

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 nejznámějším 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 ₂	pyrit	výroba olova



4. Rozděl sloučeniny na sulfidy a halogenidy:

HgS

NaCl

Au₂S₃

MgS

CaF₂

Na₂S

KBr

AlBr₃

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