

Jméno a příjmení: .....

Třída: VIII.

Předmět: *Chemie*

## 1. 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
kyslík					
	Ar				
		53			
			4	2	
				4	VII.A

## 2. Zakroužkujte atomy a podtrhněte molekuly.

K      O<sub>2</sub>      HNO<sub>3</sub>      CO<sub>2</sub>      H<sub>2</sub>O      Cu      S      S<sub>8</sub>

## 3. Chemickými značkami a vzorci запиšte:

- a. 2 atomy dusíku .....
- b. dvě dvouatomové molekuly kyslíku .....
- c. čtyřatomovou molekulu fosforu .....

## 4. Z kolika prvků a z kolika atomů se skládají molekuly:

- a. NH<sub>3</sub> .....
- b. MgF<sub>2</sub> .....
- c. HNO<sub>3</sub> .....

## 5. Určete, jaký typ vazby je mezi atomy v daných molekulách:

- a. HCl –
- b. NaBr –

6. **Kation je částice, která je nositelem** (*zakroužkujte odpověď*):

- a. kladného náboje
- b. záporného náboje

7. **Přijme-li neutrální atom jeden nebo více elektronů, vznikne** (*zakroužkujte odpověď*):

- a. kation
- b. anion

8. **Proč považujeme vodík za ekologické palivo?** .....

9. **Vyberte značky nekovů a sestavte z nich slovo.**

O, Au, Na, K, C, N, Sn, Pb, Ca. **Slovo:** .....

10. **Podtrhněte prvky, které patří mezi halogeny.**

S Br Fe C Zn Na F O Li I Al Pb K Cl

11. **Doplňte název prvku:**

- a. Má ze všech prvků nejmenší hustotu. ....
- b. Je nejrozšířenějším prvkem na Zemi. ....
- c. Je součástí zubních past. ....
- d. Tvoří 78 % vzduchu. ....