Významné soli

Soli sú zlúčeniny zložené z katiónu kovu a aniónu kyseliny.

**Sírany- soli kyseliny sírovej**

Síran vápenatý - CaSO4

- biela, tuhá látka, málo rozpustný vo vode

- minerál sadrovec (v prírode)

Použitie: výroba sadry, stavebníctvo, v lekárstve (sadrové obväzy).

Síran meďnatý - CuSO4

- biela, tuhá látka

- z vodného roztoku kryštalizuje s 5 molekulami vody vo vzorci - ide o modrú skalicu

- zahrievaním vznikne biela bezvodá látka

Použitie: postrek viniča, ovocných stromov proti hubovým ochoreniam, dezinfekcia vody v akváriách.

**Dusičnany - soli kyseliny dusičnej**

- dusíkaté hnojivá nevyhnuté pre rastliny

- pri nadbytku sa hromadia vo vode, spôsobujú poškodenie zdravia (najmä detí).

- nadmerné množstvo dusičnanov sa dostáva do organizmu aj pri zvýšenej konzumácii niektorých mäsových výrobkov.

Dusičnan draselný - KNO3 (draselný liadok)

- biela, tuhá látka, dobre rozpustný vo vode

Použitie: hnojivá, výroba skla, pyrotechnika, pušný prach (minulosť)

Dusičnan sodný - NaNO3 (čílsky liadok)

- biela, tuhá látka, dobre rozpustný vo vode

Použitie: hnojivá, výroba skla, pyrotechnika, konzervovanie potravín, sfarbenie mäsa

**Uhličitany a hydrogénuhličitany - soli kyseliny uhličitej**

 Uhličitan sodný - Na2CO3 (sóda)

- biela, tuhá látka, dobre rozpustný vo vode

- z vodného roztoku kryštalizuje s 10 molekulami vody vo vzorci, nazýva sa kryštálová sóda

Použitie: výroba skla, pracích prostriedkov (zmäkčenie vody)

Hydrogenuhličitan sodný - NaHCO3(sóda bikarbóna)

- biela, tuhá látka, menej rozpustná vo voda

Použitie: žalúdočné ťažkosti (neutralizácia kyseliny), kypriaci prášok, čistenie kovových predmetov, čistenie škvŕn

Uhličitan draselný - K2CO3

- biela, tuhá látka, dobre rozpustný vo vode

Použitie: výroba skla, mydiel

Uhličitan vápenatý CaCO3

- biela, tuhá látka, málo rozpustný vo vode

- minerál vápenec

Použitie: stavebný materiál, výroba vápna, hnojivo

Hydrogenuhličitan vápenatý Ca(HCO3)2

- známy len vo forme roztoku

Poznámky do zošita.

- tvrdosť vody