिथियम 1	4 Be बेरिलियम 2																
3	11 Na सोडियम 1	12 Mg मॅग्नेशियम 2																
4	19 K पोटेशियम 1	20 Ca कैल्शियम 2	21 Sc स्कैंडियम 3	22 Ti टाइटेनियम 4	23 V वनेडियम 5	24 Cr क्रोमियम 3, 6	25 Mn मँगनीज 2, 4, 7	26 Fe लोहा 2, 3	27 Co कोबाल्ट 2, 3	28 Ni निकल 2	29 Cu ताँबा 2	30 Zn जस्ता 2	31 Ga गैलियम 3	32 Ge जर्मेनियम -4, 2, 4	33 As आर्सेनिक -3, 3, 5	34 Se सेलिनियम -2, 2, 4, 6	35 Br ब्रोमीन -1, 1, 3, 5, 7	36 Kr क्रिप्टोन 2
5	37 Rb रुबिडियम 1	38 Sr स्ट्रॉन्शियम 2	39 Y इट्रियम 3	40 Zr ज़र्कोनियम 4	41 Nb नापोबियम 5	42 Mo मोलिब्डेनम 4, 6	43 Tc टेक्नाशियम 4, 7	44 Ru रूथेनियम 3, 4	45 Rh रोडियम 3	46 Pd पॅलॅडियम 2, 4	47 Ag चाँदी 1	48 Cd कैडमियम 2	49 In इण्डियम 3	50 Sn स्नॉन -4, 2, 4	51 Sb एन्टिमनी -3, 3, 5	52 Te टेलूरियम -2, 2, 4, 6	53 I आयोडिन -1, 1, 3, 5, 7	54 Xe ज़ेनॉन 2, 4, 6
6	55 Cs सीज़ियम 1	56 Ba बारियम 2	57-71	72 Hf हॉफ्मियम 4	73 Ta टैंग्स्टम 5	74 W टंग्स्टन 4, 6	75 Re रोनियम 4	76 Os ओस्मियम 4	77 Ir इरिडियम 3, 4	78 Pt प्लैटिनम 2, 4	79 Au सोना 3	80 Hg पारा 1, 2	81 Tl थैलियम 1, 3	82 Pb सीसा 2, 4	83 Bi बिस्मथ 3	84 Po पोलोनियम -2, 2, 4	85 At लावणो -1, 1	86 Rn रडॉन 2
7	87 Fr फ्रान्सियम 1	88 Ra रेडियम 2	89-103	104 Rf रदरफोर्डियम 4	105 Db डब्लियम 5	106 Sg सीबर्गियम 6	107 Bh बोरियम 7	108 Hs हसियम 8	109 Mt मेइटनेरियम	110 Ds डाम्स्ट्राडियम	111 Rg रेंट्जेनियम	112 Cn कार्परनियम	113 Nh उनउनादियम	114 Fl Flerovium	115 Mc Moscovium	116 Lv Livermorium	117 Ts उनउनसेवियम	118 Og युनूनावियम
Oxidation states are the number of electrons added to or removed from an element when it forms a chemical compound.																		
6	57 La लैथनम 3	58 Ce सेरियम 3, 4	59 Pr प्रोमिथियम 3	60 Nd नियोडिमियम 3	61 Pm प्रोमिथियम 3	62 Sm समरियम 3	63 Eu यूरोपियम 2, 3	64 Gd गैडोलिनियम 3	65 Tb टर्बियम 3	66 Dy डिस्प्रोसियम 3	67 Ho होल्मियम 3	68 Er एर्बियम 3	69 Tm थुलियम 3	70 Yb यूट्रियम 3	71 Lu लुथेजियम 3			
7	89 Ac अक्टिनियम 3	90 Th थोरियम 4	91 Pa प्रॉटेक्टिनियम 5	92 U यूरैनियम 6	93 Np नेप्टूनियम 5	94 Pu प्लूटोनियम 4	95 Am अमरेशियम 3	96 Cm क्यूरियम 3	97 Bk बर्केलियम 3	98 Cf कैल्फोर्नियम 3	99 Es आइस्टीनियम 3	100 Fm फर्मियम 3	101 Md मण्डलीवियम 3	102 No नोबेलियम 2	103 Lr लॉरेन्सियम 3			

विद्युद्गु - यह कक्षाओं में इलेक्ट्रॉनों की संख्या और तत्वों की 3 डी संरचना को प्रदर्शित करता है।



7  
1  
**H**  
हाइड्रोजन  
7.052749

Count	7
Write-up	<a href="#">हाइड्रोजन-7</a>
Mass	7.052749u
Mass excess	49.135MeV
Binding energy	0.9401MeV
Abundance	0%
अर्धायु कात	2.3E-11ps
Decay mode	न्यूट्रॉन उत्सर्जन
Decay width	20MeV
Specific activity	2.6E33TBq/g
चुम्बकीय आघूर्ण	N/A $\mu$ m
Quadrupole moment	N/Ab



$\alpha$ अल्फा क्षय	$\beta^-$ बीटा क्षय
p प्रोटॉन उत्सर्जन	$\beta^+$ Positron emission
n न्यूट्रॉन उत्सर्जन	$\epsilon$ Electron capture
SF Spontaneous fission	Stable

