<ul><li>Hydrogen</li><li>Semiconductors</li><li>(also known as metalloids)</li></ul>									Group 18	
	Metals Alkali meta	als arth metals metals		Group 13	Group 14	Group 15	Group 16	Group 17	2 He Helium 4.002 602 15 <sup>2</sup>	
Nonmetals  Halogens  Noble gases Other nonmetals			B Boron 10.811 [He]2s <sup>2</sup> 2p <sup>1</sup>	Carbon 12.0107 [He]2s <sup>2</sup> 2p <sup>2</sup>	Nitrogen 14.0067 [He]2s <sup>2</sup> 2p <sup>3</sup>	Oxygen 15.9994 [He]2s <sup>2</sup> 2p <sup>4</sup>	F Fluorine 18.998 4032 [He]2s <sup>2</sup> 2p <sup>5</sup>	Neon 20.1797 [He]2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup>		
	Group 10 Group 11 Group 12			13 <b>A1</b> Aluminum 26.981 538 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>1</sup>	14 <b>Si</b> Silicon 28.0855 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>2</sup>	15 <b>P</b> Phosphorus 30.973 761 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>3</sup>	16 <b>S</b> Sulfur 32.065 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>4</sup>	17 <b>C1</b> Chlorine 35.453 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>5</sup>	18 <b>Ar</b> Argon 39.948 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>6</sup>	
ı	28	29	30 dioup 12	31	32	33	34	35	36	
	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	
	Nickel 58.6934 [Ar]3d <sup>8</sup> 4s <sup>2</sup>	Copper 63.546 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>1</sup>	Zinc 65.409 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup>	Gallium 69.723 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>1</sup>	Germanium 72.64 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>2</sup>	Arsenic 74.921 60 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>3</sup>	Selenium 78.96 [Ar]3 <i>d</i> <sup>10</sup> 4 <i>s</i> <sup>2</sup> 4 <i>p</i> <sup>4</sup>	Bromine 79.904 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>5</sup>	Krypton 83.798 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>6</sup>	
	46 <b>Pd</b> Palladium 106.42 [Kr]4d 105s0	47 <b>Ag</b> Silver 107.8682 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>1</sup>	48 <b>Cd</b> Cadmium 112.411 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup>	49 <b>In</b> Indium 114.818 [Kr]4d 105s <sup>2</sup> 5p <sup>1</sup>	50 <b>Sn</b> Tin 118.710 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>2</sup>	51 <b>Sb</b> Antimony 121.760 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>3</sup>	52 <b>Te</b> Tellurium 127.60 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>4</sup>	53 <b>I</b> lodine 126.904 47 [Kr]4d <sup>10</sup> 5z <sup>2</sup> 5p <sup>5</sup>	54 <b>Xe</b> Xenon 131.293 [Kr]4d 105s 25p6	
	78 <b>Pt</b> Platinum 195.078 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>9</sup> 6s <sup>1</sup>	79 <b>Au</b> Gold 196.966 55 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>1</sup>	80 <b>Hg</b> Mercury 200.59 [Xe]4 <sup>f</sup> 1 <sup>8</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup>	81 <b>T1</b> Thallium 204.3833 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>1</sup>	82 <b>Pb</b> Lead 207.2 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>2</sup>	83 <b>Bi</b> Bismuth 208.980 38 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>3</sup>	84 <b>Po</b> Polonium (209) [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>4</sup>	85 <b>At</b> Astatine (210) [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>5</sup>	86 <b>Rn</b> Radon (222) [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>6</sup>	
	110 <b>Ds</b> Darmstadtium (271) [Rn]5f <sup>14</sup> 6d <sup>9</sup> 7s <sup>1</sup>	Research 111 Rg Roentgenium (272) [Rn]5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>1</sup>	112 <b>Uub</b> * Ununbium (285) [Rn]5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup>		114 <b>Uuq</b> * Ununquadium (289) [Rn]5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>2</sup>		116 <b>UUh*</b> Ununhexium (292) [Rn]5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>4</sup>			
The discoveries of elements with atomic numbers 112, 114, and 116 have been reported but not fully confirmed.										
	63 <b>Eu</b> Europium 151.964 [Xe]4f <sup>7</sup> 6s <sup>2</sup>	64 <b>Gd</b> Gadolinium 157.25 [Xe]4f <sup>7</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	65 <b>Tb</b> Terbium 158.925 34 [Xe]4f <sup>3</sup> 6s <sup>2</sup>	66 <b>Dy</b> Dysprosium 162.500 [Xe]4f <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup>	67 <b>Ho</b> Holmium 164.930 32 [Xe]4f <sup>11</sup> 6s <sup>2</sup>	68 <b>Er</b> Erbium 167.259 [Xe]4f <sup>12</sup> 6s <sup>2</sup>	69 <b>Tm</b> Thulium 168.934 21 [Xe]4f <sup>13</sup> 6s <sup>2</sup>	70 <b>Yb</b> Ytterbium 173.04 [Xe]4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	71 <b>Lu</b> Lutetium 174.967 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	
	95 <b>Am</b> Americium (243)	96 <b>Cm</b> Curium (247)	97 <b>Bk</b> Berkelium (247)	98 Cf Californium (251)	99 Es Einsteinium (252)	Fermium (257)	101 Md Mendelevium (258)	No Nobelium (259)	103 Lr Lawrencium (262)	
	[Rn]5f <sup>7</sup> 7s <sup>2</sup>	$[Rn]5f^{7}6d^{1}7s^{2}$	[Rn]5f 97s2	[Rn]5f <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup>	[Rn]5f <sup>11</sup> 7s <sup>2</sup>	[Rn]5f <sup>12</sup> 7s <sup>2</sup>	[Rn]5f <sup>13</sup> 7s <sup>2</sup>	[Rn]5f <sup>14</sup> 7s <sup>2</sup>	[Rn]5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	1

The atomic masses listed in this table reflect the precision of current measurements. (Each value listed in parentheses is the mass number of that radioactive element's most stable or most common isotope.)