

PERIODICKÁ SOUSTAVA PRVKŮ (PSP)

IA																		VIII A			
H 1	IIA															III A	IV A	V A	VIA	VII A	He 2
Li 3	Be 4											B 5	C 6	N 7	O 8	F 9	Ne 10				
Na 11	Mg 12	IIIB	IVB	VB	VIB	VII B	VIII			IB	IIB	Al 13	Si 14	P 15	S 16	Cl 17	Ar 18				
K 19	Ca 20	Sc 21	Ti 22	V 23	Cr 24	Mn 25	Fe 26	Co 27	Ni 28	Cu 29	Zn 30	Ga 31	Ge 32	As 33	Se 34	Br 35	Kr 36				
Rb 37	Sr 38	Y 39	Zr 40	Nb 41	Mo 42	Tc 43	Ru 44	Rh 45	Pd 46	Ag 47	Cd 48	In 49	Sn 50	Sb 51	Te 52	I 53	Xe 54				
Cs 55	Ba 56	*La 57	Hf 72	Ta 73	W 74	Re 75	Os 76	Ir 77	Pt 78	Au 79	Hg 80	Tl 81	Pb 82	Bi 83	Po 84	At 85	Rn 86				
Fr 87	Ra 88	Ac 89	Unq 104	Unp 105	Umh 106																
*Lanthanide series		Ce 58	Pr 59	Nd 60	Pm 61	Sm 62	Eu 63	Gd 64	Tb 65	Dy 66	Ho 67	Er 68	Tm 69	Yb 70	Lu 71						
*Actinide series		Th 90	Pu 91	U 92	Np 93	Pu 94	Am 95	Cm 96	Bk 97	Cf 98	Es 99	Fm 100	Md 101	No 102	Lr 103						

© oxford designers & illustrators 2004

V PSP jsou prvky řazeny podle **STOUPAJÍCÍ ATOMOVÉ HMOTNOSTI**

Tabulka rozdělena na – **VODOROVNĚ JE ROZDĚLENA NA 7 PERIOD**
SVISLE NA 16 SKUPIN

Perioda – udává **POČET SFÉR, ELEKTRONOVÝCH OBALŮ** (1-7, K,L,M,N,O,P,Q)

Skupina – atomy prvků v jedné skupině PSP mají stejný počet **VALENČNÍCH ELEKTRONŮ** ve

valenční vrstvě, a proto prvky, které patří do jedné skupiny PSP mají

PODOBNÉ CHEMICKÉ vlastnosti

- označují se římskými číslicemi a písmenem – A I,II,III,IV,V,VI,VII,VIII

B I,II,III,IV,V,VI,VII,VIII

Periodický zákon

.....

.....

CHEMICKÉ PRVKY A ZNAČKY – NAUČIT SE !!!

H	vodík	O	kyslík
N	dusík	P	fosfor
C	uhlík	K	draslík
Ca	vápník	Zn	zinek
S	síra	Cu	měď
Hg	rtuť	Mg	hořčík
Cl	chlor	F	fluor
Br	brom	I	jod
Fe	železo	Ni	nikl
Si	křemík	Cr	chrom
Pb	olovo	Al	hliník
W	wolfram	Sn	cín
Mn	mangan	Co	kobalt
Ti	titan	Na	sodík
Ag	stříbro	Au	zlato
V	vanad	B	bor

Dobrý den,

V příloze zasílám pracovní list na úterní výuku, kdo má možnost vytiskne si jej, kdo ne přepíše si do sešitu, abychom s ním mohli pracovat. Prvky, které jsem Vám vypsala se naučte -Značku a název.

Jinak ještě sděluji, že většina z vás neodevzdala referát na PSP, takže místo snadno získané jedničky získáváte nedostatečnou.

J. Čechová