



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

Projekt MŠMT ČR	EU PENÍZE ŠKOLÁM
Číslo projektu	CZ.1.07/1.4.00/21.2146
Název projektu školy	Inovace ve vzdělávání na naší škole ZŠ Studánka
Klíčová aktivita III/2	Inovace a zkvalitnění výuky prostřednictvím ICT

Sada č. II

Identifikátor DUM: VY_32_INOVACE_SADA II_CH , DUM 9

Vzdělávací oblast: Člověk a příroda

Vzdělávací obor: Chemie

Název: Opakování názvosloví

Autor: Ing. Petra Andrllová

Stručná anotace: Téma zaměřené na opakování názvosloví – halogenidů, oxidů, sulfidů, hydroxidů, kyselin a solí

Metodické zhodnocení: Aktivita určená pro žáky osmých ročníků, vhodné jako test či pracovní list – pilotáž dne 13.6.2011



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

1. Halogenidy

jodid draselný

fluorid fosforečný

chlorid zinečnatý

bromid křemičitý

BBr_3

PbI_2

BaF_2

AgCl

2. Oxidy

oxid molybdenový

oxid dusičný

oxid měďný

oxid uhličitý

oxid křemičitý

CO

SO_2

I_2O_7

CrO_3

K_2O

3. Sulfidy

sulfid stříbrný

sulfid olovnatý

sulfid manganičitý

sulfid chromový

sulfid zinečnatý

WS_3

As_2S_5

Na_2S

FeS

SnS_2

4. Hydroxidy

hydroxid olovičitý

hydroxid železitý

hydroxid olovičitý

hydroxid amonný

$Al(OH)_3$

$Ba(OH)_2$

$AgOH$

$Mg(OH)_2$

5. Kyseliny

kyselina fluorovodíková

kyselina jodovodíková

kyselina chromová

kyselina sírová

kyselina dusičná

HPO_3

HBr

HClO

H_2CO_3

HIO_4

6. Soli

chlornan vápenatý

manganistan rtuťný

uhličitan železitý

síran hlinitý

fosforečnan amonný

$\text{Cr}_2(\text{SO}_3)_3$

$\text{Au}_2(\text{OsO}_5)_3$

$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

K_2CrO_4

NaNO_2

Klíč

1. Halogenidy

jodid draselný - KI

fluorid fosforečný – PF₅

chlorid zinečnatý – ZnCl₂

bromid křemičitý – SiBr₄

BBr₃ - bromid boritý

PbI₂ - jodid olovnatý

BaF₂ - fluorid barnatý

AgCl – chlorid stříbrný

2. Oxidy

oxid molybdenový - Mo₂O₆

oxid dusičný - N₂O₅

oxid měďný - Cu₂O

oxid uhličitý - CO₂

oxid křemičitý - SiO₂

CO - oxid uhelnatý

SO₂ - oxid siřičitý

I₂O₇ - oxid jodistý

CrO₃ - oxid chromový

K₂O - oxid draselný

3. Sulfidy

sulfid stříbrný - Ag_2S

sulfid olovnatý - PbS

sulfid manganičitý - MnS_2

sulfid chromový - CrS_3

sulfid zinečnatý - ZnS

WS_3 - sulfid wolframový

As_2S_5 - sulfid arseničný

Na_2S - sulfid sodný

FeS - sulfid železnatý

SnS_2 - sulfid cíničitý

4. Hydroxidy

hydroxid olovičitý - Pb(OH)_4

hydroxid železitý - Fe(OH)_3

hydroxid olovnatý - Pb(OH)_2

hydroxid amonný – $\text{NH}_4 \text{OH}$

Al(OH)_3 - hydroxid hlinitý

Ba(OH)_2 - hydroxid barnatý

AgOH - hydroxid stříbrný

Mg(OH)_2 - hydroxid hořečnatý

5. Kyseliny

kyselina fluorovodíková - HF

kyselina jodovodíková - HI

kyselina chromová - H_2CrO_4

kyselina sírová - H_2SO_4

kyselina dusičná - HNO_3

HPO_3 - kyselina fosforečná

HBr - kyselina bromovodíková

HClO - kyselina chlorná

H_2CO_3 - kyselina uhličitá

HIO_4 - kyselina jodistá

6. Soli

chlornan vápenatý - $\text{Ca}(\text{ClO})_2$

manganistan rtuťný - $\text{Hg}(\text{MnO}_4)$

uhličitan železitý - $\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3$

síran hlinitý - $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

fosforečnan amonný – $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$

$\text{Cr}_2(\text{SO}_3)_3$ - siřičitan chromitý

$\text{Au}_2(\text{OsO}_5)_3$ - osmičelan zlatitý

$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ - dusitan měďnatý

K_2CrO_4 - fosforečnan amonný

$\text{Na}(\text{NO}_2)$ - dusitan sodný