



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Základní škola Habartov, Karla Čapka 119, okres Sokolov

Autor:	Mgr.Ingeborg Marková
Téma sady:	Chemie pro 8.ročník
Název výstupu:	VY_32_INOVACE_CH8_20_Soli
Datum vytvoření:	25.2.2013
Číslo projektu:	CZ.1.07./1.4.00/21.3536

ANOTACE

Cílová skupina:	Žáci 8.ročníku ZŠ a sekundy víceletých gymnázií
Forma:	opakování
Pomůcky:	Učebnice chemie pro 8. ročník, ICT
Metodický pokyn:	Samostatná práce žáků, test

Soli

opakování

Vlastnosti solí

Doplň výrazy do textu : teplota tání, kationt, teplota varu, aniont, iontové, krystalické látky, velmi pevné, krystalizace.

Sůl je chemická látka tvořená.....kovu a
.....kyseliny. Soli se v přírodě
nacházejí většinou
jako..... Z roztoku se dají
oddělit V krystalech solí
jsou mezi částicemi.....vazby, které
jsou..... Tyto vazby jsou příčinou
vysoké.....
a.....

Názvosloví solí

Přiřaď k sobě správně dvojice :

Název soli

1. Chlorid draselný
2. Dusičnan sodný
3. Uhličitán sodný
4. Hydrogenuhličitán sodný
5. Síran vápenatý
6. Chlorid sodný
7. Pentahydrát síranu měďnatého
8. Manganistan draselný

Vzorec soli

- a) CaSO_4
- b) $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
- c) KCl
- d) NaNO_3
- e) KMnO_4
- f) Na_2CO_3
- g) NaHCO_3
- h) NaCl

Použití solí

Doplň tabulku :

Název soli	použití
Chlorid draselný	
	Změkčování vody, výroba skla a mýdla
Dusičnan stříbrný	
	Výroba sádry
křemičitany	
	Průmyslové hnojivo (ledek draselný)
Síran měďnatý	
	Výroba páleného vápna
Chlorid amonný	

Citace :

1. Pavel Beneš, Václav Pumpr, Jiří Banýr: **Základy chemie 1.díl pro 2.stupeň základní školy, nižší ročníky víceletých gymnázií a střední školy**, FORTUNA 2005, vydání třetí – dotisk, ISBN 80-7168-720-0
2. Josef Mach, Irena Plucková, Jiří Šibor : **Chemie pro 8.ročník – Úvod do obecné a anorganické chemie**, NOVÁ ŠKOLA 2010, ISBN 978-80-7289-133-7
3. Vlastní archiv autora
4. Microsoft Office Power Point 2007.Ink