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
1 H हाइड्रोजन	2 He हीलियम																	
3 Li लिथियम	4 Be बेरिलियम																	
5 B बोरॉन	6 C कार्बन	7 N नाइट्रोजन	8 O ऑक्सीजन	9 F फ्लोरीन	10 Ne नियॉन													
11 Na सोडियम	12 Mg मैग्नेशियम																	
13 Al एल्युमिनियम	14 Si सिलिकॉन	15 P फॉस्फोरस	16 S सल्फर	17 Cl क्लोरीन	18 Ar आर्गन													
19 K पोटेशियम	20 Ca कैल्शियम	21 Sc स्कोण्डियम	22 Ti टाइटैनीयम	23 V वैनेडियम	24 Cr क्रोमियम	25 Mn मैंगनीज	26 Fe लोहा	27 Co कोबाल्ट	28 Ni निकल	29 Cu तांबा	30 Zn जस्ता	31 Ga गैलियम	32 Ge जर्मेनियम	33 As आर्सेनिक	34 Se सेलैनीयम	35 Br ब्रोमीन	36 Kr क्रिप्टॉन	
37 Rb रूबीडियम	38 Sr स्ट्रॉन्शियम	39 Y इट्रियम	40 Zr ज़र्कोनियम	41 Nb नायॉबियम	42 Mo मॉलिब्डेनम	43 Tc टेक्नेशियम	44 Ru रूथेनियम	45 Rh रोडियम	46 Pd पैलैडियम	47 Ag चाँदी	48 Cd केल्विनियम	49 In इंडियम	50 Sn टिन	51 Sb एन्टिमनी	52 Te टेलुरियम	53 I आयोडिन	54 Xe जेनॉन	
55 Cs सोडियम	56 Ba बेरियम	57-71	72 Hf हार्फ़नियम	73 Ta टैंग्स्टन	74 W टंग्स्टन	75 Re रॉनेशियम	76 Os ऑस्मियम	77 Ir इरिडियम	78 Pt प्लैटिनम	79 Au सोना	80 Hg पारा	81 Tl थैलियम	82 Pb सीसा	83 Bi बिस्मथ	84 Po पोलोनियम	85 At लावणी	86 Rn रेडॉन	
87 Fr फ्रान्सियम	88 Ra रैडियम	89-103	104 Rf रूथेनॉर्मेडियम	105 Db डुबनियम	106 Sg सोबोर्गियम	107 Bh बोरियम	108 Hs हॉसियम	109 Mt मैट्टेनियम	110 Ds डाम्स्ट्रॉफ़ियम	111 Rg रेट्ज़ेनियम	112 Cn कार्पेनियम	113 Nh नुनोनियम	114 Fl फ्लोरोवियम	115 Mc मॉस्कोवियम	116 Lv लिवेर्मोरियम	117 Ts तेनिससियम	118 Og ओगनेसोनियम	
		6	57 La लैन्थनम	58 Ce सेरियम	59 Pr प्रोसेप्रिडियम	60 Nd नियोडैमियम	61 Pm प्रोमिथियम	62 Sm समरियम	63 Eu यूरोपियम	64 Gd गैडोलिनियम	65 Tb टर्बियम	66 Dy डिसप्रोसियम	67 Ho हॉलमियम	68 Er एरबियम	69 Tm थुलियम	70 Yb यूट्रैकियम	71 Lu लूथेसियम	
		7	89 Ac एक्टिनियम	90 Th थोरियम	91 Pa प्राक्टीनियम	92 U यूरेनियम	93 Np नेप्टूनियम	94 Pu प्लूटोनियम	95 Am अमेरिशियम	96 Cm क्यूरियम	97 Bk बर्केलियम	98 Cf कैल्फोर्नियम	99 Es आइस्टोनियम	100 Fm फर्मियम	101 Md मैडलेंडियम	102 No नोबेलियम	103 Lr लॉरेन्सियम	

आइसोटोप - यह गठित समस्थानिकों की संख्या और तत्वों के विभिन्न समस्थानिक गुणों को प्रदर्शित करता है।

53  
I  
आयोडिन  
126.90

D <sub>2</sub> O	<a href="#">heavy water</a>
HO <sub>2</sub> R	a lipid hydroperoxide
H <sub>2</sub> O	<a href="#">ice</a>
H <sub>2</sub> O	<a href="#">steam</a>
H <sub>2</sub> O	<a href="#">water</a>
H <sub>2</sub> <sup>18</sup> O	water-18 O <a href="#">oxidane</a>
<sup>3</sup> H <sub>2</sub> O	water-t2
H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	<a href="#">hydrogen peroxide</a>
Ag <sub>2</sub> O	silver(I)oxide
Al(OH) <sub>3</sub>	<a href="#">aluminum hydroxide</a>
As(OH) <sub>3</sub>	<a href="#">arsenious acid</a>
BF <sub>3</sub> ·O(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	<a href="#">boron trifluoride etherate</a>
H <sub>3</sub> AsO <sub>4</sub>	arsenic acid, solid

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H हाइड्रोजन 31.577																	2 He हीलियम
2	3 Li लिथियम 6.9	4 Be बेरिलियम 9.0											5 B बोरॉन 10.8	6 C कार्बन 12.0	7 N नाइट्रोजन 14.0	8 O ऑक्सीजन 16.0	9 F फ्लोरीन 19.0	10 Ne नियॉन
3	11 Na सोडियम 22.9	12 Mg मैग्नेशियम 24.3											13 Al एल्युमिनियम 26.9	14 Si सिलिकॉन 28.1	15 P फॉस्फोरस 30.9	16 S सल्फर 32.0	17 Cl क्लोरीन 35.4	18 Ar आर्गन
4	19 K पोटेशियम 39.1	20 Ca कैल्शियम 40.0	21 Sc स्कोण्डियम 44.9	22 Ti टाइटैनीयम 47.9	23 V वनीडियम 50.9	24 Cr क्रोमियम 52.0	25 Mn मैंगनीज 54.9	26 Fe लोहा 55.8	27 Co कोबाल्ट 58.9	28 Ni निकल 58.7	29 Cu ताँब 63.5	30 Zn जस्ता 65.4	31 Ga गैलियम 69.7	32 Ge जर्मेनियम 72.6	33 As आर्सेनिक 74.9	34 Se सेलैनीयम 78.9	35 Br ब्रोमीन 79.9	36 Kr क्रिप्टॉन
5	37 Rb रुबिडियम 85.4	38 Sr स्ट्रॉन्शियम 87.6	39 Y इट्रियम 88.9	40 Zr जर्कोनियम 91.2	41 Nb नायॉबियम 92.9	42 Mo मॉलिब्डेनम 95.9	43 Tc टेक्नेशियम 98.9	44 Ru रुथेनियम 101.1	45 Rh रोडियम 102.9	46 Pd पॅलॅडियम 106.4	47 Ag चाँदी 107.9	48 Cd केडमियम 112.4	49 In इण्डियम 114.8	50 Sn टिन 118.7	51 Sb स्टैन्मोनो 121.8	52 Te टेलुरियम 127.6	53 I आयोडिन 126.9	54 Xe जेनॉन
6	55 Cs सोजियम 132.9	56 Ba बेरियम 137.3	57-71 Lanthanides	72 Hf हार्फनियम 178.5	73 Ta टैंगस्टन 180.9	74 W टंगस्टन 183.8	75 Re रेनियम 186.2	76 Os ऑस्मियम 190.2	77 Ir इरोडियम 192.2	78 Pt प्लैटिनम 195.1	79 Au सोना 197.0	80 Hg पारा 200.6	81 Tl थैलियम 204.4	82 Pb सीसा 207.2	83 Bi बिस्मथ 208.9	84 Po पोलोनियम	85 At लावणो	86 Rn रेडॉन
7	87 Fr फ्रान्सियम	88 Ra रैडियम	89-103 Actinides	104 Rf रदरफोर्डियम	105 Db डब्ल्यू	106 Sg सीबर्गियम	107 Bh बोरियम	108 Hs हैसियम	109 Mt मैट्टेनियम	110 Ds डामरुडियम	111 Rg रेंट्जेनियम	112 Cn कापरनियम	113 Nh उननादियम	114 Fl फ्लोरोवियम	115 Mc मॉस्कोवियम	116 Lv लिवर्मोरियम	117 Ts तेन्सोवियम	118 Og ओगनेसोनियम

Numbers in place of weights indicate the number of compounds formed by adding that element to your compound search.

