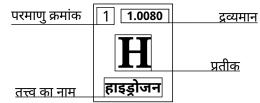
## आधुनिक विद्या निकेतन ट्यूशन सेंटर

## आवर्त सारणी



•																	
<b>1</b> 1.0 <b>H</b> हाइड्रोजन																	2 4.0 <b>He</b> हीलियम
<b>3</b> 6.9 <b>Li</b> लिथियम	<b>4</b> 9.0 <b>Be</b> बेरेलियम											<b>5</b> 10.8 <b>B</b> बोरॉन	<b>6</b> 12.0 <b>C</b> कार्बन	<b>7</b> 14.0 <b>N</b> नाइट्रोजन	<b>8</b> 16.0 <b>O</b> ऑक्सीजन	<b>9</b> 19.0 <b>F</b> फ्लोरीन	10 20.2 <b>Ne</b> ਜਿਆੱਜ
<b>11</b> 23.0 <b>Na</b> सोडियम	<b>12</b> 24.3 <b>Mg</b> मैग्नीशियम											<b>13</b> 27.0 <b>Al</b> ऐल्युमिनियम	<b>14</b> 28.1 <b>Si</b> सिलिकॉन	<b>15</b> 31.0 <b>P</b> फास्फोरस	<b>16</b> 32.1 <b>S</b> सल्फर	<b>17</b> 35.5 <b>Cl</b> क्लोरीन	<b>18</b> 39.9 <b>Ar</b> आर्गन
<b>19</b> 39.1 <b>K</b> पोटैशियम	<b>20</b> 40.1 <b>Ca</b> कैल्सियम	<b>21</b> 45.0 <b>Sc</b> स्कैंडियम	<b>22</b> 47.9 <b>Ti</b> टाइटैनियम	<b>23</b> 50.9 <b>V</b> वैनेडियम	<b>24</b> 52.0 <b>Cr</b> क्रोमियम	<b>25</b> 54.9 <b>Mn</b> मैंगनीज	<b>26</b> 55.8 <b>Fe</b> लोहा	<b>27</b> 58.9 <b>Co</b> कोबाल्ट	<b>28</b> 58.7 <b>Ni</b> निकेल	29 63.5 Cu ताँबा	<b>30</b> 65.4 <b>Zn</b> जस्ता	<b>31</b> 69.7 <b>Ga</b> गैलियम	<b>32</b> 72.6 <b>Ge</b> जर्मेनियम	<b>33</b> 74.9 <b>As</b> आर्सेनिक	<b>34</b> 79.0 <b>Se</b> सिलेनियम	<b>35</b> 79.9 <b>Br</b> ब्रोमिन	<b>36</b> 83.8 <b>Kr</b> क्रिप्टन
<b>37</b> 85.5 <b>Rb</b> रुबिडियम	<b>38</b> 87.6 <b>Sr</b> स्ट्रॉन्शियम	<b>39</b> 88.9 <b>Y</b> येट्रियम	<b>40</b> 91.2 <b>Zr</b> जिरकोनियम	<b>41</b> 92.9 <b>Nb</b> नायोबियम	<b>42</b> 96.0 <b>Mo</b> मॉलिब्डेनम	<b>43</b> 98 <b>Tc</b> टेक्निशियम	<b>44</b> 101.1 <b>Ru</b> रूथेनियम	<b>45</b> 102.9 <b>Rh</b> रोडियम	<b>46</b> 106.4 <b>Pd</b> पैलेडियम	<b>47</b> 107.9 <b>Ag</b> चाँदी	9 <b>48</b> 112.4 <b>Cd</b> कैडमियम	<b>49</b> 114.8 <b>In</b> इण्डियम	<b>50</b> 118.7 <b>Sn</b> ਟਿਜ	<b>51</b> 121.8 <b>Sb</b> ऐन्टिमोनी	<b>52</b> 127.6 <b>Te</b> टेल्यूरियम	<b>53</b> 126.9 <b>I</b> आयोडिन	<b>54</b> 131.3 <b>Xe</b> ज़ेनॉन
<b>55</b> 132.9 <b>Cs</b> सीज़ियम	<b>56</b> 137.3 <b>Ba</b> बेरियम		<b>72</b> 178.5 <b>Hf</b> हाफनियम	<b>73</b> 180.9 <b>Ta</b> ਟੈਂਟੇਕਸ	<b>74</b> 183.8 <b>W</b> टंगस्टन	<b>75</b> 186.2 <b>Re</b> रेनियम	<b>76</b> 190.2 <b>Os</b> ऑस्मियम	<b>77</b> 192.2 <b>Ir</b> इरिडियम	<b>78</b> 195.1 <b>Pt</b> ਪ੍ਕੈਟਿਜਸ	<b>79</b> 197.0 <b>Au</b> स्वर्ण	<b>80</b> 200.6 <b>Hg</b> पारा	<b>81</b> 204.4 <b>Tl</b> थैलियम	<b>82</b> 207.2 <b>Pb</b> सीसा	<b>83</b> 209.0 <b>Bi</b> बिस्मथ	<b>84</b> 209 <b>Po</b> पोलोनियम	<b>85</b> 210 <b>At</b> एस्टैटिन	<b>86</b> 222 <b>Rn</b> रेडॉन
<b>87</b> 223 <b>Fr</b> फ्रांसियम	<b>88</b> 226 <b>Ra</b> रेडियम		<b>104</b> 267 <b>Rf</b> रदरफोर्डियम	<b>105</b> 268 <b>Db</b> ड्यूबनियम	<b>106</b> 269 <b>Sg</b> सेबोर्जियम	<b>107</b> 270 <b>Bh</b> बोरियम	<b>108</b> 269 <b>HS</b> हैसियम	<b>109</b> 278 <b>Mt</b> मेटनेरियम	<b>110</b> 281 <b>Ds</b> डार्मस्टेडियम	Rg	Cn	<b>113</b> 286 <b>Nh</b> निहोनियम	<b>114</b> 289 <b>Fl</b> फ्लेरोवियम	<b>115</b> 289 <b>Mc</b> मॉस्कोवियम	<b>116</b> 293 <b>LV</b> लिवरमोरियम	<b>117</b> 294 <b>Ts</b> टेनेसिन	<b>118</b> 294 <b>Og</b> ओगनेसन
i																	

