

Tìm hiểu bảng tuần hoàn hoá học các nguyên tố

Bảng tuần hoàn (còn gọi là bảng tuần hoàn hoá học các nguyên tố) được sắp xếp để các nhà khoa học có thể nhanh chóng phân biệt các đặc tính của từng nguyên tố như khối lượng, số electron, cấu hình electron và tính chất hóa học độc đáo của chúng. Kim loại nằm ở bên trái của bảng, trong khi phi kim loại nằm ở bên phải. Việc sắp xếp các yếu tố để giúp chúng ta hiểu sâu hơn lần đầu tiên được cung cấp bởi Dmitri Mendeleev. Bảng tuần hoàn các nguyên tố có tên, số nguyên tử, ký hiệu và khối lượng được mã hóa màu để sinh viên và nhà nghiên cứu dễ dàng tham khảo hơn. Để tham khảo nhanh, hãy vào **bảng tuần hoàn có tên** được liệt kê theo thứ tự bảng chữ cái.

BẢNG TUẦN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HOÁ HỌC

Số hiệu nguyên tử — 6
Kí hiệu hoá học — C
Tên nguyên tố — Carbon
Khối lượng nguyên tử* — 12

■ Kim loại
■ Phi kim
■ Khí hiếm

(*) Khối lượng nguyên tử được làm tròn.

Bấm vào hình ảnh để tải về và xem bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học. Hình ảnh bản quyền của website fqa.vn

BẢNG TUẦN HOÀN VỚI TÊN NGUYÊN TỐ VÀ ĐỘ ÂM ĐIỆN

Biểu đồ bảng tuần hoàn này liệt kê các phần tử theo tên theo thứ tự bảng chữ cái bao gồm ký hiệu phần tử, số nguyên tử và giá trị độ âm điện Pauling để tham khảo nhanh chóng và đơn giản.

Element Name	Symbol	Atomic Number	Electronegativity (χ)
Actinium	Ac	89	1.1
Aluminum	Al	13	1.61
Americium	Am	95	1.3
Antimony	Sb	51	2.05
Argon	Ar	18	
Arsenic	As	33	2.18
Astatine	At	85	2.2
Barium	Ba	56	0.89
Berkelium	Bk	97	1.3

<i>Beryllium</i>	<i>Be</i>	<i>4</i>	<i>1.57</i>
<i>Bismuth</i>	<i>Bi</i>	<i>83</i>	<i>2.02</i>
<i>Bohrium</i>	<i>Bh</i>	<i>107</i>	
<i>Boron</i>	<i>B</i>	<i>5</i>	<i>2.04</i>
<i>Bromine</i>	<i>Br</i>	<i>35</i>	<i>2.96</i>
<i>Cadmium</i>	<i>Cd</i>	<i>48</i>	<i>1.69</i>
<i>Calcium</i>	<i>Ca</i>	<i>20</i>	<i>1</i>
<i>Californium</i>	<i>Cf</i>	<i>98</i>	<i>1.3</i>
<i>Carbon</i>	<i>C</i>	<i>6</i>	<i>2.55</i>
<i>Cerium</i>	<i>Ce</i>	<i>58</i>	<i>1.12</i>
<i>Cesium</i>	<i>Cs</i>	<i>55</i>	<i>0.79</i>
<i>Chlorine</i>	<i>Cl</i>	<i>17</i>	<i>3.16</i>
<i>Chromium</i>	<i>Cr</i>	<i>24</i>	<i>1.66</i>

