



# Periodic table of elements

| s block |   | d block  |   |   |  |  |   |   |  |  |   | p block  |   |  |  |  |   |  |  |  |
|---------|---|--|---|---|--|--|---|---|--|--|---|--|---|--|--|--|---|--|--|--|
| 1       | <b>IA</b>                                     |  |   |   |  |  |   |   |  |  |   |  |   |  |  |  |   | 18   | <b>VIII A</b>                          |  |
| 1       | <b>H</b><br>Hydrogen<br>1s <sup>1</sup>       |  |   |   |  |  |   |   |  |  |   |  |   |  |  |  |   | 2  | <b>He</b><br>Helium<br>1s <sup>2</sup> |  |
| 2       | <b>Li</b><br>Lithium<br>[He] 2s <sup>1</sup>  | <b>Be</b><br>Beryllium<br>[He] 2s <sup>2</sup> |   |   |  |  |   |   |  |  |   |  |   |  |  |  |   |  |  |  |
| 3       | <b>Na</b><br>Sodium<br>[Ne] 3s <sup>1</sup>   | <b>Mg</b><br>Magnesium<br>[Ne] 3s <sup>2</sup> |   |   |  |  |   |   |  |  |   |  |   |  |  |  |   |  |  |  |
| 4       | <b>K</b><br>Potassium<br>[Ar] 4s <sup>1</sup> | <b>Ca</b><br>Calcium<br>[Ar] 4s <sup>2</sup>   | <b>Sc</b><br>Scandium<br>[Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>1</sup> | <b>Ti</b><br>Titanium<br>[Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>2</sup>                       | <b>V</b><br>Vanadium<br>[Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>3</sup>                   | <b>Cr</b><br>Chromium<br>[Ar] 4s <sup>1</sup> 3d <sup>5</sup>                    | <b>Mn</b><br>Manganese<br>[Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>5</sup>                | <b>Fe</b><br>Iron<br>[Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>6</sup>                     | <b>Co</b><br>Cobalt<br>[Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>7</sup>                      | <b>Ni</b><br>Nickel<br>[Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>8</sup>                        | <b>Cu</b><br>Copper<br>[Ar] 4s <sup>1</sup> 3d <sup>10</sup>                      | <b>Zn</b><br>Zinc<br>[Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup>                         | <b>Ga</b><br>Gallium<br>[Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>1</sup>                   | <b>Ge</b><br>Germanium<br>[Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>2</sup>                  | <b>As</b><br>Arsenic<br>[Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>3</sup>                    | <b>Se</b><br>Selenium<br>[Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>4</sup>                     | <b>Br</b><br>Bromine<br>[Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>5</sup>                     | <b>Kr</b><br>Krypton<br>[Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>6</sup>                    |  |  |
| 5       | <b>Rb</b><br>Rubidium<br>[Kr] 5s <sup>1</sup> | <b>Sr</b><br>Strontium<br>[Kr] 5s <sup>2</sup> | <b>Y</b><br>Yttrium<br>[Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>1</sup>   | <b>Zr</b><br>Zirconium<br>[Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>2</sup>                      | <b>Nb</b><br>Niobium<br>[Kr] 5s <sup>1</sup> 4d <sup>4</sup>                   | <b>Mo</b><br>Molybdenum<br>[Kr] 5s <sup>1</sup> 4d <sup>5</sup>                  | <b>Tc</b><br>Technetium<br>[Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>5</sup>               | <b>Ru</b><br>Ruthenium<br>[Kr] 5s <sup>1</sup> 4d <sup>7</sup>                | <b>Rh</b><br>Rhodium<br>[Kr] 5s <sup>1</sup> 4d <sup>8</sup>                     | <b>Pd</b><br>Palladium<br>[Kr] 5s <sup>0</sup> 4d <sup>10</sup>                    | <b>Ag</b><br>Silver<br>[Kr] 5s <sup>1</sup> 4d <sup>10</sup>                      | <b>Cd</b><br>Cadmium<br>[Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>10</sup>                      | <b>In</b><br>Indium<br>[Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>10</sup> 5p <sup>1</sup>                    | <b>Sn</b><br>Tin<br>[Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>10</sup> 5p <sup>2</sup>                        | <b>Sb</b><br>Antimony<br>[Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>10</sup> 5p <sup>3</sup>                   | <b>Te</b><br>Tellurium<br>[Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>10</sup> 5p <sup>4</sup>                    | <b>I</b><br>Iodine<br>[Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>10</sup> 5p <sup>5</sup>                       | <b>Xe</b><br>Xenon<br>[Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>10</sup> 5p <sup>6</sup>                      |  |  |
| 6       | <b>Cs</b><br>Cesium<br>[Xe] 6s <sup>1</sup>   | <b>Ba</b><br>Barium<br>[Xe] 6s <sup>2</sup>    | <b>La-Lu</b><br>Lanthanides                                   | <b>Hf</b><br>Hafnium<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>2</sup>       | <b>Ta</b><br>Tantalum<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>3</sup> | <b>W</b><br>Tungsten<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>4</sup>    | <b>Re</b><br>Rhenium<br>[Xe] 6s <sup>1</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>5</sup> | <b>Os</b><br>Osmium<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>6</sup>  | <b>Ir</b><br>Iridium<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>7</sup>    | <b>Pt</b><br>Platinum<br>[Xe] 6s <sup>1</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>9</sup>     | <b>Au</b><br>Gold<br>[Xe] 6s <sup>1</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup>       | <b>Hg</b><br>Mercury<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup>     | <b>Tl</b><br>Thallium<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6p <sup>1</sup> | <b>Pb</b><br>Lead<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6p <sup>2</sup>      | <b>Bi</b><br>Bismuth<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6p <sup>3</sup>   | <b>Po</b><br>Polonium<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6p <sup>4</sup>    | <b>At</b><br>Astatine<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6p <sup>5</sup>   | <b>Rn</b><br>Radon<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6p <sup>6</sup>     |  |  |
| 7       | <b>Fr</b><br>Francium<br>[Rn] 7s <sup>1</sup> | <b>Ra</b><br>Radium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup>    | <b>Ac-Lr</b><br>Actinides                                     | <b>Rf</b><br>Rutherfordium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup> 6d <sup>2</sup> | <b>Db</b><br>Dubnium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup> 6d <sup>3</sup>  | <b>Sg</b><br>Seaborgium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup> 6d <sup>4</sup> | <b>Bh</b><br>Bohrium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup> 6d <sup>5</sup> | <b>Hs</b><br>Hassium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup> 6d <sup>6</sup> | <b>Mt</b><br>Meitnerium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup> 6d <sup>7</sup> | <b>Ds</b><br>Darmstadtium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup> 6d <sup>8</sup> | <b>Rg</b><br>Roentgenium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup> 6d <sup>9</sup> | <b>Cn</b><br>Copernicium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> | <b>Nh</b><br>Nihonium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7p <sup>1</sup> | <b>Fl</b><br>Flerovium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7p <sup>2</sup> | <b>Mc</b><br>Moscovium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7p <sup>3</sup> | <b>Lv</b><br>Livermorium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7p <sup>4</sup> | <b>Ts</b><br>Tennessine<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7p <sup>5</sup> | <b>Og</b><br>Oganesson<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7p <sup>6</sup> |  |  |

