

# Pracovní list halogenidy a sulfidy

## 1. Doplň do textu chybící údaje:

Halogenidy jsou ..... sloučeniny ..... s jiným prvkem. Oxidační číslo halogenu v ..... je vždy ..... Největší využití má NaCl - chlorid ....., který se používá k zimní údržbě ....., ke konzervaci ....., k výrobě ....., hydroxidu ..... a při výrobě .....

Sulfidy jsou ..... sloučeniny ..... s jiným prvkem. Síra v sulfidu má oxidační číslo ..... . V přírodě se nacházejí například jako ..... galenit a sfalerit a jsou důležité pro výrobu ..... . Ty se pak používají k výrobě ....., například mosazi či pájky.

-I -II    dvouprvkové    dvouprvkové    halogenu    halogenidu    chloru  
kovů    mýdla    nerosty    potravin    silnic    síry    slitin    sodný    sodného

## 2. Vyber pravdivá tvrzení o neznámějším halogenidu:

Potravinářský název pro chlorid sodný je kuchyňská sůl.

Roztok chloridu sodného vede elektrický proud.

Pevný chlorid sodný vede elektrický proud.

Z chloridu sodného se vyrábí i hydroxid sodný.

Chlorid sodný není nutný pro život člověka.

Pevný chlorid sodný je krystalický.



## 3. Spoj:

ZnS	galenit	výroba zinku
PbS	sfalerit	výroba železa
FeS <sub>2</sub>	pyrit	výroba olova



#### 4. Rozděl sloučeniny na sulfidy a halogenidy:

HgS      NaCl      Au<sub>2</sub>S<sub>3</sub>      MgS

CaF<sub>2</sub>      Na<sub>2</sub>S      KBr      AlBr<sub>3</sub>

**sulfidy**



**halogenidy**



#### 5. Spoj název se složením molekuly:

fluorid křemičitý

jeden atom zinku a dva atomy jodu

bromid hlinitý

jeden atom síry a šest atomů fluoru

jodid zinečnatý

jeden atom zinku a jeden atom síry

fluorid sírový

jeden atom vápníku a dva atomy chloru

sulfid zinečnatý

dva atomy železa a tři atomy síry

sulfid hlinitý

jeden atom křemíku a čtyři atomy fluoru

chlorid vápenatý

dva atomy hliníku a tři atomy síry

sulfid železitý

jeden atom hliníku a tři atomy bromu

#### 6. Spoj koncovku s oxidačním číslem:

-ečný/-ičný

-itý

-ičelý

-ný

-ičitý

-natý

-istý

-ový

II

IV

VIII

I

III

VI

V

VII