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:	VIII.
Datum tvorby:	27.5.2012
Datum zařazení do výuky a zapsání do třídní knihy:	1.6.2012
Jazyk:	čeština
Název:	VY_32_INOVACE_CH.8.10
Téma:	Chemie pro 8. a 9. ročník
Klíčová slova	Bezkyslíkaté kyseliny, soli, salinita

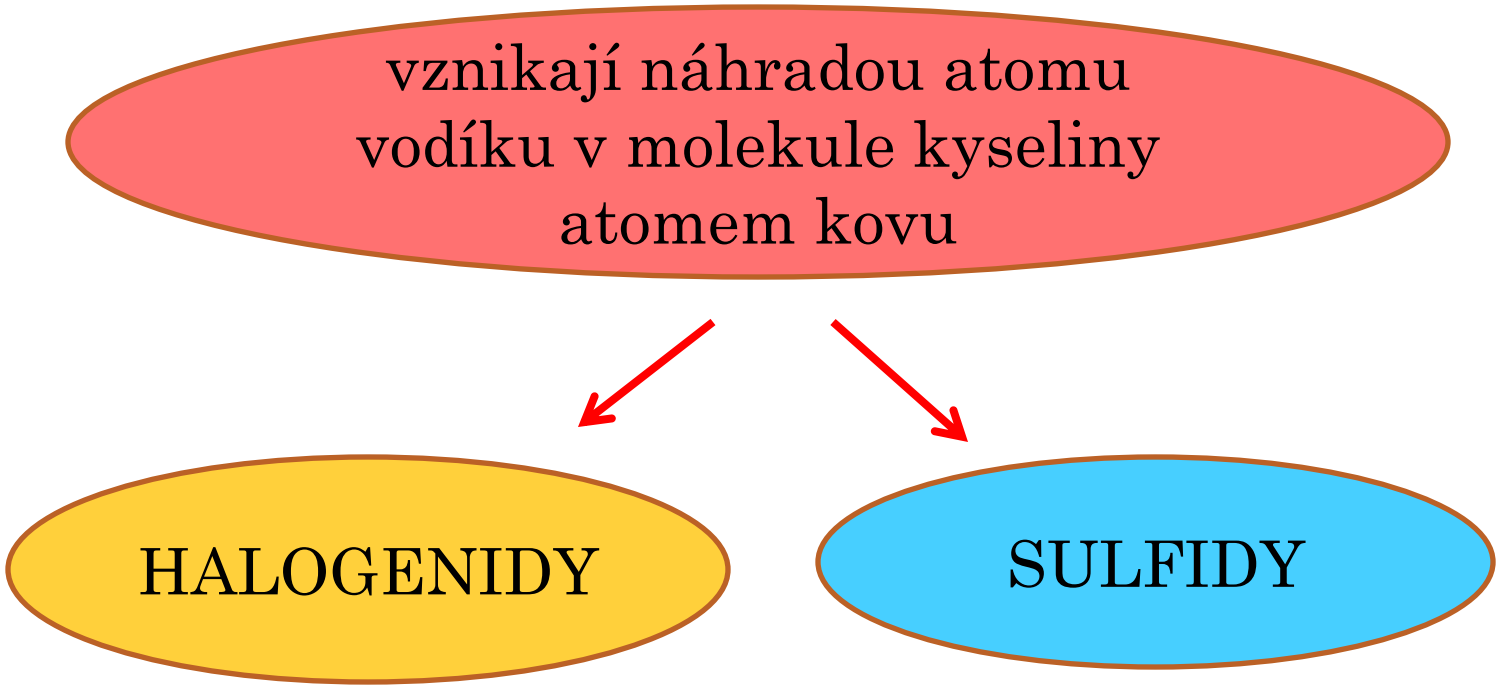
ANOTACE

Druh materiálu:	**Prezentace**
Ročník:	8.
Pomůcky:	-
Inovace:	Materiál slouží k výuce, k zápisu do sešitu a podporuje aktivní opakování učiva s užitím interaktivní tabule
Metodické pokyny:	Str. 5 – charakteristika solí bezkyslíkatých kyselin – zobrazování postupně po kliknutí Str. 6 – opakování – žáci třídí