Základní škola a Mateřská škola Dobrá Voda u Českých Budějovic,

Na Vyhlídce 6, 373 16 Dobrá Voda u Českých Budějovic



EU PENÍZE ŠKOLÁM

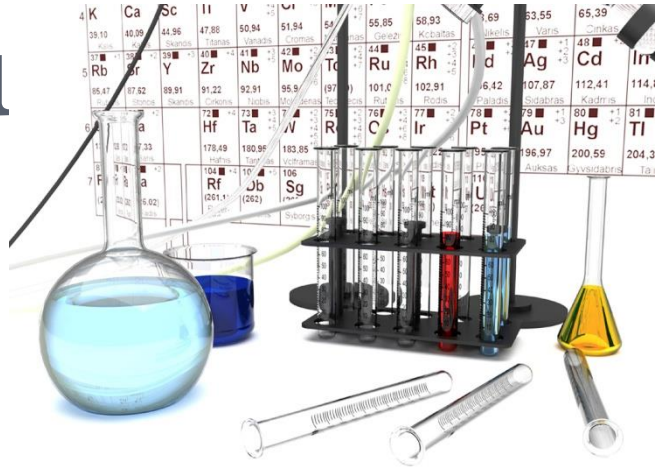
Zlepšení podmínek pro vzdělávání na základních školách Operačního programu Vzdělávání pro konkurenceschopnost

Autor	**Mgr. Růžena Koubová**
Vzdělávací oblast/Obor:	Člověk a příroda/Chemie
Třída:	IX.
Datum tvorby:	2.9.2012
Datum zařazení do výuky a zapsání do třídní knihy:	12.9.2012
Jazyk:	čeština
Název:	VY_32_INOVACE_CH.9.13
Téma:	Chemie pro 8. a 9. ročník
Klíčová slova	Atom, prvky, halogenidy, oxidy, kyseliny

ANOTACE

Druh materiálu:	**Prezentace**
Ročník:	9.
Pomůcky:	-
Inovace:	Materiál slouží k aktivnímu opakování učiva s užitím interaktivní tabule
Metodické pokyny:	Str. 5 – stavba atomu – kliknutím se postupně objeví řešení Str. 6 – značky a názvy prvků – kliknutím na šipku se objeví kontrola Str. 7 – názvosloví halogenidů – po kliknutí se objeví řešení Str. 8 – názvosloví oxidů - žáci tvoří vzorce a po kliknutí se objeví kontrola Str. 9 – názvosloví kyslíkatých a bezkyslíkatých kyselin – po kliknutí na šipku se objeví kontrola
Očekávaný výstup:	Žáci si zopakují své znalosti z 8.ročníku (stavba atomu, značky prvků a chemické názvosloví)

Opakování z 8.ročníku



Stavba atomu, chemické názvosloví

Stavba atomu - doplň chybějící údaje

Atom se skládá z jádra a obalu.

Obal atomu je složen z elektronů .

Jádro atomu je složeno z protonů. a neutronů .

Protonové číslo	Součet p^+ a n^0	Počet e^-	Počet p^+	Počet n^0	Název prvku
10	20	10	10	10	neon
12	26	12	12	14	hořčík
16	32	16	16	16	kyslík
82	208	82	82	126	olovo

