

Velmi dlouhá periodická soustava, elektronové konfigurace atomů prvků v základním stavu.

Peri- ody ↓	S K U P I N Y																																				
	1	2	3													4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18							
	IA	IIA	IIIB													IV.B	V.B	VI.B	VII.B	VIII.B			LB	II.B	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA							
1 <i>1s</i>	1 H <i>1</i>																														2 He <i>2</i>						
2 [He] <i>2s</i> <i>2p</i>	3 Li <i>1</i>	4 Be <i>2</i>																													5 B <i>2</i> <i>1</i>	6 C <i>2</i> <i>2</i>	7 N <i>2</i> <i>3</i>	8 O <i>2</i> <i>4</i>	9 F <i>2</i> <i>5</i>	10 Ne <i>2</i> <i>6</i>	
3 [Ne] <i>3s</i> <i>3p</i>	11 Na <i>1</i>	12 Mg <i>2</i>																														13 Al <i>2</i> <i>1</i>	14 Si <i>2</i> <i>2</i>	15 P <i>2</i> <i>3</i>	16 S <i>2</i> <i>4</i>	17 Cl <i>2</i> <i>5</i>	18 Ar <i>2</i> <i>6</i>
4 [Ar] <i>4s</i> <i>3d</i> <i>4p</i>	19 K <i>1</i>	20 Ca <i>2</i>	21 Sc <i>2</i>													22 Ti <i>2</i> <i>2</i>	23 V <i>2</i> <i>3</i>	24 Cr* <i>1</i> <i>5</i>	25 Mn <i>2</i> <i>5</i>	26 Fe <i>2</i> <i>6</i>	27 Co <i>2</i> <i>7</i>	28 Ni <i>2</i> <i>8</i>	29 Cu* <i>1</i> <i>10</i>	30 Zn <i>2</i> <i>10</i>	31 Ga <i>2</i> <i>10</i>	32 Ge <i>2</i> <i>10</i>	33 As <i>2</i> <i>10</i>	34 Se <i>2</i> <i>10</i>	35 Br <i>2</i> <i>10</i>	36 Kr <i>2</i> <i>10</i>							
5 [Kr] <i>5s</i> <i>4d</i> <i>5p</i>	37 Rb <i>1</i>	38 Sr <i>2</i>	39 Y <i>2</i>													40 Zr <i>2</i> <i>2</i>	41 Nb* <i>1</i> <i>4</i>	42 Mo* <i>1</i> <i>5</i>	43 Tc* <i>1</i> <i>6</i>	44 Ru* <i>1</i> <i>7</i>	45 Rh* <i>1</i> <i>8</i>	46 Pd* <i>0</i> <i>10</i>	47 Ag* <i>1</i> <i>10</i>	48 Cd <i>2</i> <i>10</i>	49 In <i>2</i> <i>10</i>	50 Sn <i>2</i> <i>10</i>	51 Sb <i>2</i> <i>10</i>	52 Te <i>2</i> <i>10</i>	53 I <i>2</i> <i>10</i>	54 Xe <i>2</i> <i>10</i>							
				← 58 – 71 lanthanoidy →																																	
				← 90 – 103 aktinoidy →																																	
6 [Xe] <i>6s</i> <i>4f</i> <i>5d</i> <i>6p</i>	55 Cs <i>1</i>	56 Ba <i>2</i>	57 La* <i>2</i>	58 Ce* <i>2</i> <i>1</i>	59 Pr <i>2</i> <i>3</i>	60 Nd <i>2</i> <i>4</i>	61 Pm <i>2</i> <i>5</i>	62 Sm <i>2</i> <i>6</i>	63 Eu <i>2</i> <i>7</i>	64 Gd* <i>2</i> <i>7</i> <i>1</i>	65 Tb <i>2</i> <i>9</i>	66 Dy <i>2</i> <i>10</i>	67 Ho <i>2</i> <i>11</i>	68 Er <i>2</i> <i>12</i>	69 Tm <i>2</i> <i>13</i>	70 Yb <i>2</i> <i>14</i>	71 Lu <i>2</i> <i>14</i> <i>1</i>	72 Hf <i>2</i> <i>14</i> <i>2</i>	73 Ta <i>2</i> <i>14</i> <i>3</i>	74 W <i>2</i> <i>14</i> <i>4</i>	75 Re <i>2</i> <i>14</i> <i>5</i>	76 Os <i>2</i> <i>14</i> <i>6</i>	77 Ir <i>2</i> <i>14</i> <i>7</i>	78 Pt* <i>1</i> <i>9</i> <i>10</i>	79 Au* <i>1</i> <i>10</i> <i>10</i>	80 Hg <i>2</i> <i>10</i> <i>10</i>	81 Tl <i>2</i> <i>10</i> <i>1</i>	82 Pb <i>2</i> <i>14</i> <i>2</i>	83 Bi <i>2</i> <i>14</i> <i>3</i>	84 Po <i>2</i> <i>14</i> <i>4</i>	85 At <i>2</i> <i>14</i> <i>5</i>	86 Rn <i>2</i> <i>14</i> <i>6</i>					
7 [Rn] <i>7s</i> <i>5f</i> <i>6d</i> <i>7p</i>	87 Fr <i>1</i>	88 Ra <i>2</i>	89 Ac* <i>2</i>	90 Th* <i>2</i> <i>2</i>	91 Pa* <i>2</i> <i>2</i> <i>1</i>	92 U* <i>2</i> <i>3</i> <i>1</i>	93 Np* <i>2</i> <i>4</i> <i>1</i>	94 Pu <i>2</i> <i>6</i>	95 Am <i>2</i> <i>7</i>	96 Cm* <i>2</i> <i>7</i> <i>1</i>	97 Bk <i>2</i> <i>9</i>	98 Cf <i>2</i> <i>10</i>	99 Es <i>2</i> <i>11</i>	100 Fm <i>2</i> <i>12</i>	101 Md <i>2</i> <i>13</i>	102 No <i>2</i> <i>14</i>	103 Lr <i>2</i> <i>14</i> <i>1</i>	104 Rf <i>2</i> <i>14</i> <i>2</i>	105 Db <i>2</i> <i>14</i> <i>3</i>	106 Sg <i>2</i> <i>14</i> <i>4</i>	107 Bh <i>2</i> <i>14</i> <i>5</i>	108 Hs <i>2</i> <i>14</i> <i>6</i>	109 Mt <i>2</i> <i>14</i> <i>7</i>	110 Ds* <i>1</i> <i>14</i> <i>9</i>	111 Rg* <i>1</i> <i>14</i> <i>10</i>	112 Cn <i>2</i> <i>14</i> <i>10</i>	113 Nh <i>2</i> <i>14</i> <i>10</i>	114 Fl <i>2</i> <i>14</i> <i>10</i>	115 Mc <i>2</i> <i>14</i> <i>10</i>	116 Lv <i>2</i> <i>14</i> <i>10</i>	117 Ts <i>2</i> <i>14</i> <i>10</i>	118 Og <i>2</i> <i>14</i> <i>10</i>					

Prvky označené \* vykazují nepravidelnosti ve výstavbě elektronového obalu (22 výjimek celkem). Tabulka vychází z dat dostupných na [www.webelements.com](http://www.webelements.com). Různé prameny uvádějí pro některé prvky rozdílné konfigurace. Počínaje prvkem 103Lr jde o elektronové konfigurace často ne zcela potvrzené nebo předpokládané na základě elektronové konfigurace prvku stojícího v tabulce výše.