

|  |  |
| --- | --- |
| **Projekt MŠMT ČR** | **EU PENÍZE ŠKOLÁM** |
| **Číslo projektu** | **CZ.1.07/1.4.00/21.2883** |
| **Název projektu školy** | **Naše škola** |
| **Klíčová aktivita V/2** | **Inovace a zkvalitnění výuky v oblasti přírodních věd** |

**Tento materiál byl vytvořen v rámci projektu Operačního programu Vzdělávání pro konkurenceschopnost.**

**Šablona č. V/2**

**Identifikátor: VY\_52\_INOVACE\_29\_SADA5\_KBS\_8ROC\_CHEMICKE\_NAZVOSLOVI**

**Vzdělávací oblast: Člověk a příroda**

**Vzdělávací obor: Chemie**

**Název: Chemické názvosloví**

**Datum: 11. 5. 2012**

**Autor: Mgr. Darina Kubášková**

**Stručná anotace: Pracovní list určen pro žáky 8. ročníku k zopakování názvosloví halogenidů a oxidů a k seznámení se sulfidy.**

**Metodické zhodnocení: Žáci pracují samostatně. Práce na celou hodinu (nutno počítat s časem pro kontrolu). Pracovní list po probrání učiva o halogenidech a oxidech, úvod k sulfidům.**



**Chemické názvosloví**

1. Doplň:

Dvouprvkové sloučeniny **F, Cl, Br a I** s jinými se nazývají …………………………………

Dvouprvkové sloučeniny **kyslíku** s jinými prvky se nazývají ……………………………………….

1. Do tabulky doplň koncovky podle oxidačního čísla.

|  |  |
| --- | --- |
| Oxidační číslo | Koncovka |
| I |  |
| II |  |
| III |  |
| IV |  |
| V |  |
| VI |  |
| VII |  |
| VIII |  |

1. Z nabídky oxidačních čísel zakroužkuj oxidační číslo **halogenu** v halogenidech.

I -II -III I

II -I IV

1. Z nabídky oxidačních čísel zakroužkuj oxidační číslo **kyslíku** v oxidech.

I -II -III I

II -I IV

1. Napiš názvy a vzorce halogenidů:

jodid hlinitý

bromid sodný

chlorid železnatý

fluorid sírový

chlorid křemičitý

KBr

MgCl2

CrF3

PCl5

MnI7

1. Napiš názvy a vzorce oxidů:

oxid měďnatý

oxid železitý

oxid jodistý

oxid lithný

oxid siřičitý

CrO3

P2O5

Cu2O

NO

Mn2O7

1. Napiš značku a český název prvku s latinským názvem **sulfur** (použij PSP).
2. Dokážeš napsat název dvouprvkových sloučenin síry s jinými prvky podle uvedeného vzoru?

Vzor: kyslík - oxygen - oxidy

síra - sulfur - ………………

1. Zkus vytvořit názvy a vzorce sloučenin (využij podobnosti s oxidy).

CrS3

P2S5

Cu2S

HgS

PbS

sulfid vápenatý

sulfid hlinitý

sulfid manganistý

sulfid draselný

sulfid uhličitý