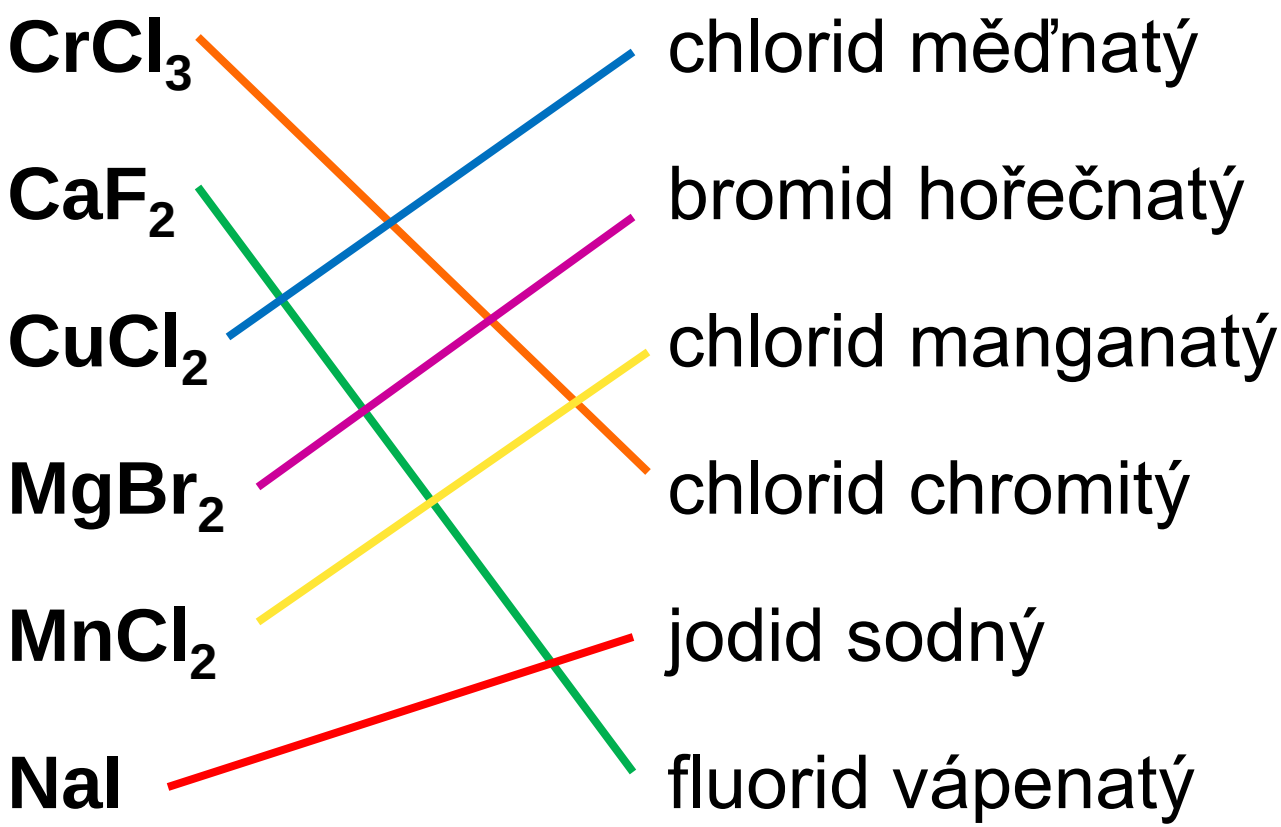
Doplň do tabulky chybějící údaje o chemických prvcích:

řešení

značka	název
H	
	fosfor
	chlor
K	
Ca	
	dusík
Mg	

značka	název
C	
Si	
	hliník
	železo
	fluor
Br	
I	

Chemické názvosloví - spoj k sobě vzorec halogenidu a jeho název:



Chemické názvosloví – vytvoř vzorec oxidu:

oxid sírový	SO_3
oxid fosforitý	P_2O_3
oxid číničitý	SnO_2
oxid stříbrný	Ag_2O
oxid fosforečný	P_2O_5
oxid železnatý	FeO

Chemické názvosloví – přiřaď název kyseliny ke vzorci:

HI	kyselina bromovodíková
H_2SO_4	kyselina fluorovodíková
HBr	kyselina jodovodíková
HF	kyselina uhličitá
H_2CO_3	kyselina sírová
$HClO_3$	kyselina dusičná
HCl	kyselina chlorečná
HNO_3	kyselina chlorovodíková

řešení

Citace a zdroje

- Obrázky: http://office.microsoft.com - galerie PowerPointu (školní licence)

Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Mgr. Růžena Koubová.

Materiál vznikl v OP Vzdělávání pro konkurenceschopnost – projekt EU peníze školám.



Kontrola řešení

zpět

značka	název
H	vodík
P	fosfor
Cl	chlor
K	draslík
Ca	vápník
N	dusík
Mg	hořčík

značka	název
C	uhlík
Si	křemík
Al	hliník
Fe	železo
F	fluor
Br	brom
I	jod

Kontrola řešení

zpět

HI	kyselina jodovodíková
H_2SO_4	kyselina sírová
HBr	kyselina bromovodíková
HF	kyselina fluorovodíková
H_2CO_3	kyselina uhličitá
$HClO_3$	kyselina chlorečná
HCl	kyselina chlorovodíková
HNO_3	kyselina dusičná