<b>57</b> 138.9	<b>58</b> 140.1	<b>59</b> 140.9	<b>60</b> 144.2	<b>61</b> 145	<b>62</b> 150.4	<b>63</b> 152.0	<b>64</b> 157.3	<b>65</b> 158.9	<b>66</b> 162.5	<b>67</b> 164.9	<b>68</b> 167.3	<b>69</b> 168.9	<b>70</b> 173.0	<b>71</b> 175.0
La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Но	Er	Tm	Yb	Lu
लांथनम	सिरियम	प्रासियोडाइमियम	नियोडाइमियम	प्रोमेथियम	समेरियम	यूरोपियम	गैडोलिनियम	टर्बियम	डिस्प्रोसियम	हॉल्मियम	इरबियम	थूलियम	येटर्बियम	ल्यूटेशियम
<b>89</b> 227	<b>90</b> 232.0	<b>91</b> 231.0	<b>92</b> 238.0	<b>93</b> 237	<b>94</b> 244	<b>95</b> 243	<b>96</b> 247	<b>97</b> 247	<b>98</b> 251	<b>99</b> 252	<b>100</b> 257	<b>101</b> 258	<b>102</b> 259	<b>103</b> 266
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr
एक्टीनियम	थोरियम	प्रोटैक्टिनियम	युरेनियम	नेप्चूनियम	प्लूटोनियम	अमेरिशियम	क्यूरियम	बर्केलियम	कैलिफोर्नियम	आइंस्टीनियम	फर्मियम	मेण्डेलिवियम	नोबेलियम	लॉरेंशियम