57 La लैन्थेनम 138.9	58 Ce सेरियम 140.1	59 Pr प्रोमिथियम 140.9	60 Nd नियोडैमियम 144.2	61 Pm प्रोमिथियम	62 Sm समरियम 150.4	63 Eu युरोपियम 151.9	64 Gd गैडोलिनियम 157.3	65 Tb टर्बियम 158.9	66 Dy डिसप्रोसियम 162.5	67 Ho होल्मियम 164.9	68 Er एरबियम 167.3	69 Tm थुलियम 168.9	70 Yb युबेरियम 173.0	71 Lu लुथेसियम 174.9
89 Ac एक्टिनियम	90 Th थोरियम 232.0	91 Pa पारैक्टिनियम	92 U यूरेनियम 238.0	93 Np नेप्टूनियम	94 Pu प्लूटोनियम	95 Am अमेरिशियम	96 Cm क्यूरियम	97 Bk बर्केलियम	98 Cf कैल्फोर्नियम	99 Es आइस्टैटिनियम	100 Fm फर्मोनियम	101 Md मैण्डेलीवियम	102 No नोबेलियम	103 Lr लॉरेन्सियम

**COMPOUNDS - यह गठित तत्वों की संख्या और चयनित तत्वों के लिए विभिन्न मैचों को प्रदर्शित करता है।**

Don't like ads? No problem! Ptable will always be free for everyone.

1  
**H**  
Hydrogen  
1.008

- Series: Reactive nonmetals
- Write-up: [Hydrogen](#) Wikipedia
- State at 0 °C: Gas
- Weight: 1.008u
- Energy levels: 1
- Electronegativity: 2.20
- Melting point: -259.1°C
- Boiling point: -252.9°C
- Electron affinity: 72.8kJ/mol
- Ionization, 1st: 1,312.0kJ/mol
- Radius, calculated: 53pm
- Hardness, Brinell: N/AMPa
- Modulus, bulk: N/AGPa
- Density, STP: 0.0899kg/m<sup>3</sup>

Year -  +

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1 H Hydrogen 1766	2 He Helium 1895	3 Li Lithium 1817	4 Be Beryllium 1797	5 B Boron 1808	6 C Carbon 3750 BCE	7 N Nitrogen 1772	8 O Oxygen 1772	9 F Fluorine 1866	10 Ne Neon 1898	11 Na Sodium 1807	12 Mg Magnesium 1755	13 Al Aluminium 1825	14 Si Silicon 1824	15 P Phosphorus 1669	16 S Sulfur 500 BCE	17 Cl Chlorine 1774	18 Ar Argon 1894
19 K Potassium 1807	20 Ca Calcium 1808	21 Sc Scandium 1879	22 Ti Titanium 1791	23 V Vanadium 1801	24 Cr Chromium 1797	25 Mn Manganese 1774	26 Fe Iron 2000 BCE	27 Co Cobalt 1735	28 Ni Nickel 1751	29 Cu Copper 8000 BCE	30 Zn Zinc 1500	31 Ga Gallium 1875	32 Ge Germanium 1866	33 As Arsenic 1250	34 Se Selenium 1817	35 Br Bromine 1826	36 Kr Krypton 1898
37 Rb Rubidium 1861	38 Sr Strontium 1790	39 Y Yttrium 1794	40 Zr Zirconium 1789	41 Nb Niobium 1801	42 Mo Molybdenum 1781	43 Tc Technetium 1937	44 Ru Ruthenium 1844	45 Rh Rhodium 1803	46 Pd Palladium 1803	47 Ag Silver 3000 BCE	48 Cd Cadmium 1817	49 In Indium 1863	50 Sn Tin 3000 BCE	51 Sb Antimony 3000 BCE	52 Te Tellurium 1783	53 I Iodine 1811	54 Xe Xenon 1898
55 Cs Caesium 1860	56 Ba Barium 1808	57-71 Lanthanoids	72 Hf Hafnium 1923	73 Ta Tantalum 1802	74 W Tungsten 1783	75 Re Rhenium 1925	76 Os Osmium 1803	77 Ir Iridium 1803	78 Pt Platinum 1735	79 Au Gold 2500 BCE	80 Hg Mercury 1500 BCE	81 Tl Thallium 1861	82 Pb Lead 4000 BCE	83 Bi Bismuth 1400	84 Po Polonium 1898	85 At Astatine 1940	86 Rn Radon 1900
87 Fr Francium 1939	88 Ra Radium 1898	89-103 Actinoids	104 Rf Rutherfordium 1964	105 Db Dubnium 1967	106 Sg Seaborgium 1974	107 Bh Bohrium 1981	108 Hs Hassium 1984	109 Mt Meitnerium 1982	110 Ds Darmstadtium 1994	111 Rg Roentgenium 1994	112 Cn Copernicium 1996	113 Nh Nihonium 2004	114 Fl Flerovium 1998	115 Mc Moscovium 2004	116 Lv Livermorium 2000	117 Ts Tennessine 2010	118 Og Oganesson 2006
Select a year to dim elements discovered after that year.																	
57 La Lanthanum 1839	58 Ce Cerium 1803	59 Pr Praseodymium 1885	60 Nd Neodymium 1885	61 Pm Promethium 1945	62 Sm Samarium 1879	63 Eu Europium 1901	64 Gd Gadolinium 1880	65 Tb Terbium 1843	66 Dy Dysprosium 1886	67 Ho Holmium 1878	68 Er Erbium 1842	69 Tm Thulium 1879	70 Yb Ytterbium 1878	71 Lu Lutetium 1907			
89 Ac Actinium 1899	90 Th Thorium 1829	91 Pa Protactinium 1913	92 U Uranium 1789	93 Np Neptunium 1940	94 Pu Plutonium 1940	95 Am Americium 1944	96 Cm Curium 1944	97 Bk Berkelium 1949	98 Cf Californium 1950	99 Es Einsteinium 1952	100 Fm Fermium 1952	101 Md Mendelevium 1955	102 No Nobelium 1958	103 Lr Lawrencium 1961			

समय रेखा - किसी तत्व की खोज का वर्ष दर्शाता है।



Search bar with a close button (X)



Periodic table with element symbols, names in Hindi, and atomic weights. Includes a classification legend for metals, nonmetals, and metalloids.

