



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.28			
Název materiálu		SOL VY_52_INOVACE_CH.8.ŠKUD.28			
Jméno vyučujícího		Mgr. Lenka Škuderová			
Třída	VIII. A	Předmět	chemie	Datum ověření	21.5.2012

**Názvosloví SOLÍ****Metodický návod pro učitele****ANOTACE:**

Hra je určena k procvičení učiva názvosloví kyslíkatých solí

- Vyučující rozdělí žáky do skupinek
- Žáci dostanou rozstříhané kartičky
- Žáci roztřídí kartičky v tomto pořadí:

**Název soli - název kyseliny - vzorec kyseliny**  
**- kation soli - anion soli - vzorec soli**

- Kontrola správnosti učitelem



<b>Manganistan draselný</b>	$\text{MnO}_4^-$	<b>Kys. manganistá</b>	$\text{HMnO}_4$	$\text{K}^+$
<b>Uhličitan sodný</b>	$\text{CO}_3^{2-}$	<b>Kys. uhličitá</b>	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{Na}^+$
<b>Dusičnan lithný</b>	$\text{NO}_3^-$	<b>Kys. dusičná</b>	$\text{HNO}_3$	$\text{Li}^+$

<b>Dusičnan amonný</b>	$\text{NO}_3^-$	<b>Kys. dusičná</b>	$\text{HNO}_3$	$\text{NH}_4^+$
<b>Síran hlinitý</b>	$\text{SO}_4^{2-}$	<b>Kys. sírová</b>	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{Al}^{3+}$
<b>Uhličitan vápenatý</b>	$\text{CO}_3^{2-}$	<b>Kys. uhličitá</b>	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{Ca}^{2+}$
<b>Dusitan med'natý</b>	$\text{NO}_2^-$	<b>Kys. dusitá</b>	$\text{HNO}_2$	$\text{Cu}^{2+}$
<b>Sířičitan železitý</b>	$\text{SO}_3^{2-}$	<b>Kys. sířičitá</b>	$\text{H}_2\text{SO}_3$	$\text{Fe}^{3+}$
<b>Chlorečnan draselný</b>	$\text{ClO}_3^-$	<b>Kys. chlorečná</b>	$\text{HClO}_3$	$\text{K}^+$
$\text{KClO}_3$	$\text{Fe}_2(\text{SO}_3)_3$	$\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$	$\text{CaCO}_3$	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
$\text{NH}_4\text{NO}_3$	$\text{LiNO}_3$	$\text{Na}_2\text{CO}_3$	$\text{KMnO}_4$	

## Řešení

Název soli - název kyseliny - vzorec kyseliny - kation soli - anion soli - vzorec soli

Manganistan draselný	Kys. manganistá	$\text{HMnO}_4$	$\text{K}^+$	$\text{MnO}_4^-$	$\text{KMnO}_4$
Uhličitan sodný	Kys. uhličitá	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{Na}^+$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{Na}_2\text{CO}_3$
Dusičnan lithný	Kys. dusičná	$\text{HNO}_3$	$\text{Li}^+$	$\text{NO}_3^-$	$\text{LiNO}_3$
Dusičnan amonný	Kys. dusičná	$\text{HNO}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_4\text{NO}_3$
Síran hlinitý	Kys. sírová	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{Al}^{3+}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
Uhličitan vápenatý	Kys. uhličitá	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{Ca}^{2+}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{CaCO}_3$
Dusitan měďnatý	Kys. dusitá	$\text{HNO}_2$	$\text{Cu}^{2+}$	$\text{NO}_2^-$	$\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$
Sířičitan železitý	Kys. siřičitá	$\text{H}_2\text{SO}_3$	$\text{Fe}^{3+}$	$\text{SO}_3^{2-}$	$\text{Fe}_2(\text{SO}_3)_3$
Chlorečnan draselný	Kys. chlorečná	$\text{HClO}_3$	$\text{K}^+$	$\text{ClO}_3^-$	$\text{KClO}_3$

Zdroje:

Obr. Klipart, <http://office.microsoft.com>