

Dobry den deti,

minuly tyden jsme se venovali tematu „voda“. Nyni nastupuje nasledujici tema „stavba atomu“. V zari jsme toto tema naukli a do jiste miry i probrali. Z toho duvodu posilam cviceni a zapis pro opakovani teto zalezitosti.

Znacka prvku – urcuje dany prvek a označuje prave jeden atom

O – je znacka kysliku a take označuje jeden atom kysliku

Cislem pred znackou prvku označujeme vice atomu daného prvku – 3 O – tri atomy kysliku, 2 Au – dva atomy zlata

Molekuly – nekeré mohou byt viceatomové – pocet jejich atomu zapisujeme vpravo dole za znacku prvku.

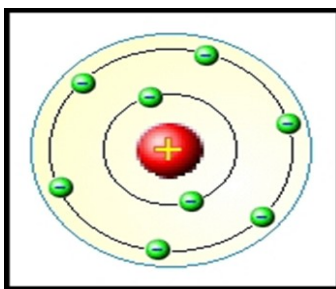
H₂ – dvouatomová molekula vodiku

S₈ – osmiatomová molekula síry

Molekula sloučeniny nemá znacku, ale vzorec

Molekula vody – H₂O – sklada se ze dvou atomu vodiku a jednoho atomu kysliku.

Atom je navenek neutrální – pocet protonu je totožny s pocetem elektronu – neutrony nemaji na naboj atomu žadny vliv.



Protony – p⁺

Elektrony – e⁻

Ionty

- Elektricky nabité částice chemických látek
- Vznikají odevzdáním nebo přijetím valenčních elektronů

Kladný iont- kation

- vznikne ztrátou jednoho a více elektronů

Záporný iont- anion

- Atomy, části molekul, které přijaly elektrony
- Mají v elektronovém obalu více elektronů než původní atom

Prvky – podle periodické tabulky prvku doplň značky prvku

Vodík		Rtuť	
Dusík		Měď	
Sodík		Platina	
Draslík		Uhlík	
Hořčík		Kyslík	
Železo		Síra	
Zlato		Hliník	
Stříbro		Chlor	