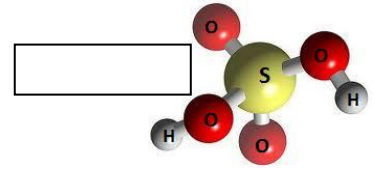
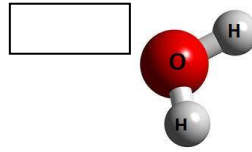
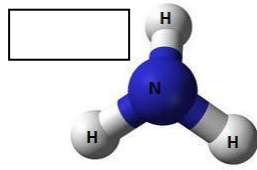
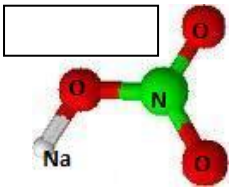


CHEMICKÉ LÁTKY

1. Podle obrázků modelů zapiš:

a) z kolika atomů jakých prvků je každá molekula složena (zápis př. 3H)

b) přiřaď správný vzorec (H_2O NH_3 H_2SO_4 $NaNO_3$)



.....
.....
.....

.....
.....

.....
.....

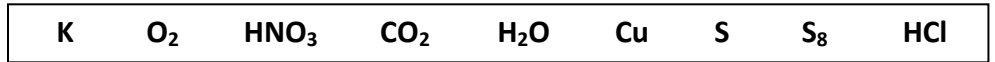
.....
.....
.....

2. Odpověz: a) Co je to **molekula**?

b) Jak vzniká **chemická vazba**?

c) Co je to **sloučenina**?

3. Zakroužkuj pouze molekuly:



4. Při **chemické reakci** dochází k

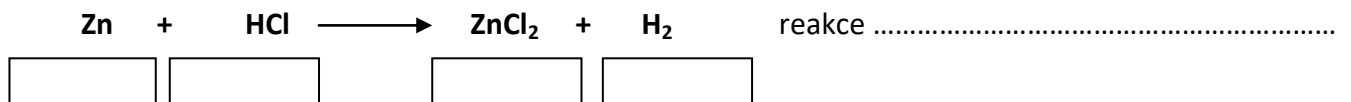
Typy chemických reakcí: a)

b)

c)

d)

K dané chemické rovnici přiřaď a rozhodni, o jaký typ reakce se jedná:



5. Zakroužkuj, který ze 2 atomů na každé vazbě bude přitahovat elektrony silněji (má větší elektronegativitu):

H --- Cl

Na --- F

Cu --- O

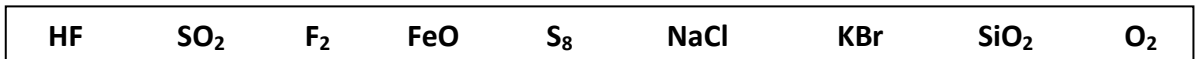
K --- I

Ag --- Br

Nejnižší elektronegativitu ze všech prvků v PSP má – hodnota je

Největší elektronegativitu ze všech prvků v PSP má – hodnota je

6. Molekuly:



a) Vyber tři molekuly, ve kterých je mezi atomy **nepolární vazba**:

b) Vyber tři molekuly, ve kterých je mezi atomy **polární vazba**:

7. Zapiš ionty a urči, jestli vzniká kationt nebo aniont:

$\text{Ca} - 2e^- \longrightarrow$ název

$\text{S} + 2e^- \longrightarrow$ název

$\text{Cu} \longrightarrow$ Cu^{2+} název

$\text{Na} - e^- \longrightarrow$ název

$\text{Cl} \longrightarrow$ Cl^- název