

Dobrý den děti,

minulý týden jsme probírali molekuly jako soubor atomů. Snažila jsem se o vaše pochopení úrovně molekul a atomů v rámci sloučenin prvků.

Nyní přejdeme na studium jednotlivých významných ne/polo/kovových prvků.

KOVY, NEKOVY, POLOKOVY

KOVY NEKOVY

The Periodic Table of the Elements

Group	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
Period 1	H	He																
Period 2	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne										
Period 3	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar										
Period 4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
Period 5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Period 6	Cs	Ba	La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Rn	
Period 7	Fr	Ra	Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Uuo	

ÚHLOPŘÍČKA
POLOKOVŮ

KOVY

- vedou teplo i elektrickou energii
- jsou lesklé
- dají se opracovávat díky kujnosti
- (Au, Ag, Fe, Cu, Pb, Sn,...)



NEKOVY

- nemají vlastností kovů
- nevedou teplo ani el. energii (kromě uhlíku – elektricky vodivý)
- (O_2 , N, H_2 , Cl_2 , C, S, P,...)



POLOKOVY

- mají vlastnosti kovů i nekovů
- jsou křehké (pevné sk.), ale nejsou kujné
- nízká elektrická vodivost
- B, Si, As (arsen), Te (tellur), Se (selen),...