ABOUT

- Feature demo
Questions
Contact

PRODUCTS

- Posters & cards
Lesson plans
Remove ads

EDITIONS

- Print PDF
Image
हिन्दी

SOCIAL

- Share
Discord
Twitter

व्यापक दृष्टिकोण

<b>1</b> <b>H</b> हाइड्रोजन 1.008	Series	Reactive nonmetals	गलनांक	-259.1°C	Modulus, bulk	N/A GPa
	Write-up	हाइड्रोजन विकिपीडिया	क्रयनांक	-252.9°C	Density, STP	0.0899 kg/m³
	State at 0 °C	गैस	Electron affinity	72.8 kJ/mol	Conductivity, thermal	0.1805 W/mK
	Weight	1.008 u	Ionization, 1 <sup>st</sup>	1,312.0 kJ/mol	Heat, specific	14,300 J/kgK
	Energy levels	1	Radius, calculated	53 pm	Abundance, universe	75 %
	Electronegativity	2.20	Hardness, Brinell	N/A MPa	Discovered	1766

तापमान - + 0 °C 32 °F 273 K

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
<b>1</b> <b>H</b> हाइड्रोजन 1.008 Atomic Symbol Name Weight	<b>2</b> <b>He</b> हिलियम 4.0026	<b>3</b> <b>Li</b> लिथियम 6.94	<b>4</b> <b>Be</b> बेरिलियम 9.0122	<b>5</b> <b>B</b> बोरॉन 10.81	<b>6</b> <b>C</b> कार्बन 12.011	<b>7</b> <b>N</b> नाइट्रोजन 14.007	<b>8</b> <b>O</b> ऑक्सीजन 15.999	<b>9</b> <b>F</b> फ्लूोरिन 18.998	<b>10</b> <b>Ne</b> नियोन 20.180	<b>11</b> <b>Na</b> सोडियम 22.990	<b>12</b> <b>Mg</b> मैग्नेशियम 24.305	<b>13</b> <b>Al</b> एल्यूमीनियम 26.982	<b>14</b> <b>Si</b> सिलिकॉन 28.085	<b>15</b> <b>P</b> फॉस्फोरस 30.974	<b>16</b> <b>S</b> सल्फर 32.06	<b>17</b> <b>Cl</b> क्लोरीन 35.45	<b>18</b> <b>Ar</b> आर्गन 39.948
<b>19</b> <b>K</b> पोटेशियम 39.098	<b>20</b> <b>Ca</b> कैल्शियम 40.078	<b>21</b> <b>Sc</b> स्कैंडियम 44.956	<b>22</b> <b>Ti</b> टाइटेनियम 47.867	<b>23</b> <b>V</b> वॉलफ्रैम 50.942	<b>24</b> <b>Cr</b> क्रोमियम 51.996	<b>25</b> <b>Mn</b> मँगनीज 54.938	<b>26</b> <b>Fe</b> लोहा 55.845	<b>27</b> <b>Co</b> कोबाल्ट 58.933	<b>28</b> <b>Ni</b> निकल 58.693	<b>29</b> <b>Cu</b> ताम 63.546	<b>30</b> <b>Zn</b> जस्ता 65.38	<b>31</b> <b>Ga</b> गैलियम 69.723	<b>32</b> <b>Ge</b> जर्मेनियम 72.630	<b>33</b> <b>As</b> आर्सेनिक 74.922	<b>34</b> <b>Se</b> सेलेनियम 78.971	<b>35</b> <b>Br</b> ब्रोमीन 79.904	<b>36</b> <b>Kr</b> क्रिप्टन 83.798
<b>37</b> <b>Rb</b> रुबीडियम 85.468	<b>38</b> <b>Sr</b> स्ट्रॉन्शियम 87.62	<b>39</b> <b>Y</b> इट्रियम 88.906	<b>40</b> <b>Zr</b> जर्मेनियम 91.224	<b>41</b> <b>Nb</b> नाइबोरियम 92.906	<b>42</b> <b>Mo</b> मॉलिब्डेनम 95.95	<b>43</b> <b>Tc</b> टेक्नीशियम (98)	<b>44</b> <b>Ru</b> रूथेनियम 101.07	<b>45</b> <b>Rh</b> राइडियम 102.91	<b>46</b> <b>Pd</b> पैलैडियम 106.42	<b>47</b> <b>Ag</b> चांदी 107.87	<b>48</b> <b>Cd</b> कॉपरडियम 112.41	<b>49</b> <b>In</b> इंडियम 114.82	<b>50</b> <b>Sn</b> टिन 118.71	<b>51</b> <b>Sb</b> एंटीमनी 121.76	<b>52</b> <b>Te</b> टेलूरियम 127.60	<b>53</b> <b>I</b> आयोडिन 126.90	<b>54</b> <b>Xe</b> जेनॉन 131.29
<b>55</b> <b>Cs</b> सेसियम 132.91	<b>56</b> <b>Ba</b> बारियम 137.33	<b>57-71</b> लैण्डाइट	<b>72</b> <b>Hf</b> हार्फनियम 178.49	<b>73</b> <b>Ta</b> टंग्स्टन 180.95	<b>74</b> <b>W</b> टंग्स्टन 183.84	<b>75</b> <b>Re</b> रhenium 186.21	<b>76</b> <b>Os</b> ओसमियम 190.23	<b>77</b> <b>Ir</b> इरिडियम 192.22	<b>78</b> <b>Pt</b> प्लैटिनम 195.08	<b>79</b> <b>Au</b> सोना 196.97	<b>80</b> <b>Hg</b> कॉपरडियम 200.59	<b>81</b> <b>Tl</b> थैलियम 204.38	<b>82</b> <b>Pb</b> सीसा 207.2	<b>83</b> <b>Bi</b> बिस्मथ 208.98	<b>84</b> <b>Po</b> पोलोनियम (209)	<b>85</b> <b>At</b> अस्टाटिन (210)	<b>86</b> <b>Rn</b> रेनॉजियम (222)
<b>87</b> <b>Fr</b> फ्रेंसियम (223)	<b>88</b> <b>Ra</b> रैडियम (226)	<b>89-103</b> एक्टिनाइड	<b>104</b> <b>Rf</b> रूथेनियम (261)	<b>105</b> <b>Db</b> डब्ल्यू (268)	<b>106</b> <b>Sg</b> सेर्गियम (269)	<b>107</b> <b>Bh</b> बोहरियम (270)	<b>108</b> <b>Hs</b> हर्सेनियम (277)	<b>109</b> <b>Mt</b> मेटलियम (278)	<b>110</b> <b>Ds</b> डब्ल्यू (281)	<b>111</b> <b>Rg</b> रूथेनियम (282)	<b>112</b> <b>Cn</b> कॉपरडियम (285)	<b>113</b> <b>Nh</b> न्यूहॉलियम (286)	<b>114</b> <b>Fl</b> फ्लोरोवियम (289)	<b>115</b> <b>Mc</b> मॉस्कोवियम (290)	<b>116</b> <b>Lv</b> लूवेनियम (293)	<b>117</b> <b>Ts</b> टेन्नेसियम (294)	<b>118</b> <b>Og</b> ओगनेसियम (294)
<b>57</b> <b>La</b> लैण्डान्म 138.91	<b>58</b> <b>Ce</b> सेरियम 140.12	<b>59</b> <b>Pr</b> प्रोमिथियम 140.91	<b>60</b> <b>Nd</b> नियोडिमियम 144.24	<b>61</b> <b>Pm</b> प्रोमिथियम (145)	<b>62</b> <b>Sm</b> समरियम 150.36	<b>63</b> <b>Eu</b> युरोपियम 151.96	<b>64</b> <b>Gd</b> गैडोलियम 157.25	<b>65</b> <b>Tb</b> टर्बियम 158.93	<b>66</b> <b>Dy</b> डिस्प्रोसियम 162.50	<b>67</b> <b>Ho</b> होलमियम 164.93	<b>68</b> <b>Er</b> एरबियम 167.26	<b>69</b> <b>Tm</b> थुलियम 168.93	<b>70</b> <b>Yb</b> यबेरियम 173.05	<b>71</b> <b>Lu</b> लूथेसियम 174.97			
<b>89</b> <b>Ac</b> एक्टिनियम (227)	<b>90</b> <b>Th</b> थोरियम 232.04	<b>91</b> <b>Pa</b> प्रोक्टिनियम 231.04	<b>92</b> <b>U</b> यूरैनिम 238.03	<b>93</b> <b>Np</b> नेपच्यूनियम (237)	<b>94</b> <b>Pu</b> प्लूटोनियम (244)	<b>95</b> <b>Am</b> अमेरिशियम (243)	<b>96</b> <b>Cm</b> क्यूरियम (247)	<b>97</b> <b>Bk</b> बर्केलियम (247)	<b>98</b> <b>Cf</b> कैल्फोर्नियम (251)	<b>99</b> <b>Es</b> एस्टरनियम (252)	<b>100</b> <b>Fm</b> फर्मियम (257)	<b>101</b> <b>Md</b> मॅन्डेलिवियम (258)	<b>102</b> <b>No</b> नोबेलियम (259)	<b>103</b> <b>Lr</b> लॉरेन्सियम (260)			

For elements with no stable isotopes, the mass number of the isotope with the longest half-life is in parentheses.

तापमान - [Temperature slider] + 0 °C 32 °F 273 K

1 1

**H**

हाइड्रोजन

1.008

- Series: Reactive nonmetals
- Write-up: हाइड्रोजन विकिपीडिया
- State at 0 °C: गैस
- Weight: 1.008 u
- Energy levels: 1
- Electronegativity: 2.20
- गलनांक: -259.1 °C
- कृषनांक: -252.9 °C
- Electron affinity: 72.8 kJ/mol
- Ionization, 1<sup>st</sup>: 1,312.0 kJ/mol
- Radius, calculated: 53 pm
- Hardness, Brinell: N/A MPa
- Modulus, bulk: N/A GPa
- Density, STP: 0.0899 kg/m<sup>3</sup>

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1 <b>H</b> हाइड्रोजन 1.008	2 <b>He</b> हिलियम 4.0026																
3 <b>Li</b> लिथियम 6.94	4 <b>Be</b> बेरिलियम 9.0122																
11 <b>Na</b> सोडियम 22.990	12 <b>Mg</b> मैग्नेशियम 24.305																
19 <b>K</b> पोटेशियम 39.098	20 <b>Ca</b> कैल्शियम 40.078	21 <b>Sc</b> स्कोण्डियम 44.956	22 <b>Ti</b> टाइटैनियम 47.867	23 <b>V</b> वनेडियम 50.942	24 <b>Cr</b> क्रोमियम 51.996	25 <b>Mn</b> मैंगनीज 54.938	26 <b>Fe</b> लोहा 55.845	27 <b>Co</b> कोबाल्ट 58.933	28 <b>Ni</b> निकल 58.693	29 <b>Cu</b> ताम 63.546	30 <b>Zn</b> जस्ता 65.38	31 <b>Ga</b> गैलियम 69.723	32 <b>Ge</b> जर्मनियम 72.630	33 <b>As</b> आर्सेनिक 74.922	34 <b>Se</b> सेलेनियम 78.971	35 <b>Br</b> ब्रोमीन 79.904	36 <b>Kr</b> क्रिप्टन 83.798
37 <b>Rb</b> रुबिडियम 85.468	38 <b>Sr</b> स्ट्रॉन्शियम 87.62	39 <b>Y</b> इट्रियम 88.906	40 <b>Zr</b> जर्कोनियम 91.224	41 <b>Nb</b> नायोबियम 92.906	42 <b>Mo</b> मोलिब्डेनम 95.95	43 <b>Tc</b> टेक्निशियम (98)	44 <b>Ru</b> रुथेनियम 101.07	45 <b>Rh</b> रोडियम 102.91	46 <b>Pd</b> पलेडियम 106.42	47 <b>Ag</b> चाँदी 107.87	48 <b>Cd</b> केडमियम 112.41	49 <b>In</b> इण्डियम 114.82	50 <b>Sn</b> टिन 118.71	51 <b>Sb</b> एंटीमोनी 121.76	52 <b>Te</b> टेलुरियम 127.60	53 <b>I</b> आयोडिन 126.90	54 <b>Xe</b> जेनॉन 131.29
55 <b>Cs</b> सीज़ियम 132.91	56 <b>Ba</b> बरियम 137.33	57-71	72 <b>Hf</b> हॉफ्मियम 178.49	73 <b>Ta</b> टैंगलम 180.95	74 <b>W</b> टंगस्टन 183.84	75 <b>Re</b> रेनियम 186.21	76 <b>Os</b> ऑस्मियम 190.23	77 <b>Ir</b> इरीडियम 192.22	78 <b>Pt</b> प्लैटिनम 195.08	79 <b>Au</b> सोना 196.97	80 <b>Hg</b> पारा 200.59	81 <b>Tl</b> थैलियम 204.38	82 <b>Pb</b> सीसा 207.2	83 <b>Bi</b> बिस्मथ 208.98	84 <b>Po</b> पोलोनियम (209)	85 <b>At</b> आस्तैटिन (210)	86 <b>Rn</b> रेडॉन (222)
87 <b>Fr</b> फ्रान्सियम (223)	88 <b>Ra</b> रेडियम (226)	89-103	104 <b>Rf</b> रदरफोर्डियम (267)	105 <b>Db</b> डब्लियम (268)	106 <b>Sg</b> सीबॉर्गियम (269)	107 <b>Bh</b> बोरियम (270)	108 <b>Hs</b> हैसियम (277)	109 <b>Mt</b> मेन्डेलीवियम (278)	110 <b>Ds</b> डाम्स्ट्राडियम (281)	111 <b>Rg</b> रेन्टजेनियम (282)	112 <b>Cn</b> कोपरनिसियम (285)	113 <b>Nh</b> उनउनादियम (286)	114 <b>Fl</b> फ्लोरोवियम (289)	115 <b>Mc</b> मॉस्कोवियम (290)	116 <b>Lv</b> लिवेर्मोरियम (293)	117 <b>Ts</b> उनउनसेष्टियम (294)	118 <b>Og</b> युनूनोक्टियम (294)
For elements with no stable isotopes, the mass number of the isotope with the longest half-life is in parentheses.																	
57 <b>La</b> लैन्थेनम 138.91	58 <b>Ce</b> सेरियम 140.12	59 <b>Pr</b> प्रसिआउडिमियम 140.91	60 <b>Nd</b> नियोडिमियम 144.24	61 <b>Pm</b> प्रोमिथियम (145)	62 <b>Sm</b> समरियम 150.36	63 <b>Eu</b> युरोपियम 151.96	64 <b>Gd</b> गैडोलिनियम 157.25	65 <b>Tb</b> टर्बियम 158.93	66 <b>Dy</b> डिसप्रोसियम 162.50	67 <b>Ho</b> होल्मियम 164.93	68 <b>Er</b> आर्बियम 167.26	69 <b>Tm</b> थुलियम 168.93	70 <b>Yb</b> इटरबियम 173.05	71 <b>Lu</b> लुत्थियम 174.97			
89 <b>Ac</b> एक्टिनियम (227)	90 <b>Th</b> थोरियम 232.04	91 <b>Pa</b> प्रॉटेक्टिनियम 231.04	92 <b>U</b> यूरेनियम 238.03	93 <b>Np</b> नेप्टूनियम (237)	94 <b>Pu</b> प्लूटोनियम (244)	95 <b>Am</b> अमेरिशियम (243)	96 <b>Cm</b> क्यूरियम (247)	97 <b>Bk</b> बर्केलियम (247)	98 <b>Cf</b> कैल्फोर्नियम (251)	99 <b>Es</b> आइस्टीनियम (252)	100 <b>Fm</b> फर्मियम (257)	101 <b>Md</b> मैडलेंडियम (258)	102 <b>No</b> नोबेलियम (259)	103 <b>Lr</b> लॉरेन्सियम (266)			

1 1  
**H**  
हाइड्रोजन  
1.008

Series	Reactive nonmetals
Write-up	हाइड्रोजन विकिपीडिया
State at 0 °C	गैस
Weight	1.008u
Energy levels	1
Electronegativity	2.20
गलनांक	-259.1°C
रूपांक	-252.9°C
Electron affinity	72.8kJ/mol
Ionization, 1 <sup>st</sup>	1,312.0kJ/mol
Radius, calculated	53pm
Hardness, Brinell	N/AMPa
Modulus, bulk	N/AGPa
Density, STP	0.0899kg/m <sup>3</sup>

तापमान



1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	1					
1 <b>H</b> हाइड्रोजन 1.008	2 <b>He</b> हिलियम 4.0026																
2 <b>Li</b> लिथियम 6.94	3 <b>Be</b> बेरिलियम 9.0122																
3 <b>Na</b> सोडियम 22.990	4 <b>Mg</b> मैग्नेशियम 24.305																
4 <b>K</b> पोटेशियम 39.098	5 <b>Ca</b> कैल्शियम 40.078																
5 <b>Rb</b> रुबीडियम 85.468	6 <b>Sr</b> स्ट्रॉन्शियम 87.62																
6 <b>Cs</b> सोडियम 132.91	7 <b>Ba</b> बारियम 137.33																
7 <b>Fr</b> फ्रान्सियम (223)	8 <b>Ra</b> रेडियम (226)																
		21 <b>Sc</b> स्कण्डियम 44.956	22 <b>Ti</b> टाइटोनियम 47.867	23 <b>V</b> वनाडियम 50.942	24 <b>Cr</b> क्रोमियम 51.996	25 <b>Mn</b> मैंगनीज 54.938	26 <b>Fe</b> लोहा 55.845	27 <b>Co</b> कोबाल्ट 58.933	28 <b>Ni</b> निकल 58.693	29 <b>Cu</b> तांबू 63.546	30 <b>Zn</b> जस्ता 65.38	31 <b>Ga</b> गैलियम 69.723	32 <b>Ge</b> जर्मोनियम 72.630	33 <b>As</b> आर्सेनिक 74.922	34 <b>Se</b> सेलोनियम 78.971	35 <b>Br</b> ब्रोमीन 79.904	36 <b>Kr</b> क्रिप्टॉन 83.798
		39 <b>Y</b> इट्रियम 88.906	40 <b>Zr</b> जर्कोनियम 91.224	41 <b>Nb</b> नायॉबियम 92.906	42 <b>Mo</b> मॉलिब्डेनम 95.95	43 <b>Tc</b> टेक्नीशियम (98)	44 <b>Ru</b> रुथोनियम 101.07	45 <b>Rh</b> रोडियम 102.91	46 <b>Pd</b> पॅलेडियम 106.42	47 <b>Ag</b> चांदी 107.87	48 <b>Cd</b> केडमियम 112.41	49 <b>In</b> इंडियम 114.82	50 <b>Sn</b> टिन 118.71	51 <b>Sb</b> एन्टिमनी 121.76	52 <b>Te</b> टेलूरियम 127.60	53 <b>I</b> आयोडिन 126.90	54 <b>Xe</b> जेनॉन 131.29
		57-71	72 <b>Hf</b> हॉफ्मियम 178.49	73 <b>Ta</b> टंगस्टन 180.95	74 <b>W</b> टंगस्टन 183.84	75 <b>Re</b> रेनियम 186.21	76 <b>Os</b> ओस्मियम 190.23	77 <b>Ir</b> इरीडियम 192.22	78 <b>Pt</b> प्लैटिनम 195.08	79 <b>Au</b> सोना 196.97	80 <b>Hg</b> पारा 200.59	81 <b>Tl</b> थैलियम 204.38	82 <b>Pb</b> सीसा 207.2	83 <b>Bi</b> बिस्मथ 208.98	84 <b>Po</b> पोलोनियम (209)	85 <b>At</b> लावणी (210)	86 <b>Rn</b> रेडॉन (222)
		89-103	104 <b>Rf</b> रदरफोर्डियम (267)	105 <b>Db</b> दुबोवियम (268)	106 <b>Sg</b> सीबीर्गियम (269)	107 <b>Bh</b> बोरियम (270)	108 <b>Hs</b> हॉर्सेलियम (277)	109 <b>Mt</b> मैन्डेलिवियम (278)	110 <b>Ds</b> डामेस्ट्राडियम (281)	111 <b>Rg</b> रेन्डोजेनियम (282)	112 <b>Cn</b> कार्परनियम (285)	113 <b>Nh</b> उनउनादियम (286)	114 <b>Fl</b> फ्लोवियम (289)	115 <b>Mc</b> मॉस्कोवियम (290)	116 <b>Lv</b> लेव्मोरियम (293)	117 <b>Ts</b> तासेनियम (294)	118 <b>Og</b> ओगनेसोनियम (294)
		6	57 <b>La</b> लैन्थनम 138.91	58 <b>Ce</b> सोडियम 140.12	59 <b>Pr</b> प्रोसेप्राइमिय 140.91	60 <b>Nd</b> नियोडोब्रियम 144.24	61 <b>Pm</b> प्रोमोथियम (145)	62 <b>Sm</b> समरियम 150.36	63 <b>Eu</b> यूरोपियम 151.96	64 <b>Gd</b> गैडोलिनियम 157.25	65 <b>Tb</b> टर्बियम 158.93	66 <b>Dy</b> डिस्प्रोसियम 162.50	67 <b>Ho</b> हॉलमियम 164.93	68 <b>Er</b> अर्बियम 167.26	69 <b>Tm</b> थुलियम 168.93	70 <b>Yb</b> इटर्बियम 173.05	71 <b>Lu</b> लुटेशियम 174.97
		7	89 <b>Ac</b> एक्टिनियम (227)	90 <b>Th</b> थोरियम 232.04	91 <b>Pa</b> पॅरेक्टोनियम 231.04	92 <b>U</b> यूरेनियम 238.03	93 <b>Np</b> नेप्टूनियम (237)	94 <b>Pu</b> प्लूटोनियम (244)	95 <b>Am</b> अमेरिशियम (243)	96 <b>Cm</b> क्यूरियम (247)	97 <b>Bk</b> बर्केलियम (247)	98 <b>Cf</b> कैल्फोर्नियम (251)	99 <b>Es</b> आइस्टोनियम (252)	100 <b>Fm</b> फर्मोनियम (257)	101 <b>Md</b> मेटल्लोबियम (258)	102 <b>No</b> नोबेलियम (259)	103 <b>Lr</b> लोरेंसियम (266)

Install app?

**Pt** Periodic Table - Ptable  
ptable.com

**Install** **Cancel**

For elements with no stable isotopes, the mass number of the isotope with the longest half-life is in parentheses.

# □ फ़ोन / फ़ेबलेट / टेबलेट पर कैसे जोड़ें?

12:58 0.02 kb/s V/LTE 74%

Ptable Properties Electrons Isotopes Compounds Wide

Temperature 0 °C 32 °F 273 K

1  
**H**  
Hydrogen  
1.008

Series: Reactive nonmetals

Write-up: [Hydrogen](#) Wikipedia

State at 0 °C: Gas

Weight: 1.008 u

Energy levels: 1

Electronegativity: 2.20

Melting point: -259.1 °C

Boiling point: -252.9 °C

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1 <b>H</b> Hydrogen 1.008	2 <b>He</b> Helium 4.0026																
3 <b>Li</b> Lithium 6.94	4 <b>Be</b> Beryllium 9.0122																
5 <b>Na</b> Sodium 22.990	6 <b>Mg</b> Magnesium 24.305																
7 <b>K</b> Potassium 39.098	8 <b>Ca</b> Calcium 40.078	9 <b>Sc</b> Scandium 44.956	10 <b>Ti</b> Titanium 47.867	11 <b>V</b> Vanadium 50.942	12 <b>Cr</b> Chromium 51.996	13 <b>Mn</b> Manganese 54.938	14 <b>Fe</b> Iron 55.845	15 <b>Co</b> Cobalt 58.933	16 <b>Ni</b> Nickel 58.693	17 <b>Cu</b> Copper 63.546	18 <b>Zn</b> Zinc 65.38	19 <b>Ga</b> Gallium 69.723	20 <b>Ge</b> Germanium 72.630	21 <b>As</b> Arsenic 74.922	22 <b>Se</b> Selenium 78.971	23 <b>Br</b> Bromine 79.904	24 <b>Kr</b> Krypton 83.798
25 <b>Rb</b> Rubidium 85.468	26 <b>Sr</b> Strontium 87.62	27 <b>Y</b> Yttrium 88.906	28 <b>Zr</b> Zirconium 91.224	29 <b>Nb</b> Niobium 92.906	30 <b>Mo</b> Molybdenum 95.95	31 <b>Tc</b> Technetium (98)	32 <b>Ru</b> Ruthenium 101.07	33 <b>Rh</b> Rhodium 102.91	34 <b>Pd</b> Palladium 106.42	35 <b>Ag</b> Silver 107.87	36 <b>Cd</b> Cadmium 112.41	37 <b>In</b> Indium 114.82	38 <b>Sn</b> Tin 118.71	39 <b>Sb</b> Antimony 121.76	40 <b>Te</b> Tellurium 127.60	41 <b>I</b> Iodine 126.90	42 <b>Xe</b> Xenon 131.29
43 <b>Cs</b> Caesium 132.91	44 <b>Ba</b> Barium 137.33	45 <b>La</b> Lanthanoids 57-71	46 <b>Hf</b> Hafnium 178.49	47 <b>Ta</b> Tantalum 180.95	48 <b>W</b> Tungsten 183.84	49 <b>Re</b> Rhenium 186.21	50 <b>Os</b> Osmium 190.23	51 <b>Ir</b> Iridium 192.22	52 <b>Pt</b> Platinum 195.08	53 <b>Au</b> Gold 196.97	54 <b>Hg</b> Mercury 200.59	55 <b>Tl</b> Thallium 204.38	56 <b>Pb</b> Lead 207.2	57 <b>Bi</b> Bismuth 208.98	58 <b>Po</b> Polonium (209)	59 <b>At</b> Astatine (210)	60 <b>Rn</b> Radon (222)
55 <b>Fr</b> Francium (223)	56 <b>Ra</b> Radium (226)	57-71 <b>Lr</b> Lanthanoids 89-103	61 <b>Rf</b> Rutherfordium (261)	62 <b>Db</b> Dubnium (268)	63 <b>Sg</b> Seaborgium (269)	64 <b>Bh</b> Bohrium (270)	65 <b>Hs</b> Hassium (277)	66 <b>Mt</b> Meitnerium (278)	67 <b>Ds</b> Darmstadtium (281)	68 <b>Rg</b> Roentgenium (282)	69 <b>Cn</b> Copernicium (285)	70 <b>Nh</b> Nihonium (286)	71 <b>Fl</b> Flerovium (289)	72 <b>Mc</b> Moscovium (290)	73 <b>Lv</b> Livermorium (293)	74 <b>Ts</b> Tennessine (294)	75 <b>Og</b> Oganesson (294)

For elements with no stable isotopes, the mass number of the isotope with the longest half-life is in parentheses.