Atomic number  
Atomic mass  
Oxidation states  
**Symbol**  
Name  
Electron configuration

- Alkali metals
- Alkali earth metals
- Transition metals
- Probable transition metal
- P-block metals
- Probable P-block metal
- Lanthanoid. Rare earth
- Actinoid
- Metalloids
- Non metal
- Noble gas

**Solid**      **Liquid**      **Gas**      **Syntetic**

Document generated by:

Periodic table



| d | f block  |   |   |   |  |  |  |   |  |   |   |   |   |   |  |
|---|--|---|---|---|--|--|--|---|--|---|---|---|---|---|--|
| 6 | <b>La</b><br>Lanthanum<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 5d <sup>1</sup> | <b>Ce</b><br>Cerium<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>1</sup> 5d <sup>1</sup> | <b>Pr</b><br>Praseodymium<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>3</sup>                 | <b>Nd</b><br>Neodymium<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>4</sup>              | <b>Pm</b><br>Promethium<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>5</sup>                | <b>Sm</b><br>Samarium<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>6</sup>  | <b>Eu</b><br>Europium<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>7</sup>  | <b>Gd</b><br>Gadolinium<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>7</sup> 5d <sup>1</sup> | <b>Tb</b><br>Terbium<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>9</sup>   | <b>Dy</b><br>Dysprosium<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>10</sup>  | <b>Ho</b><br>Holmium<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>11</sup>     | <b>Er</b><br>Erbium<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>12</sup>  | <b>Tm</b><br>Thulium<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>13</sup>     | <b>Yb</b><br>Ytterbium<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> | <b>Lu</b><br>Lutetium<br>[Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>1</sup>   |
| 7 | <b>Ac</b><br>Actinium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 6d <sup>1</sup>  | <b>Th</b><br>Thorium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 6d <sup>2</sup>                | <b>Pa</b><br>Protactinium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>2</sup> 6d <sup>1</sup> | <b>U</b><br>Uranium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>3</sup> 6d <sup>1</sup> | <b>Np</b><br>Neptunium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>4</sup> 6d <sup>1</sup> | <b>Pu</b><br>Plutonium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>6</sup> | <b>Am</b><br>Americium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>7</sup> | <b>Cm</b><br>Curium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>7</sup> 6d <sup>1</sup>     | <b>Bk</b><br>Berkelium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>9</sup> | <b>Cf</b><br>Californium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>10</sup> | <b>Es</b><br>Einsteinium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>11</sup> | <b>Fm</b><br>Fermium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>12</sup> | <b>Md</b><br>Mendelevium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>13</sup> | <b>No</b><br>Nobelium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup>  | <b>Lr</b><br>Lawrencium<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> |