

Výukový materiál

zpracovaný v rámci projektu






Pořadové číslo projektu: CZ.1.07/1.4.00/21.0268

Šablona: III/2 Sada: 3 - Člověk a příroda

Ověření ve výuce: 23.4.2012 Třída: 8.A Datum:

Nov 4-10:26 AM

Názvosloví oxidů

Předmět: **Chemie**

Ročník: **8. ročník**

Klíčová slova: Oxidy, oxidační číslo, koncovky ox. čísel

Jméno autora (vč. titulu): **Mgr. Ladislav Sedlák**

Škola - adresa: **ZŠ Sloup, okres Blansko**

Nov 4-10:26 AM

OXIDY

- ★ Oxidy jsou dvouprvkové sloučeniny kyslíku s ostatními prvky.
- ★ Kyslík má v oxidech oxidační číslo: -II
- ★ Název oxidu je dvouslovný - např. oxid uhličitý.
- ★ Koncovka přídatného jména v názvu oxidu je určena oxidačním číslem vázaného prvku.
- ★ Součet oxidačních čísel atomů vázaných v molekule oxidu se rovná nule.

cv.1-teorie



XI 1-12:22

KONCOVKY PŘÍDAVNÝCH JMEN V NÁZVU OXIDU

oxidační číslo	koncovka	oxidační číslo	koncovka
I		V	
II		VI	
III		VII	
IV		VIII	

cv.2-koncovky

Seřaďte koncovky podle stoupajícího ox. čísla

I 3-17:47

Vytvořte vzorce oxidů: I II III IV V VI VII VIII

oxid křemičitý 2

oxid sírový 3

oxid sodný 4

oxid boritý 5

oxid fosforečný 7

O^{-II}

S Si P B Na

III 26-7:00

Určete názvy oxidů: -II I II III IV V VI VII VIII

CuO

K_2O

MnO_2

TiO_4

Cl_2O_7

IV 15-9:16

Pojmenujte oxidy (doplňte ox. čísla):

Na_2O

CuO

Fe_2O_3

I_2O_7

SiO_2

Al_2O_3

P_2O_5

OsO_4

SO_3

PbO

cv.4-názvy oxidů

Napište vzorce oxidů (doplňte ox. čísla):

oxid chromový

oxid mangančitý

oxid stříbrný

oxid zinečnatý

oxid osmičelý

oxid jodičný

oxid chromitý

oxid manganistý

oxid hořečnatý

oxid bromičný

cv.5-vzorce oxidů

Použité zdroje:

Galerie SMART Notebook
Lesson activity Toolkit 2.0

O aplikaci SMART Notebook

Verze 10.8.364.0 20.08.59 Jun 23 2011

SMART Technologies ULC
3636 Research Road NW
Calgary, AB T2L 1Y1
CANADA

Telefon: 1.866.518.6791 nebo +1.403.228.5940
Kontaktovat podporu: support@smarttech.com

IV 11-1:06