

## Krátké uspořádání periodické soustavy prvků.

Podskupiny A – hlavní podskupiny nepřechodných prvků (*s, p*), podskupiny B – vedlejší podskupiny přechodných *d* – prvků.

PERIODA	SKUPINA																		
	I.		II.		III.			IV.		V.		VI.		VII.		VIII.			
	IA	IB	IIA	IIB	IIIA	IIIB		IVA	IVB	VA	VB	VIA	VI B	VIIA	VII B	VIII. B			VIIIA
1.	1 H																		2 He
2.	3 Li		4 Be		5 B			6 C	7 N	8 O	9 F								10 Ne
3.	11 Na		12 Mg		13 Al			14 Si	15 P	16 S	17 Cl								18 Ar
4.	19 K		20 Ca		21 Sc			22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni					
	29 Cu		30 Zn		31 Ga			32 Ge	33 As	34 Se	35 Br								36 Kr
5.	37 Rb		38 Sr		39 Y			40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd					
	47 Ag		48 Cd		49 In			50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I								54 Xe
6.	55 Cs		56 Ba		57 La	L		72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt					
	79 Au		80 Hg		81 Tl			82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At								86 Rn
7.	87 Fr		88 Ra		89 Ac	A		104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds					
	111 Rg		112 Cn		113 Nh			114 Fl	115 Mc	116 Lv	117 Ts								118 Og

Vnitřně přechodné *f* – prvky s výjimkou Lu a Lr patřících k *d* – prvkům.

L – lanthanoidy 6. perioda	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
A – aktinoidy 7. perioda	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr