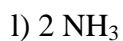
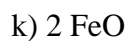
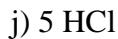
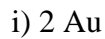
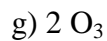
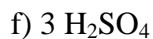
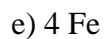
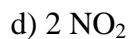
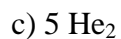
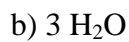
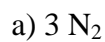
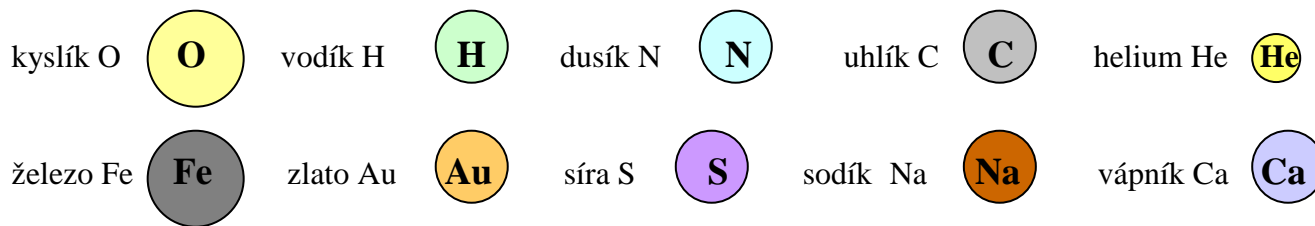
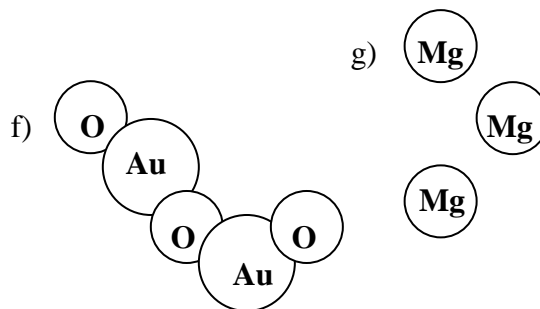
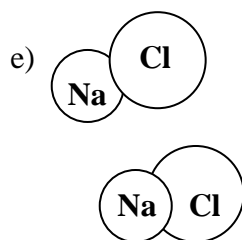
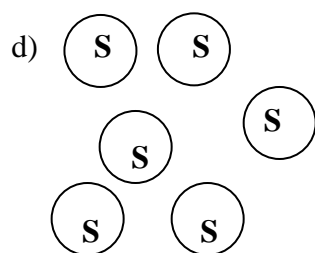
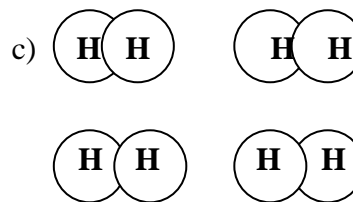
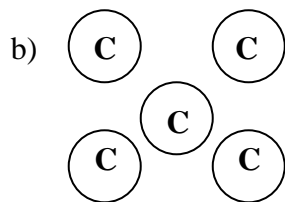
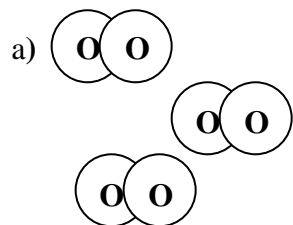


Pracovní list: Chemické sloučeniny 2

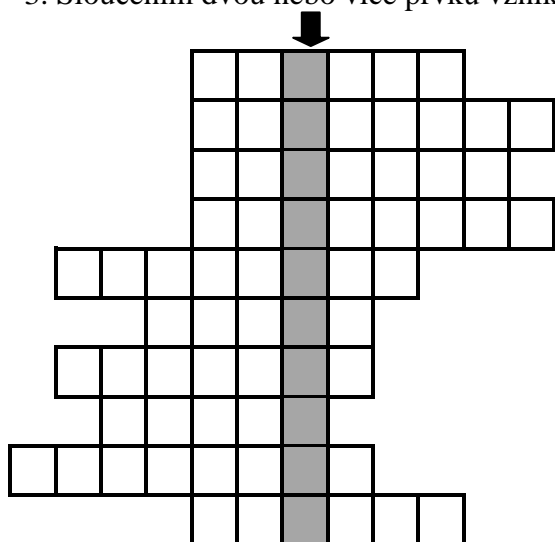
1. Nakresli molekuly:



2. Napiš chemické vzorce (pomocí značek a jejich počtů):



3. Sloučením dvou nebo více prvků vzniká(tajenka).



1. elektrony jsou uspořádány do
2. sloučením dvou a více atomů vzniká
3. v atomovém jádře jsou ...
4. a ...
5. poslední elektronová vrstva se nazývá
6. látka složená z atomů se stejným protonovým číslem se nazývá
7. atomový obal má ... náboj
8. dvě molekuly vody ($2 \text{H}_2\text{O}$) mají celkem ... atomy vodíku
9. protony a neutrony označujeme jako
10. atomové jádro má náboj

4. Kolik jednotlivých částic se vyskytuje v/ve:

5 C _____

2 NO_2 _____

3 Fe _____

2 P_2O_5 _____

2 H_2SO_4 _____

3 NaHCO_3 _____

1 $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ _____

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

NH_3		H_2O		HNO_3		CH_4	
H_2SO_4		KMnO_4		Na_2SO_4		Al_2O_3	
$\text{CaSO}_4 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$		$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$		$\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6$			

6. Napiš vzorec sloučeniny, která je složena z/ze:

- a) dvou atomů vodíku a jednoho atomu síry:
- b) jednoho atomu dusíku a tří atomů vodíku:
- c) dvou atomů vodíku, jednoho atomu uhlíku a tří atomů kyslíku:
- d) jednoho atomu uhlíku a čtyř atomů vodíku:
- e) dvou atomů železa a tří atomů kyslíku:
- f) jednoho atomu křemíku a dvou atomů kyslíku:
- g) jednoho atomu mědi, jednoho atomu síry a čtyř atomů kyslíku:
- h) jednoho atomu vápníku, jednoho atomu uhlíku a tří atomů kyslíku: