



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Název školy		10. základní škola Plzeň, nám. Míru 6, příspěvková organizace			
Číslo projektu		CZ.1.07/1.4.00/21.1590			
Název projektu		Moderní škola pro zvyšování konkurenceschopnosti			
Číslo a název šablony klíčové aktivity		V/2 Inovace a zkvalitnění výuky v oblasti přírodních věd			
Sada		VY_52_INOVACE_CH.8.ŠKUD.26			
Název materiálu		Názvosloví dvouprvkových sloučenin VY_52_INOVACE_CH.8.ŠKUD.26			
Jméno vyučujícího		Mgr. Lenka Škuderová			
Třída	VIII. A	Předmět	chemie	Datum ověření	16.4.2012

1) Podtrhni dvouprvkové sloučeniny se správným pořadím prvků:

Cl_2Ca	HNO_3	KF	SO_3
H_2SO_4	O_3Al_2	SnO_2	PbS

2) Spoj čarou správný název a vzorec:

Oxid vápenatý	SiO_2
Jodid draselný	NaCl
Sulfid zinečnatý	CaO
Oxid křemičitý	P_2O_5
Chlorid sodný	KI
Oxid fosforečný	ZnS

3) Zakroužkuj prvky, které stojí v HALOGENIDECH ve vzorci na druhém místě:

K, Li, N, Cl, O, S, I, Ag, H, C, F, Au, B, Br, Si, Fe

4) Výskyt oxidů:

- a) v maltě
- b) v malířské bělobě.....
- c) v kouřových zplodinách.....
- d) v nerostech

5) Doplňte do tabulky správné názvy a vzorce sloučenin:

Vzorec	Název	Vzorec	Název
CaO		P ₂ O ₅	
	fluorid hořečnatý		chlorid fosforečný
SO ₂		SO ₃	
	bromid vápenatý		sulfid olovnatý
SiO ₂		N ₂ O ₅	
	oxid draselný		chlorid hlinitý

Řešení

1) **Podtrhni** dvouprvkové sloučeniny se správným pořadím prvků:

 Cl_2Ca
 HNO_3
KF
SO₃
 H_2SO_4
 O_3Al_2
SnO₂
PbS

2) **Spoj čarou** správný název a vzorec:

Oxid vápenatý

 SiO_2

Jodid draselný

 NaCl

Sulfid zinečnatý

 CaO

Oxid křemičitý

 P_2O_5

Chlorid sodný

KI

Oxid fosforečný

 ZnS

3) **Zakroužkuj prvky, které stojí v HALOGENIDECH** ve vzorci na druhém místě:

K, Li, N, Cl, O, S, I, Ag, H, C, F, Au, B, Br, Si, Fe

4) **Výskyt oxidů:**

a) v maltě Oxid vápenatý

b) v malířské bělobě Oxid titaničitý

c) v kouřových zplodinách Oxid siřičitý

d) v nerostech Oxid křemičitý

5) Doplňte do tabulky správné názvy a vzorce sloučenin:

Vzorec	Název	Vzorec	Název
CaO	Oxid vápenatý	P ₂ O ₅	Oxid fosforečný
MgF ₂	fluorid hořečnatý	PCl ₅	chlorid fosforečný
SO ₂	Oxid siřičitý	SO ₃	Oxid sírový
CaBr ₂	bromid vápenatý	PbS	sulfid olovnatý
SiO ₂	Oxid křemičitý	N ₂ O ₅	Oxid dusičný
K ₂ O	oxid draselný	AlCl ₃	chlorid hlinitý

Metodický návod pro učitele

Anotace: Výukový materiál slouží k procvičení a upevnění učiva názvosloví dvouprvkových sloučenin. Úkoly jsou zaměřeny na tvorbu názvu, vzorce halogenidů, oxidů a sulfidů. V úkolu 4 si žák zopakuje výskyt oxidů.

Materiál slouží jako pracovní list. V tomto pracovním listě žák přiřazuje, doplňuje, dosazuje do tabulky, vybírá správné řešení z více možností.