<i>Cobalt</i>	<i>Co</i>	<i>27</i>	<i>1.88</i>
<i>Copper</i>	<i>Cu</i>	<i>29</i>	<i>1.9</i>
<i>Curium</i>	<i>Cm</i>	<i>96</i>	<i>1.3</i>
<i>Darmstadtium</i>	<i>Ds</i>	<i>110</i>	
<i>Dubnium</i>	<i>Db</i>	<i>105</i>	
<i>Dysprosium</i>	<i>Dy</i>	<i>66</i>	<i>1.22</i>
<i>Einsteinium</i>	<i>Es</i>	<i>99</i>	<i>1.3</i>
<i>Erbium</i>	<i>Er</i>	<i>68</i>	<i>1.24</i>
<i>Europium</i>	<i>Eu</i>	<i>63</i>	
<i>Fermium</i>	<i>Fm</i>	<i>100</i>	<i>1.3</i>
<i>Fluorine</i>	<i>F</i>	<i>9</i>	<i>3.98</i>
<i>Francium</i>	<i>Fr</i>	<i>87</i>	<i>0.7</i>
<i>Gadolinium</i>	<i>Gd</i>	<i>64</i>	<i>1.2</i>

<i>Gallium</i>	<i>Ga</i>	<i>31</i>	<i>1.81</i>
<i>Germanium</i>	<i>Ge</i>	<i>32</i>	<i>2.01</i>
<i>Gold</i>	<i>Au</i>	<i>79</i>	<i>2.54</i>
<i>Hafnium</i>	<i>Hf</i>	<i>72</i>	<i>1.3</i>
<i>Hassium</i>	<i>Hs</i>	<i>108</i>	
<i>Helium</i>	<i>He</i>	<i>2</i>	
<i>Holmium</i>	<i>Ho</i>	<i>67</i>	<i>1.23</i>
<i>Hydrogen</i>	<i>H</i>	<i>1</i>	<i>2.2</i>
<i>Indium</i>	<i>In</i>	<i>49</i>	<i>1.78</i>
<i>Iodine</i>	<i>I</i>	<i>53</i>	<i>2.66</i>
<i>Iridium</i>	<i>Ir</i>	<i>77</i>	<i>2.2</i>
<i>Iron</i>	<i>Fe</i>	<i>26</i>	<i>1.83</i>
<i>Krypton</i>	<i>Kr</i>	<i>36</i>	<i>3</i>

<i>Lanthanum</i>	<i>La</i>	<i>57</i>	<i>1.1</i>
<i>Lawrencium</i>	<i>Lr</i>	<i>103</i>	
<i>Lead</i>	<i>Pb</i>	<i>82</i>	<i>2.33</i>
<i>Lithium</i>	<i>Li</i>	<i>3</i>	<i>0.98</i>
<i>Lutetium</i>	<i>Lu</i>	<i>71</i>	<i>1.27</i>
<i>Magnesium</i>	<i>Mg</i>	<i>12</i>	<i>1.31</i>
<i>Manganese</i>	<i>Mn</i>	<i>25</i>	<i>1.55</i>
<i>Meitnerium</i>	<i>Mt</i>	<i>109</i>	
<i>Mendelevium</i>	<i>Md</i>	<i>101</i>	<i>1.3</i>
<i>Mercury</i>	<i>Hg</i>	<i>80</i>	<i>2</i>
<i>Molybdenum</i>	<i>Mo</i>	<i>42</i>	<i>2.16</i>
<i>Neodymium</i>	<i>Nd</i>	<i>60</i>	<i>1.14</i>
<i>Neon</i>	<i>Ne</i>	<i>10</i>	

<i>Neptunium</i>	<i>Np</i>	93	1.36
<i>Nickel</i>	<i>Ni</i>	28	1.91
<i>Niobium</i>	<i>Nb</i>	41	1.6
<i>Nitrogen</i>	<i>N</i>	7	3.04
<i>Nobelium</i>	<i>No</i>	102	1.3
<i>Oganesson</i>	<i>Uuo</i>	118	
<i>Osmium</i>	<i>Os</i>	76	2.2
<i>Oxygen</i>	<i>O</i>	8	3.44
<i>Palladium</i>	<i>Pd</i>	46	2.2
<i>Phosphorus</i>	<i>P</i>	15	2.19
<i>Platinum</i>	<i>Pt</i>	78	2.28
<i>Plutonium</i>	<i>Pu</i>	94	1.28
<i>Polonium</i>	<i>Po</i>	84	2