dané sloučeniny na halogenidy a sulfidy – kliknutím na mráček se objeví kontrola Str. 7 – opakování – žáci k sobě přiřazují název a vzorec halogenidu nebo sulfidu – po kliknutí se postupně objeví řešení Str. 8-9 – chlorid sodný a jeho význam – zobrazování postupně po kliknutí Str. 10 – salinita moří
Očekávaný výstup:	Žák umí rozlišit, které látky patří mezi soli, umí zapsat z názvů vybraných solí vzorce a ze vzorců názvy, uvede příklady uplatnění solí v praxi

Soli bezkyslíkatých kyselin



Soli bezkyslíkatých kyselin

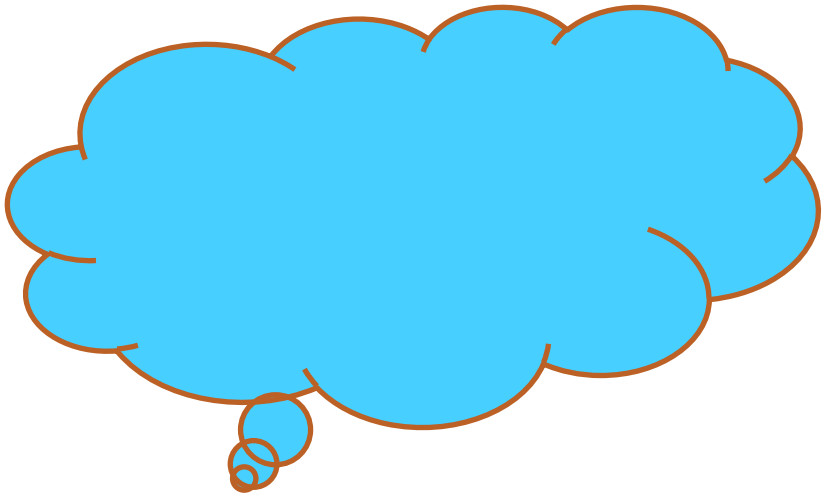


OPAKOVÁNÍ

Roztřiď dané sloučeniny na halogenidy a sulfidy.

