

CH 8

- Vypracujte pracovní list, který následně odevzdáte ke kontrole při převzetí sešitů ve škole.

Pracovní list

Atom, chemický prvek, PSP, molekuly

1. Vhodnými slovy doplňte text.

Atom se skládá z a

Jádro atomu je složeno z a

Obal atomu je tvořen

2. Doplňte údaje o prvcích v tabulce.

Značka prvku	Protonové číslo	Nukleonové číslo	Počet částic v atomu		
			protonů	neutronů	elektronů
F				10	
	11	23			
			7	7	
K		39			
		238	92		

3. Podle protonových čísel vyhledejte značku a název prvků.

35 24 2

98 10 75

4. Odhalte ve větách ukryté názvy prvků a barevně je podtrhněte.

- Jaroslav o dík již nežádal, bylo to zbytečné.
- Slunce zapadá, zpěv ptáků utichl, oráč již také se svou prací končí.
- Dobro může v pohádkách vždy zvítězit nad zlem.
- Zkoušející nemohl jinak než dát žákovi výbornou.

5. S použitím tabulky periodické soustavy prvků doplňte údaje v tabulce.

Chemický prvek				Umístění v periodické soustavě prvků	
název	značka	protonové číslo	počet valenčních elektronů	perioda	skupina
hliník					
	Ca				
		18			
			6	2	
				4	VII.A

6. Chemickými značkami a vzorci запиšte.

- a. dvě dvouatomové molekuly kyslíku
- b. molekulu vody složenou ze dvou atomů vodíku a jednoho atomu kyslíku
- c. pět atomů vodíku
- d. čtyřatomovou molekulu fosforu

7. Zapište chemickým vzorcem složení těchto molekul.

- a. molekuly amoniaku (je složena z jednoho atomu dusíku a tří atomů vodíku)
- b. molekuly ozonu (je složena ze tří atomů kyslíku)
- c. molekuly chlorovodíku (je složena z jednoho atomu vodíku a z jednoho atomu chloru)
.....

8. Z kolika prvků a z kolika atomů se skládají molekuly:

- a. NH_3
- b. H_2O
- c. HNO_3
- d. MgF_2
- e. C_2H_2