



Periodická soustava prvků

1) Rozhodni, do které skupiny prvků patří:

dusík - , olovo - , draslík - , vápník - ,
fluor - , křemík - , kyslík - , brom - .

2) Uveď 2 prvky, které jsou za pokojové teploty kapalné:

3) O každém z následujících tvrzení rozhodni, zda je, či není pravdivé.

- Vodík je těžší než vzduch.
- Fluor má ze všech prvků nejvyšší elektronegativitu.
- Titan má uplatnění v lékařství.
- Hořčík má značku Mn.
- Zlato můžeme najít v počítači.
- Mezi nejznámější polokovy patří křemík.
- Hliník patří mezi těžké kovy.
- Olovo se používá k výrobě nádobí.

4) Doplň tabulku:

	značka	typ prvku	barva	skupenství	využití
měď					
síra					
chlor					
vodík					

5) Spoj prvek s jeho značkou a využitím:

uhlík	P	
železo	Fe	
stříbro	C	
fosfor	O	
kyslík	Ag	

6) Přiřaď prvky do skupiny, ke které logicky patří:

elektronika



plechovky



lékařství



válečné konflikty



chlor

fosfor

hliník

měď

platina

titan

zinek

zlato