

Kovy, nekovy, polokovy

1. U daných prvků doplň všechny chybějící údaje.

	Český název	K -kov N -nekov P-polokov	Číslo	Vlastnosti
Au				1 – využití ve sklářství, v přírodě jako křemen, výroba silikonů
Zn				2 – stříbrolesklý, měkký kov, do slitiny pájka
Cu				3 – způsobuje hoření, korozi, nutný pro dýchání
Si				4 – jediný kapalný kov, jedovaté sloučeniny, v teploměrech, zubní plomby
Pb				5 – stříbrolesklý, měkký alkalický kov, výroba mýdel
Ag				6 – žlutý, lesklý, nejcennější kov, na vzduchu stálý, výroba šperků
Sn				7 – načervenalý kov, nejlepší vodič elektřiny, do slitiny př. bronz
Na				8 – kov alkalických zemin, bílý prášek, přidává se do malty, stavba kostí
Fe				9 – šedý, stálý kov, výroba baterií a slitin např. mosaz
O				10 – velmi lehký kov, slitiny př. DURAL, dobrý vodič, nerezaví
As				11 – měkký kov, jedovaté sloučeniny, do benzínu, akumulátorů a barev
Ca				12 – smrtelně jedovatý v malém množství, sloučeniny jedovaté
Al				13 – stříbrolesklý kov, magnetický, na vzduchu rezaví, výroba oceli
Hg				14 – stříbrolesklý kov, cenný, na vzduchu stálý, výroba šperků

2. Vybarvi v periodické soustavě barevně zvlášť:

- a) všechny kovy (včetně alkalických)
- b) polokovy
- c) nekovy

	I. A		II. A						III. A	IV. A	V. A	VI. A	VII. A	
1.														
2.														
3.				III. B	IV. B	V. B	VI. B	VII. B	VIII. B	I. B	II. B			
4.														
5.														
6.														
7.														

3. Do této periodické tabulky zapiš značky všech prvků ze cvičení 1.