

Periodická soustava prvků

	1		2		3		4		5		6		7		8		9		10		11		12		13		14		15		16		17		18	
skupina	I. A		II. A		III. B		IV. B		V. B		VI. B		VII. B		VIII. B						I. B		II. B		III. A		IV. A		V. A		VI. A		VII. A		VIII. A	
	1																																2			
	H																														He					
	3		4																						5		6		7		8		9		10	
	Li		Be																						B		C		N		O		F		Ne	
	11		12																						13		14		15		16		17		18	
	Na		Mg																						Al		Si		P		S		Cl		Ar	
	19		20		21		22		23		24		25		26		27		28		29		30		31		32		33		34		35		36	
	K		Ca		Sc		Ti		V		Cr		Mn		Fe		Co		Ni		Cu		Zn		Ga		Ge		As		Se		Br		Kr	
	37		38		39		40		41		42		43		44		45		46		47		48		49		50		51		52		53		54	
	Rb		Sr		Y		Zr		Nb		Mo		Tc		Ru		Rh		Pd		Ag		Cd		In		Sn		Sb		Te		I		Xe	
	55		56		57		72		73		74		75		76		77		78		79		80		81		82		83		84		85		86	
	Cs		Ba		La		Hf		Ta		W		Re		Os		Ir		Pt		Au		Hg		Tl		Pb		Bi		Po		At		Rn	
	87		88		89		104		105		106		107		108		109		110		111		112													
	Fr		Ra		Ac		Unq		Uno		Unh		Uns		Uno		Uue		Uun		Uuu		Uub													

	b	
	71	
	Lu	
	o	
	103	
	Lr	

- vodík
- alkalické kovy
- kovy alkalických zemin
- kovy
- polokovy
- nekovy
- vzácné plyny

58		59		60		61		62		63		64		65		66		67		68		69		70	
Ce		Pr		Nd		Pm		Sm		Eu		Gd		Tb		Dy		Ho		Er		Tm		Y	
90		91		92		93		94		95		96		97		98		99		100		101		102	
Th		Pa		U		Np		Pu		Am		Cm		Bk		Cf		Es		Fm		Md		N	

1. Napiš název, chemickou značku prvku a protonové číslo:

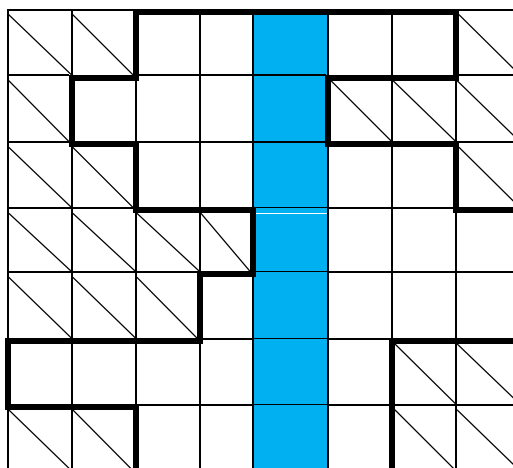
- | | |
|---|----------------------------|
| V. A skupina, 3. perioda fosfor, P, 15 | VI. B skupina, 4. perioda |
| I. B skupina, 6. perioda | I. A skupina, 3. perioda |
| 2. perioda, I. A skupina | IV. A skupina, 2. perioda |
| 8. skupina, 4. perioda | III. A skupina, 3. perioda |
| 12 skupina, 4. perioda | II. B skupina, 6. perioda |
| 11 skupina, 5. perioda | 2. skupina, 4. perioda |
| 12 skupina, 6. perioda | 14. skupina, 3. perioda |
| VII. B skupina, 4. perioda | 1. skupina, 4. perioda |

2. Řadu kovů, které jsou chemickými prvky, znali naši předci již před našim letopočtem. Doplň tabulku s částečnými údaji o některých z nich:

název prvku		zlato	olovo			cín	
přibližný rok objevu př.n.l.	5000	5000	2500	2500	2000	1500	400
protonové číslo							
značka	Cu			Ag	Fe		Hg

3. Řešením tajenky je **chemický prvek**. Napiš jeho název, chemickou značku a protonové číslo.

1. prvek se nachází v 3. periodě, 1. skupině
2. Prvek se nachází ve třetí periodě, VII. A skupině
3. prvek se nachází v 6. periodě, I. B. skupině
4. prvek se nachází ve 3. periodě, VI. A skupině
5. prvek se nachází v 6. periodě, IV. A skupině
6. prvek se nachází ve 4. periodě, II. A skupině
7. prvek se nachází ve 4. periodě, 10. skupině



Tajenka: _____

4. Po vyškrtání názvů prvků získáš jméno významného švédského vynálezce a průmyslníka, podle kterého je pojmenován jeden prvek. **Napiš jméno tohoto vynálezce, název tohoto prvku, jeho značku a protonové číslo.**

Najdi na internetu, co významného tento vynálezce objevil a čím je známý.

D	U	S	Í	K	A	Ť	U	T	R
K	R	Y	P	T	O	N	L	O	K
Í	A	A	N	I	K	L	F	Y	F
Č	N	R	S	S	E	S	S	K	D
Ř	N	O	Í	L	O	L	E	Í	Ď
O	B	R	E	F	Í	N	O	D	Ě
H	A	L	.	K	I	K	V	O	M
Ž	E	L	E	Z	O	L	O	V	O
N	Í	C	K	Í	N	I	L	H	R
V	Á	P	N	Í	K	R	O	L	CH

Prvky: Cr, Cl, K, Pb, O, N, P, Fe, Mg, Ca, Kr, Al, Zn, U, Hg, Cu, S, H, Sn, Ni

5. V 19. století byly pro většinu chemických prvků vytvořeny české názvy, avšak v současnosti se používají již jen některé. K názvům prvků z 19. století v tabulce doplň chybějící údaje:

protonové číslo atomu prvku	název prvku v 19. stol.	současný název prvku	značka prvku
2	sluník		
15	kostík		
17	solík		
24	barvík		
25	buřík		
27	ďasík		
28	pochvistík		
33	síťaník		
74	těžík		
78	platík		
92	nebesník		