12:58

0.04 KB/S 74%

ptable.com/?lang=en#Properties

Ptable

Properties



Electrons



Isotopes



Compounds

1  
**H**  
Hydrogen  
1.008

Temperature

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11							
1 <b>H</b> Hydrogen 1.008	4 <b>Be</b> Beryllium 9.0122	[C] Solid		[Hg] Liquid		[H] Gas		[Rf] Unknown									
3 <b>Li</b> Lithium 6.94	11 <b>Na</b> Sodium 22.990	19 <b>K</b> Potassium 39.098	20 <b>Ca</b> Calcium 40.078	21 <b>Sc</b> Scandium 44.956	22 <b>Ti</b> Titanium 47.867	23 <b>V</b> Vanadium 50.942	24 <b>Cr</b> Chromium 51.996	25 <b>Mn</b> Manganese 54.938	26 <b>Fe</b> Iron 55.845	27 <b>Co</b> Cobalt 58.933	28 <b>Ni</b> Nickel 58.693	29 <b>Cu</b> Copper 63.546	30 <b>Zn</b> Zinc 65.38				
5 <b>Rb</b> Rubidium 85.468	37 <b>Sr</b> Strontium 87.62	39 <b>Y</b> Yttrium 88.906	40 <b>Zr</b> Zirconium 91.224	41 <b>Nb</b> Niobium 92.906	42 <b>Mo</b> Molybdenum 95.95	43 <b>Tc</b> Technetium (98)	44 <b>Ru</b> Ruthenium 101.07	45 <b>Rh</b> Rhodium 102.91	46 <b>Pd</b> Palladium 106.42	47 <b>Ag</b> Silver 107.87	48 <b>Cd</b> Cadmium 112.41	79 <b>Au</b> Gold 196.97	80 <b>Hg</b> Mercury 200.59				
6 <b>Cs</b> Caesium 132.91	56 <b>Ba</b> Barium 137.33	57-71	72 <b>Hf</b> Hafnium 178.49	73 <b>Ta</b> Tantalum 180.95	74 <b>W</b> Tungsten 183.84	75 <b>Re</b> Rhenium 186.21	76 <b>Os</b> Osmium 190.23	77 <b>Ir</b> Iridium 192.22	78 <b>Pt</b> Platinum 195.08	81 <b>Tl</b> Thallium 204.38	82 <b>Pb</b> Lead 207.2	83 <b>Bi</b> Bismuth 208.98	84 <b>Po</b> Polonium (209)	85 <b>At</b> Astatine (210)	86 <b>Rn</b> Radon (222)		
87	88		104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118

Share...

Find in page

Add to Home screen

Desktop site

Settings

Help & feedback

65 MB saved since Aug 27

12:58

0.00 KB/S 74%

ptable.com/?lang=en#Properties

Ptable

Properties

Electrons

Isotopes

Compounds

Wide




54



1  
**H**  
Hydrogen  
1.008

Add to Home screen

 Periodic Table - Ptable  
ptable.com

Cancel **Add**

Series: Reactive

Write-up: [Hydrogen wikipedia](#)

State at 0 °C: Gas

Weight: 1.008 u

Energy levels: 1

Electronegativity: 2.20

19 <b>K</b> Potassium 39.098	20 <b>Ca</b> Calcium 40.078	21 <b>Sc</b> Scandium 44.956	22 <b>Ti</b> Titanium 47.867	23 <b>V</b> Vanadium 50.942	24 <b>Cr</b> Chromium 51.996	25 <b>Mn</b> Manganese 54.938	26 <b>Fe</b> Iron 55.845	27 <b>Co</b> Cobalt 58.933	28 <b>Ni</b> Nickel 58.693	29 <b>Cu</b> Copper 63.546	30 <b>Zn</b> Zinc 65.38	31 <b>Ga</b> Gallium 69.723	32 <b>Ge</b> Germanium 72.630	33 <b>As</b> Arsenic 74.922	34 <b>Se</b> Selenium 78.971	35 <b>Br</b> Bromine 79.904	36 <b>Kr</b> Krypton 83.798
37 <b>Rb</b> Rubidium 85.468	38 <b>Sr</b> Strontium 87.62	39 <b>Y</b> Yttrium 88.906	40 <b>Zr</b> Zirconium 91.224	41 <b>Nb</b> Niobium 92.906	42 <b>Mo</b> Molybdenum 95.94	43 <b>Tc</b> Technetium (98)	44 <b>Ru</b> Ruthenium 101.07	45 <b>Rh</b> Rhodium 102.91	46 <b>Pd</b> Palladium 106.42	47 <b>Ag</b> Silver 107.87	48 <b>Cd</b> Cadmium 112.41	49 <b>In</b> Indium 114.82	50 <b>Sn</b> Tin 118.71	51 <b>Sb</b> Antimony 121.76	52 <b>Te</b> Tellurium 127.60	53 <b>I</b> Iodine 126.90	54 <b>Xe</b> Xenon 131.29
55 <b>Cs</b> Caesium 132.91	56 <b>Ba</b> Barium 137.33	57-71	72 <b>Hf</b> Hafnium 178.49	73 <b>Ta</b> Tantalum 180.95	74 <b>W</b> Tungsten 183.84	75 <b>Re</b> Rhenium 186.21	76 <b>Os</b> Osmium 190.23	77 <b>Ir</b> Iridium 192.22	78 <b>Pt</b> Platinum 195.08	79 <b>Au</b> Gold 196.97	80 <b>Hg</b> Mercury 200.59	81 <b>Tl</b> Thallium 204.38	82 <b>Pb</b> Lead 207.2	83 <b>Bi</b> Bismuth 208.98	84 <b>Po</b> Polonium (209)	85 <b>At</b> Astatine (210)	86 <b>Rn</b> Radon (222)
87	88		104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118

**धन्यवाद**