<i>Potassium</i>	<i>K</i>	<i>19</i>	<i>0.82</i>
<i>Praseodymium</i>	<i>Pr</i>	<i>59</i>	<i>1.13</i>
<i>Promethium</i>	<i>Pm</i>	<i>61</i>	
<i>Protactinium</i>	<i>Pa</i>	<i>91</i>	<i>1.5</i>
<i>Radium</i>	<i>Ra</i>	<i>88</i>	<i>0.9</i>
<i>Radon</i>	<i>Rn</i>	<i>86</i>	
<i>Rhenium</i>	<i>Re</i>	<i>75</i>	<i>1.9</i>
<i>Rhodium</i>	<i>Rh</i>	<i>45</i>	<i>2.28</i>
<i>Roentgenium</i>	<i>Rg</i>	<i>111</i>	
<i>Rubidium</i>	<i>Rb</i>	<i>37</i>	<i>0.82</i>
<i>Ruthenium</i>	<i>Ru</i>	<i>44</i>	<i>2.2</i>
<i>Rutherfordium</i>	<i>Rf</i>	<i>104</i>	
<i>Samarium</i>	<i>Sm</i>	<i>62</i>	<i>1.17</i>

<i>Scandium</i>	<i>Sc</i>	<i>21</i>	<i>1.36</i>
<i>Seaborgium</i>	<i>Sg</i>	<i>106</i>	
<i>Selenium</i>	<i>Se</i>	<i>34</i>	<i>2.55</i>
<i>Silicon</i>	<i>Si</i>	<i>14</i>	<i>1.9</i>
<i>Silver</i>	<i>Ag</i>	<i>47</i>	<i>1.93</i>
<i>Sodium</i>	<i>Na</i>	<i>11</i>	<i>0.93</i>
<i>Strontium</i>	<i>Sr</i>	<i>38</i>	<i>0.95</i>
<i>Sulfur</i>	<i>S</i>	<i>16</i>	<i>2.58</i>
<i>Tantalum</i>	<i>Ta</i>	<i>73</i>	<i>1.5</i>
<i>Technetium</i>	<i>Tc</i>	<i>43</i>	<i>1.9</i>
<i>Tellurium</i>	<i>Te</i>	<i>52</i>	<i>2.1</i>
<i>Terbium</i>	<i>Tb</i>	<i>65</i>	
<i>Thallium</i>	<i>Tl</i>	<i>81</i>	<i>1.62</i>

<i>Thorium</i>	<i>Th</i>	90	1.3
<i>Thulium</i>	<i>Tm</i>	69	1.25
<i>Tin</i>	<i>Sn</i>	50	1.96
<i>Titanium</i>	<i>Ti</i>	22	1.54
<i>Tungsten</i>	<i>W</i>	74	2.36
<i>Ununbium</i>	<i>Uub</i>	112	
<i>Ununhexium</i>	<i>Uuh</i>	116	
<i>Ununpentium</i>	<i>Uup</i>	115	
<i>Ununquadium</i>	<i>Uuq</i>	114	
<i>Ununseptium</i>	<i>Uus</i>	117	
<i>Ununtrium</i>	<i>Uut</i>	113	
<i>Uranium</i>	<i>U</i>	92	1.38
<i>Vanadium</i>	<i>V</i>	23	1.63

<i>Xenon</i>	<i>Xe</i>	<i>54</i>	<i>2.6</i>
<i>Ytterbium</i>	<i>Yb</i>	<i>70</i>	
<i>Yttrium</i>	<i>Y</i>	<i>39</i>	<i>1.22</i>
<i>Zinc</i>	<i>Zn</i>	<i>30</i>	<i>1.65</i>
<i>Zirconium</i>	<i>Zr</i>	<i>40</i>	<i>1.33</i>
