

Periodická soustava prvků - opakování

1) Doplň chybějící slova pomocí výběru:

Periodická soustava je uspořádání chemických prvků. Obsahuje celkem 118 prvků. Ty jsou uspořádány podle jejich _____ čísla, které udává počet _____ v _____ atomu. Prvky jsou v tabulce rozděleny do _____ (svislé sloupce) a _____ (vodorovné řady). V tabulce platí také určité trendy, díky kterým můžeme odvodit vlastnosti daných prvků. Například _____, schopnost prvků přitahovat vazebné elektrony, _____ se stoupajícím protonovým číslem ve skupině a periodě. Stejně je tomu tak i u _____, což je veličina, která udává energii uvolněnou atomem při jeho přeměně na záporně nabitý _____ přijetím elektronu. Opačný trend k těmto dvěma je třeba kovový charakter nebo atomový poloměr.

2) Pomocí Phet animace zjisti, kolik valenčních elektronů mají atomy Li, Be a C. Následně najdi prvky v periodické soustavě prvků, výsledky zapiš do tabulky a porovnej. Popřemýšlej, zda mezi nimi existuje nějaká souvislost.

[odkaz na animaci](#)

	Počet elektronů ve valenční vrstvě	Skupina
Li		
Be		
C		

3) Doplň chybějící údaje v obecném vzorci prvku a popiš je. Jak bys zjistil počet neutronů v jádře?

počet neutronů v jádře = _____ - _____



3) Doplň správné značky prvků a přiřaď je ke správným skupinám:

dusík	kovy alkalických zemin
sodík	alkalické kovy
hořčík	nekovy
argon	kovy
železo	vzácné plyny