**Autor výukového materiálu:** Petra Majerčáková

**Datum vytvoření výukového materiálu:** duben 2012

**Ročník, pro který je výukový materiál určen:** VIII

**Vzdělávací oblast:** Člověk a příroda

**Vzdělávací obor:** Chemie

**Tématický okruh:** Anorganická chemie

**Téma:** Oxidy - názvosloví

**Anotace:**

Pracovní list slouží žákům k procvičení probraného učiva – názvosloví oxidů. Žáci pracují samostatně, ve dvojicích nebo ve skupině. Správné výsledky kontrolují podle přiloženého řešení. Pracovní list je zakončen krátkým sebehodnocením.

**Zdroje:**

Přehled chemie pro základní školy: Doc. RNDr. Hana Čtrnáctková, CSc., Prof. Ing. Karel Kolář, CSc., PaedDr. Miloslava Svobodová, RNDr. František Zemánek, vydalo v Praze roku 2006 SPN – pedagogické nakladatelství, a.s., ISBN 80-7235-260-1

Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Petra Majerčáková.

Tvorba materiálu je financována z ESF a státního rozpočtu ČR.



**OXIDY – NÁZVOSLOVÍ**

Jméno:

Oxidy jsou dvouprvkové sloučeniny, ve kterých má atom kyslíku oxidační číslo –II.

Pravidla názvosloví:

1. Název oxidu je dvouslovný. Skládá se z podstatného a přídavného jména.
2. Podstatné jméno je odvozeno od latinského názvu kyslíku - oxid.
3. Přídavné jméno je odvozeno od názvu chemického prvku, který je sloučený s kyslíkem. Přípona přídavného jména odpovídá oxidačnímu číslu atomu příslušného prvku I. až VIII.
4. Ve vzorci oxidu je pořadí sloučených prvků opačné k názvu.

oxid draselný oxid zinečnatý oxid hlinitý

oxid sírový oxid železnatý oxid sodný

oxid uhličitý oxid fosforečný oxid chloristý

oxid křemičitý oxid železitý oxid chromový

oxid osmičelý oxid lithný oxid uhelnatý

oxid vápenatý oxid rtuťný oxid dusičný

MgO Cu2O Fe2O3

Ag2O Au2O3 N2O5

NO2 CrO4 B2O3

CrO3 PbO I2O7

CO SiO2 FeO

Al2O3  Ag2O P2O5

N2O ZnO SO3

SEBEHODNOCENÍ: