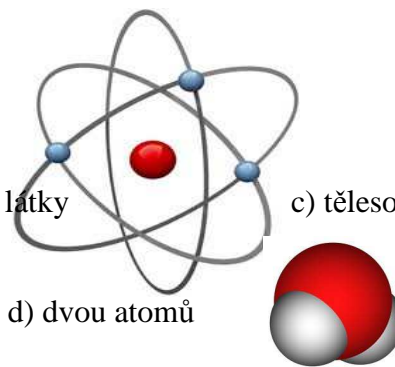


Pracovní list: Atomy a molekuly 1



- Atom je:
 - složen ze dvou nebo více molekul
 - velmi malá částice látky
 - těleso
- Molekula je částicí látky, která vznikne sloučením:
 - tří atomů
 - čtyř atomů
 - dvou nebo více atomů
 - dvou atomů
- Všechny plynné, kapalně a pevné látky jsou složeny z částic a
- Jak se nazývají látky, které jsou složeny z jednoho druhu atomů (např. zlato, železo, hliník):
 - atomy
 - molekuly
 - sloučeniny
 - prvky

5. Doplň tabulku:

částice	značka	je v jádře	je v obalu	elektrický náboj
neutron	n			
proton	p			
elektron	e			

- Prvky jsou v periodické soustavě prvků uspořádané podle
- Atomové jádro má náboj: **kladný / záporný**. Atomový obal má náboj: **kladný / záporný**.
- Atom každého prvku se skládá z:
 - protonů a neutronů
 - atomového jádra a obalu
 - molekul
 - elektronů
- Atomové jádro má:
 - kladný elektrický náboj a skládá se z protonů a elektronů
 - záporný elektrický náboj a skládá se z protonů a neutronů
 - kladný elektrický náboj a skládá se z protonů a neutronů
 - záporný elektrický náboj a skládá se z protonů a elektronů
- Součástí atomového obalu jsou:
 - protony a neutrony
 - elektrony a neutrony
 - protony a elektrony
 - elektrony

11. Doplň tabulku:

Protonové číslo	Počet elektronů	Počet protonů	Název prvku	Značka prvku
8	8			
	6	6		
	1			H
			dusík	
		10		
13				Al
			železo	
				Si
16				
	2			

