

## Периодична таблица на химичните елементи

<b>1</b>																	<b>18</b>
<b>IA</b>												<b>IIIA</b>	<b>IVA</b>	<b>VA</b>	<b>VIA</b>	<b>VIIA</b>	<b>VIIIA</b>
<b>1</b> <b>H</b> <b>1,0</b>	<b>2</b> <b>IIA</b>											<b>5</b> <b>B</b> <b>10,8</b>	<b>6</b> <b>C</b> <b>12,0</b>	<b>7</b> <b>N</b> <b>14,0</b>	<b>8</b> <b>O</b> <b>16,0</b>	<b>9</b> <b>F</b> <b>19,0</b>	<b>10</b> <b>Ne</b> <b>20,2</b>
<b>3</b> <b>Li</b> <b>6,9</b>	<b>4</b> <b>Be</b> <b>9,0</b>	<b>3</b> <b>IIIB</b>	<b>4</b> <b>IVB</b>	<b>5</b> <b>VB</b>	<b>6</b> <b>VIB</b>	<b>7</b> <b>VIIB</b>	<b>8</b> <b>←</b>	<b>9</b> <b>VIIIB</b>	<b>10</b> <b>→</b>	<b>11</b> <b>IB</b>	<b>12</b> <b>IIB</b>	<b>13</b> <b>Al</b> <b>27,0</b>	<b>14</b> <b>Si</b> <b>28,1</b>	<b>15</b> <b>P</b> <b>31,0</b>	<b>16</b> <b>S</b> <b>32,1</b>	<b>17</b> <b>Cl</b> <b>35,5</b>	<b>18</b> <b>Ar</b> <b>40,0</b>
<b>19</b> <b>K</b> <b>39,1</b>	<b>20</b> <b>Ca</b> <b>40,1</b>	<b>21</b> <b>Sc</b> <b>45,0</b>	<b>22</b> <b>Ti</b> <b>47,9</b>	<b>23</b> <b>V</b> <b>50,9</b>	<b>24</b> <b>Cr</b> <b>52,0</b>	<b>25</b> <b>Mn</b> <b>54,9</b>	<b>26</b> <b>Fe</b> <b>55,8</b>	<b>27</b> <b>Co</b> <b>58,9</b>	<b>28</b> <b>Ni</b> <b>58,7</b>	<b>29</b> <b>Cu</b> <b>63,5</b>	<b>30</b> <b>Zn</b> <b>65,4</b>	<b>31</b> <b>Ga</b> <b>69,7</b>	<b>32</b> <b>Ge</b> <b>72,6</b>	<b>33</b> <b>As</b> <b>74,9</b>	<b>34</b> <b>Se</b> <b>79,0</b>	<b>35</b> <b>Br</b> <b>79,9</b>	<b>36</b> <b>Kr</b> <b>83,8</b>
<b>37</b> <b>Rb</b> <b>85,5</b>	<b>38</b> <b>Sr</b> <b>87,6</b>	<b>39</b> <b>Y</b> <b>88,9</b>	<b>40</b> <b>Zr</b> <b>91,2</b>	<b>41</b> <b>Nb</b> <b>92,9</b>	<b>42</b> <b>Mo</b> <b>95,9</b>	<b>43</b> <b>Tc</b> <b>(97)</b>	<b>44</b> <b>Ru</b> <b>101,1</b>	<b>45</b> <b>Rh</b> <b>102,9</b>	<b>46</b> <b>Pd</b> <b>106,4</b>	<b>47</b> <b>Ag</b> <b>107,9</b>	<b>48</b> <b>Cd</b> <b>112,4</b>	<b>49</b> <b>In</b> <b>114,8</b>	<b>50</b> <b>Sn</b> <b>117,7</b>	<b>51</b> <b>Sb</b> <b>121,8</b>	<b>52</b> <b>Te</b> <b>127,6</b>	<b>53</b> <b>I</b> <b>126,9</b>	<b>54</b> <b>Xe</b> <b>131,3</b>
<b>55</b> <b>Cs</b> <b>132,9</b>	<b>56</b> <b>Ba</b> <b>137</b>	<b>57</b> <b>La</b> <b>138,9</b>	<b>72</b> <b>Hf</b> <b>178,5</b>	<b>73</b> <b>Ta</b> <b>182,9</b>	<b>74</b> <b>W</b> <b>183,8</b>	<b>75</b> <b>Re</b> <b>186,2</b>	<b>76</b> <b>Os</b> <b>190,2</b>	<b>77</b> <b>Ir</b> <b>192,2</b>	<b>78</b> <b>Pt</b> <b>195,1</b>	<b>79</b> <b>Au</b> <b>197,0</b>	<b>80</b> <b>Hg</b> <b>200,6</b>	<b>81</b> <b>Tl</b> <b>204,4</b>	<b>82</b> <b>Pb</b> <b>207,2</b>	<b>83</b> <b>Bi</b> <b>209,0</b>	<b>84</b> <b>Po</b>	<b>85</b> <b>At</b>	<b>86</b> <b>Rn</b>
<b>87</b> <b>Fr</b>	<b>88</b> <b>Ra</b>	<b>89</b> <b>Ac</b>	<b>104</b> <b>Rf</b>	<b>105</b> <b>Db</b>	<b>106</b> <b>Sg</b>	<b>107</b> <b>Bh</b>	<b>108</b> <b>Hs</b>	<b>109</b> <b>Mt</b>	<b>110</b> <b>Ds</b>	<b>111</b> <b>Rg</b>	<b>112</b> <b>Cn</b>	<b>113</b> <b>Nh</b>	<b>114</b> <b>Fl</b>	<b>115</b> <b>Mc</b>	<b>116</b> <b>Lv</b>	<b>117</b> <b>Ts</b>	<b>118</b> <b>Og</b>

<b>лантаноиди</b>	<b>58</b> <b>Ce</b> <b>140,1</b>	<b>59</b> <b>Pr</b> <b>140,9</b>	<b>60</b> <b>Nd</b> <b>144,2</b>	<b>61</b> <b>Pm</b>	<b>62</b> <b>Sm</b> <b>150,4</b>	<b>63</b> <b>Eu</b> <b>152,0</b>	<b>64</b> <b>Gd</b> <b>157,3</b>	<b>65</b> <b>Tb</b> <b>158,9</b>	<b>66</b> <b>Dy</b> <b>162,5</b>	<b>67</b> <b>Ho</b> <b>164,9</b>	<b>68</b> <b>Er</b> <b>167,3</b>	<b>69</b> <b>Tm</b> <b>168,9</b>	<b>70</b> <b>Yb</b> <b>173,1</b>	<b>71</b> <b>Lu</b> <b>175,0</b>
<b>актиноиди</b>	<b>90</b> <b>Th</b> <b>232,0</b>	<b>91</b> <b>Pa</b> <b>231,0</b>	<b>92</b> <b>U</b> <b>238,0</b>	<b>93</b> <b>Np</b>	<b>94</b> <b>Pu</b>	<b>95</b> <b>Am</b>	<b>96</b> <b>Cm</b>	<b>97</b> <b>Bk</b>	<b>98</b> <b>Cf</b>	<b>99</b> <b>Es</b>	<b>100</b> <b>Fm</b>	<b>101</b> <b>Md</b>	<b>102</b> <b>No</b>	<b>103</b> <b>Lr</b>

**РЕД НА ЕЛЕКТРООТРИЦАТЕЛНОСТ**

Cs, Li, Ba, Na, Ca, Mg, Ag, Al, Fe, Zn, Si, Cu, Ni, P, H, I, S, C, Br, Cl, N, O, F

**РЕД НА ОТНОСИТЕЛНА АКТИВНОСТ**

Li, K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Zn, Fe, Ni, Pb, H<sub>2</sub>, Cu, Hg, Ag, Au  
 Li<sup>+</sup>, K<sup>+</sup>, Ba<sup>2+</sup>, Ca<sup>2+</sup>, Na<sup>+</sup>, Mg<sup>2+</sup>, Al<sup>3+</sup>, Zn<sup>2+</sup>, Fe<sup>2+</sup>, Ni<sup>2+</sup>, Pb<sup>2+</sup>, 2H<sup>+</sup>, Cu<sup>2+</sup>, Hg<sup>2+</sup>, Ag<sup>+</sup>, Au<sup>3+</sup>

**РАЗТВОРИМОСТ ВЪВ ВОДА НА СОЛИ, ХИДРОКСИДИ И КИСЕЛИНИ**

катиони аниони	H <sup>+</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	K <sup>+</sup>	Na <sup>+</sup>	Ag <sup>+</sup>	Ba <sup>2+</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	Zn <sup>2+</sup>	Cu <sup>2+</sup>	Pb <sup>2+</sup>	Fe <sup>2+</sup>	Fe <sup>3+</sup>	Al <sup>3+</sup>
OH <sup>-</sup>	X	Г			MP		CP	MP	MP	MP	MP	MP	MP	MP
Cl <sup>-</sup>					MP						MP			
Br <sup>-</sup>					MP						MP			
I <sup>-</sup>					MP					MP	MP			
S <sup>2-</sup>	Г				MP				MP	MP	MP	MP	MP	BB
SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Г				CP	CP	CP	CP	CP		MP	CP		
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>					CP	MP	CP				MP			
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>														
PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>					MP	MP	MP	MP	MP	MP	MP	MP	MP	MP
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Г				MP	MP	MP	MP	MP	MP	MP	MP	BB	
CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>					MP	MP			MP	MP	MP	MP		

**MP** – Малко разтворимо вещество  
**CP** – Средно разтворимо вещество  
**Г** – Газ  
**BB** – Взаимодействия с вода