

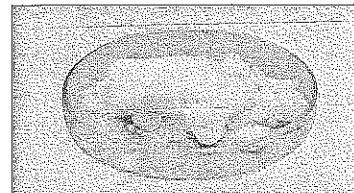
OPAKOVÁNÍ UČIVA

VYUŽITÍ SOLÍ

Zopakujte si vlastnosti a použití solí bezkyslíkatých kyselin – chloridu sodného a sulfidů olovnatého a zinečnatého.

Některé soli kyslíkatých kyselin mají velký význam a často se s nimi setkáváme v běžném životě. Tyto soli můžeme podle jejich složení rozdělit do několika skupin. Patří sem např.:

- dusičnany (soli kyseliny dusičné HNO_3),
- uhličitaný a hydrogenuhlíčitany (soli kyseliny uhličitě H_2CO_3),
- fosforečnany (soli kyseliny trihydrogenfosforečné H_3PO_4),
- křemičitany (soli kyseliny křemičitě H_2SiO_3),
- sírany (soli kyseliny sírové H_2SO_4).



Dusičnan draselný (hnojivo)

DUSIČNANY

Dusičnany jsou soli kyseliny dusičné HNO_3 .

DUSIČNAN SODNÝ NaNO_3 **DUSIČNAN DRASELNÝ** KNO_3

Výskyt: Vyskytují se v přírodě jako **nerosty** (tzv. ledky, např. dusičnan sodný – chilský ledek, dusičnan draselný – draselný ledek).

Využití: Jsou významnými **hnojivy** a **surovinami** v chemickém průmyslu (např. výroba výbušnin).

Vyhledejte informace o tom, jaké důsledky pro životní prostředí může mít nadměrné hnojení dusíkatými hnojivy.

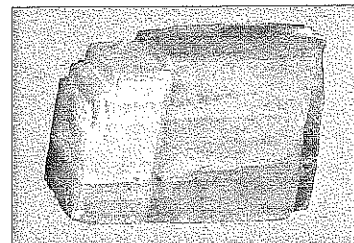
UHLIČITANY A HYDROGENUHLIČITANY

Uhličitaný jsou soli kyseliny uhličitě H_2CO_3 , které vznikají při odštěpení **obou** atomů vodíku. Hydrogenuhlíčitany vznikají při odštěpení pouze **jednoho** atomu vodíku.

UHLIČITAN VÁPENATÝ CaCO_3

Výskyt: Nachází se v přírodě jako nerost **kalcit**. Ten tvoří horninu **vápenec**.

Využití: Uhličitan vápenatý se využívá při **výrobě železa** ve vysoké peci. Je surovinou, ze které se získává **pálené vápno**, používané ve **stavebnictví**. Uhličitan vápenatý známe z běžného života jako „**vodní kámen**“. Usazuje se ve varných konvicích, potrubích nebo na topných tělesech praček a myček.



Nerost kalcit

ODPOVĚDI NAPIŠ DO SEŠITU!

1. JAK ROZDĚLUJEME SOLI ?

2. JAKĚ ZNÁŠ DUSIČNANY ?

3. CO TO JSOU UHLIČITANY ?

4. CO VÍŠ O UHLIČITANU VÁPENATEM ?