

# AZ ELEMEK PERIÓDUSOS RENDSZERE



Erdélyi Magyar Műszaki  
Tudományos Társaság

400604 Kolozsvár (Cluj) • 1989. december 21. sugárút 116. szám • Levélcím: RO-400750 Cluj, OP. 1, CP. 140  
Tel./fax: +40-264-590825; 40-264-594042 • E-mail: emt@emt.ro • Honlap: www.emt.ro

## A FÉMEK AKTIVITÁSI SORA

K	Ba	Ca	Na	Mg	Al	Mn	Zn	Cr	Fe	Ni	Sn	Pb	H <sub>2</sub>	Cu	Hg	Ag	Pt	Au
---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----------------	----	----	----	----	----

Csoport Periódus	s-mező elemei										p-mező elemei									
	1 (Ia)	2 (IIa)												13 (IIIa)	14 (IVa)	15 (Va)	16 (VIa)	17 (VIIa)	18 (VIIIa)	
<b>K</b> 1	<b>1</b> H hidrogén																			<b>2</b> He hélium
<b>L</b> 2	<b>3</b> Li lítium	<b>4</b> Be berillium											<b>5</b> B bór	<b>6</b> C szén	<b>7</b> N nitrogén	<b>8</b> O oxigén	<b>9</b> F fluor	<b>10</b> Ne neon		
<b>M</b> 3	<b>11</b> Na nátrium	<b>12</b> Mg magnézium											<b>13</b> Al alumínium	<b>14</b> Si szilícium	<b>15</b> P foszfor	<b>16</b> S kén	<b>17</b> Cl klór	<b>18</b> Ar argon		
<b>N</b> 4	<b>19</b> K kálium	<b>20</b> Ca kálcium	<b>21</b> Sc szkandium	<b>22</b> Ti titan	<b>23</b> V vanádium	<b>24</b> Cr króm	<b>25</b> Mn mangán	<b>26</b> Fe vas	<b>27</b> Co kobalt	<b>28</b> Ni nikkel	<b>29</b> Cu réz	<b>30</b> Zn cink	<b>31</b> Ga gallium	<b>32</b> Ge germánium	<b>33</b> As ászén	<b>34</b> Se szelén	<b>35</b> Br bróm	<b>36</b> Kr krépton		
<b>O</b> 5	<b>37</b> Rb rubídium	<b>38</b> Sr stroncium	<b>39</b> Y itrium	<b>40</b> Zr cirkónium	<b>41</b> Nb nióbium	<b>42</b> Mo molibdén	<b>43</b> Tc technécium	<b>44</b> Ru rutenium	<b>45</b> Rh rózium	<b>46</b> Pd palládium	<b>47</b> Ag ezüst	<b>48</b> Cd cadmium	<b>49</b> In indium	<b>50</b> Sn olajvas	<b>51</b> Sb antimon	<b>52</b> Te tellur	<b>53</b> I jód	<b>54</b> Xe xenon		
<b>P</b> 6	<b>55</b> Cs cézium	<b>56</b> Ba bárium	<b>57</b> La lantán	<b>72</b> Hf hafnium	<b>73</b> Ta tantalum	<b>74</b> W volfrám	<b>75</b> Re rénium	<b>76</b> Os osmium	<b>77</b> Ir irídium	<b>78</b> Pt platina	<b>79</b> Au arany	<b>80</b> Hg higany	<b>81</b> Tl tallium	<b>82</b> Pb ólom	<b>83</b> Bi bismut	<b>84</b> Po polónium	<b>85</b> At asztácium	<b>86</b> Rn radon		
<b>Q</b> 7	<b>87</b> Fr francium	<b>88</b> Ra rádium	<b>89</b> Ac aktínium	<b>104</b> Rf rodzferfordium	<b>105</b> Db dubnium	<b>106</b> Sg szibogium	<b>107</b> Bh borium	<b>108</b> Hs hasszium	<b>109</b> Mt meitnerium	<b>110</b> Ds darmstadtium	<b>111</b> Rg róngénium	<b>112</b> Cn kopertikum	<b>113</b> Uut ununtrium	<b>114</b> Fl flerovium	<b>115</b> Uup ununpentium	<b>116</b> Lv livernium	<b>117</b> Uus ununseptium	<b>118</b> Uuo ununoktium		

**Jelmagyarázat**

- FÉMEK
- NEMFÉMEK
- gáz
- cseppfolyós

**Vegyjel**  
elektronkonfiguráció  
név

f-mező elemei  
AKTINOIDÁK LANTANOIDÁK

<b>58</b> Ce cérium	<b>59</b> Pr praeodimium	<b>60</b> Nd neodimium	<b>61</b> Pm promethium	<b>62</b> Sm szamárrium	<b>63</b> Eu europium	<b>64</b> Gd gadolinium	<b>65</b> Tb terbium	<b>66</b> Dy diszpródium	<b>67</b> Ho holmium	<b>68</b> Er erbitium	<b>69</b> Tm tallium	<b>70</b> Yb ytterbium	<b>71</b> Lu lutécium
<b>90</b> Th tórium	<b>91</b> Pa protaktínium	<b>92</b> U urán	<b>93</b> Np neptunium	<b>94</b> Pu plutónium	<b>95</b> Am americium	<b>96</b> Cm kürium	<b>97</b> Bk berkelium	<b>98</b> Cf kaliforniaium	<b>99</b> Es einsteinium	<b>100</b> Fm fermium	<b>101</b> Md mendelévium	<b>102</b> No nobélium	<b>103</b> Lr laurencium