KCl $CaBr_2$ $CuCl_2$ N_2S SCl_4 ZnS

Ag_2S HgI_2 NaF Al_2S_3



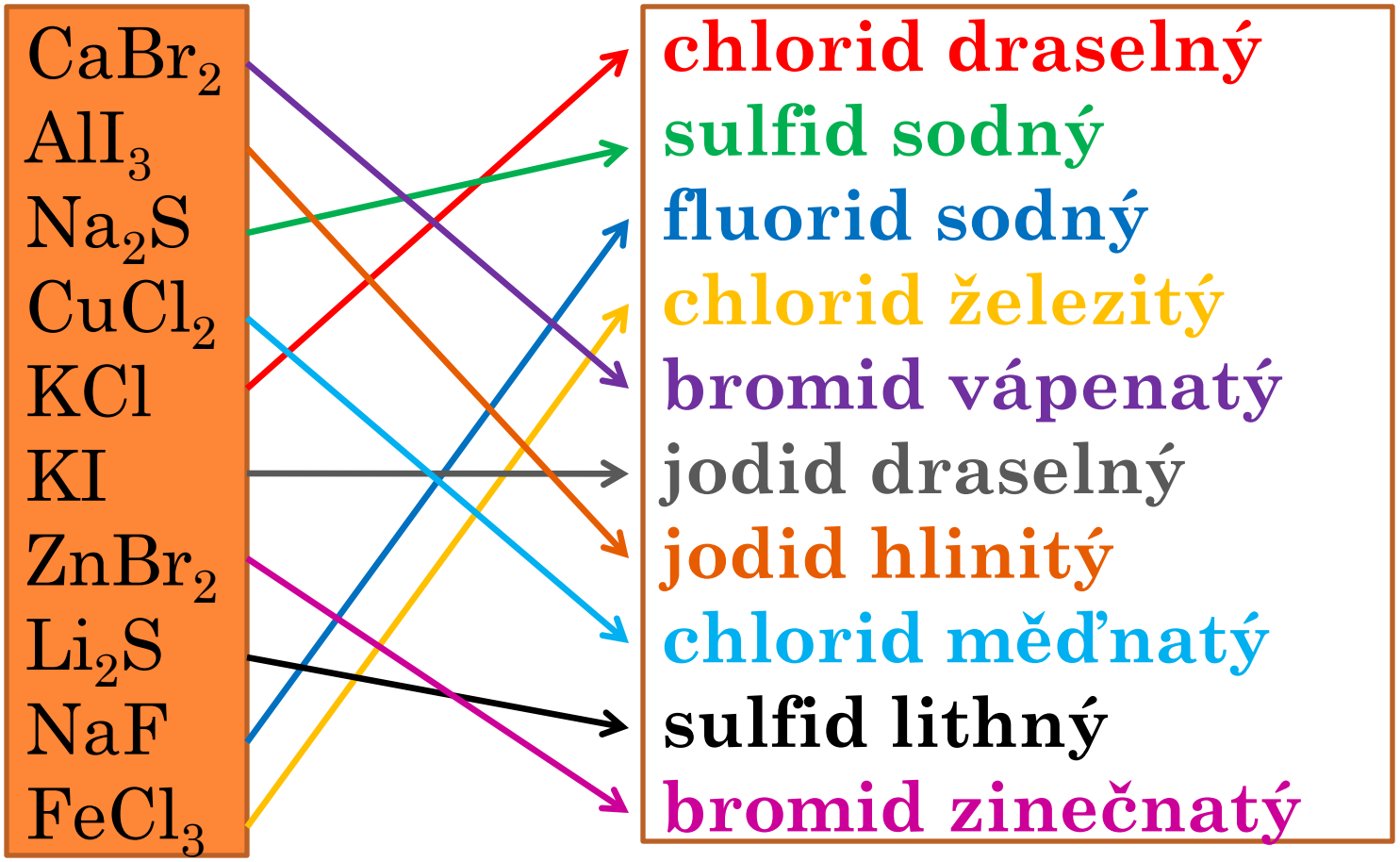
HALOGENIDY



SULFIDY

OPAKOVÁNÍ

Přiřaď ke vzorci správný název:



CHLORID SODNÝ

VZOREC

NaCl

kuchyňská sůl,
sůl kamenná,
halit

získávání

- odsolování mořské vody
- doly - těžba



součást lidského těla – slzy, pot, moč, tkáňový mok

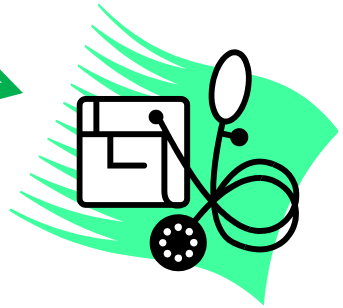
FYZIOLOGICKÝ ROZTOK – 9% roztok NaCl
- uchovávání kontaktních čoček

CHLORID SODNÝ A VYSOKÝ KREVNÍ TLAK

DOPORUČENÝ DENNÍ PŘÍJEM → 4 gramy

nadměrný přísun soli → zvyšování krevního tlaku

TONOMETR →



normální krevní tlak	100/65 - 140/90
HYPERTENZE	větší než 140/90

SALINITA = SLANOST

obsah solí v mořské vodě

udává se v ‰ nebo g/l → 26 ‰ = 26g/l

mořská sůl – ze 70% NaCl

Rudé moře	42 ‰
Mrtvé moře	330 ‰
Středozemní moře	38 ‰
Baltické moře	4 ‰

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.

