

आधुनिक विद्या निवेदन ट्यूशन सेंटर  
आधुनिक आवर्त सारणी

| s-खंड |      |
|-------|------|
| 1     | 2    |
| I A   | II A |
| 1     | 2    |
| 1     | 2    |
| 3     | 4    |
| 2     | 2    |
| 11    | 12   |
| 3     | 2    |
| 19    | 20   |
| 4     | 2    |
| 37    | 38   |
| 5     | 2    |
| 55    | 56   |
| 6     | 2    |
| 87    | 88   |
| 7     | 2    |

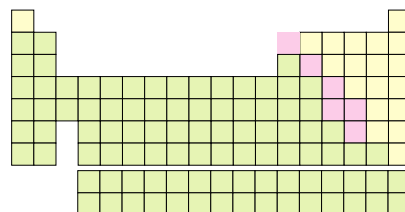
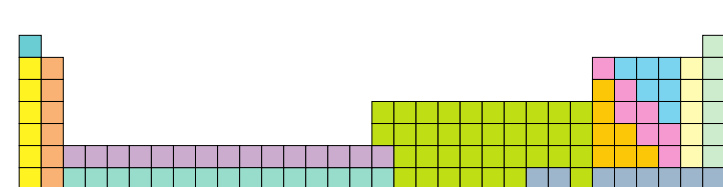
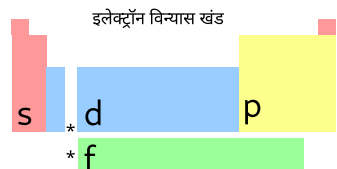
- |   |
|---|
| क्षारीय धातुएं (Alkali Metals)                      |
| क्षारीय पृथ्वी धातु (Alkaline earth Metals)         |
| संक्रमण धातुएं (Transition Metals)                  |
| संक्रमणोपरांत धातु (Post-Transition Metals)         |
| अन्य धातुएं (Other Non-metals)                      |
| अर्ध-धातुएं या उपधातुएं (Metalloids or Semi-metals) |
| हैलोजेन (Halogens)                                  |
| उत्कृष्ट गैस (Noble Gas)                            |
| अज्ञात गुण (Unknown Properties)                     |








The diagram shows a light blue rectangular box containing the chemical symbol for Hydrogen. The box is divided into four horizontal sections. The top section contains the atomic number '1'. The second section contains the chemical symbol 'H'. The third section contains the element name in English, 'Hydrogen'. The bottom section contains the atomic mass, '1.0080 u'. Arrows point from labels in Hindi and English to each of these four sections.

| Label (Hindi)                            | Label (English)                   | Value                 |
|--|-----------------------------------|-----------------------|
| परमाणु-क्रमांक<br>(Atomic Number)        |                                   | 1                     |
| परमाणु का नाम<br>(Name of Atomic)        | संकेत<br>(Symbol)                 | H                     |
|  |                                   | Hydrogen              |
| परमाणु-द्रव्यमान<br>(Atomic Mass/Weight) | परमाणु का नाम<br>(Name of Atomic) | हाइड्रोजन<br>1.0080 u |

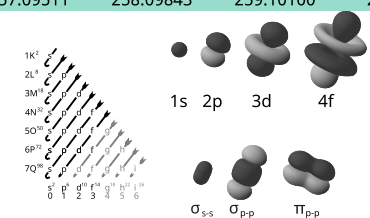
|   |  |   |  |   |  |                   |  |                    |  |   |
|---|--|---|--|---|--|-------------------|--|--------------------|--|---|
| p-खंड   |  |   |  |   |  |                   |  |                    |  | 18<br>0                                       |
|   |  |   |  |   |  |                   |  |                    |  | 2<br><b>He</b><br>Helium<br>हिलियम<br>4.00260 |
| 13<br><b>III B</b>                                      |  | 14<br><b>IV B</b>                                       |  | 15<br><b>V B</b>  |  | 16<br><b>VI B</b> |  | 17<br><b>VII B</b> |  |   |
| 5<br><b>B</b><br>Boron<br>बोरॉन<br>10.81                | 6<br><b>C</b><br>Carbon<br>कार्बन<br>12.011            | 7<br><b>N</b><br>Nitrogen<br>नाइट्रोजन<br>14.007        | 8<br><b>O</b><br>Oxygen<br>ऑक्सीजन<br>15.999             | 9<br><b>F</b><br>Fluorine<br>फ्लूोरिन<br>18.99840316    | 10<br><b>Ne</b><br>Neon<br>नेऑन<br>20.180                |                   |  |                    |  |   |
| 13<br><b>Al</b><br>Aluminum<br>एल्युमिनियम<br>26.981538 | 14<br><b>Si</b><br>Silicon<br>सिलिकॉन<br>28.085        | 15<br><b>P</b><br>Phosphorus<br>फॉस्फोरस<br>30.97376200 | 16<br><b>S</b><br>Sulfur<br>गंधक<br>32.07                | 17<br><b>Cl</b><br>Chlorine<br>क्लोरीन<br>35.45         | 18<br><b>Ar</b><br>Argon<br>आर्गन<br>39.9                |                   |  |                    |  |   |
| 31<br><b>Ga</b><br>Gallium<br>गैलियम<br>69.723          | 32<br><b>Ge</b><br>Germanium<br>जर्मैनियम<br>72.63     | 33<br><b>As</b><br>Arsenic<br>आर्सेनिक<br>74.92159      | 34<br><b>Se</b><br>Selenium<br>सेलेनियम<br>78.97         | 35<br><b>Br</b><br>Bromine<br>ब्रोमीन<br>79.90          | 36<br><b>Kr</b><br>Krypton<br>क्रिप्टॉन<br>83.80         |                   |  |                    |  |   |
| 49<br><b>In</b><br>Indium<br>इण्डियम<br>114.818         | 50<br><b>Sn</b><br>Tin<br>टिन<br>118.71                | 51<br><b>Sb</b><br>Antimony<br>ऐंस्टिमोनी<br>121.760    | 52<br><b>Te</b><br>Tellurium<br>टेलूरियम<br>127.6        | 53<br><b>I</b><br>Iodine<br>आयोडिन<br>126.9045          | 54<br><b>Xe</b><br>Xenon<br>ज़ेनॉन<br>131.29             |                   |  |                    |  |   |
| 81<br><b>Tl</b><br>Thallium<br>थैलियम<br>204.383        | 82<br><b>Pb</b><br>Lead<br>सीसा<br>207                 | 83<br><b>Bi</b><br>Bismuth<br>बिस्मथ<br>208.98040       | 84<br><b>Po</b><br>Polonium<br>पोलोनीयम<br>208.98243     | 85<br><b>At</b><br>Astatine<br>लावणी<br>209.98715       | 86<br><b>Rn</b><br>Radon<br>रेडॉन<br>222.01758           |                   |  |                    |  |   |
| 113<br><b>Nh</b><br>Nihonium<br>उनउनट्रियम<br>286.182   | 114<br><b>Fl</b><br>Flerovium<br>फ्लेरोवियम<br>290.192 | 115<br><b>Mc</b><br>Moscovium<br>मॉस्कोवियम<br>290.196  | 116<br><b>Ts</b><br>Livermorium<br>लिवरमोरियम<br>293.205 | 117<br><b>Ts</b><br>Tennessee<br>उनउनसैफ़ियम<br>294.211 | 118<br><b>Og</b><br>Oganesson<br>युनुनोक्टियम<br>295.216 |                   |  |                    |  |   |

| f-खंड     |         |                 |             |            |            |            |            |           |              |             |           |              |           |            |
|-----------|---------|-----------------|-------------|------------|------------|------------|------------|-----------|--------------|-------------|-----------|--------------|-----------|------------|
| 57        | 58      | 59              | 60          | 61         | 62         | 63         | 64         | 65        | 66           | 67          | 68        | 69           | 70        | 71         |
| La        | Ce      | Pr              | Nd          | Pm         | Sm         | Eu         | Gd         | Tb        | Dy           | Ho          | Er        | Tm           | Yb        | Lu         |
| Lanthanum | Cerium  | Praseodymium    | Neodymium   | Promethium | Samarium   | Europium   | Gadolinium | Terbium   | Dysprosium   | Holmium     | Erbium    | Thulium      | Ytterbium | Lutetium   |
| लैन्थनम   | सीरियम  | प्रासियोडाइमियम | नियोडाइमियम | प्रोमीथियम | समेरियम    | युरोपियम   | गैडोलिनियम | टर्बियम   | डिसप्रोसियम  | होल्मियम    | अर्बियम   | थुलियम       | इटर्बियम  | लुटीशियम   |
| 138.9055  | 140.116 | 140.90766       | 144.24      | 144.91276  | 150.4      | 151.964    | 157.2      | 158.92535 | 162.500      | 164.93033   | 167.26    | 168.93422    | 173.05    | 174.9668   |
| 89        | 90      | 91              | 92          | 93         | 94         | 95         | 96         | 97        | 98           | 99          | 100       | 101          | 102       | 103        |
| Ac        | Th      | Pa              | U           | Np         | Pu         | Am         | Cm         | Bk        | Cf           | Es          | Fm        | Md           | No        | Lr         |
| Actinium  | Thorium | Protactinium    | Uranium     | Neptunium  | Plutonium  | Americium  | Curium     | Berkelium | Californium  | Einsteinium | Fermium   | Mendelevium  | Nobelium  | Lawrencium |
| ऐक्टिनियम | थोरियम  | प्रोटैक्टिनियम  | यूरेनियम    | नेप्टूनियम | प्लूटोनियम | अमेरिशियम  | क्यूरियम   | बर्केलियम | कैलीफोर्नियम | आइंस्टीनियम | फर्मीयम   | मेण्डेलेवियम | नोबेलियम  | लॉरेन्सियम |
| 227.02775 | 232.038 | 231.03588       | 238.0289    | 237.048172 | 244.06420  | 243.061380 | 247.07035  | 247.07031 | 251.07959    | 252.0830    | 257.09511 | 258.09843    | 259.10100 | 266.120    |



- |   |   |
|---|---|
|  अथातु (Solid) |  <b>C</b> ठोस (Solid)    |
|  धातु (Liquid) |  <b>Hg</b> द्रव (Liquid) |
|  उपधातु (Gas)  |  <b>H</b> गैस (Gas)      |
|   |  <b>Rf</b> Unknown       |

टेढ़ी-मेढ़ी रेखा धातुओं को अधातुओं से अलग करती है।


$$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14} 6d^{10} 7p^6$$