

SOLI

Vzniknou nahrazením jednoho nebo více atomů H v molekule kyseliny atomem kovu nebo amonným kationtem NH_4^+

Vznik solí:

- » Neutralizací
 $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
- » Reakcí kovů s kyselinou
 $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$

Známe již soli bezkyslíkatých kyselin - halogenidy

NaCl – chlorid sodný

(kuchyňská sůl, sůl kamenná, halit)

- Získávání
 - ✓ dolováním
 - ✓ odpařováním mořské vody
- Fyziologický roztok – kontaktní čočky (asi 0,9% roztok NaCl)
- Nadměrná konzumace – zvýšený krevní tlak (zdravá výživa – asi 4g denně)
- Jodidovaná kuchyňská sůl (správná činnost štítné žlázy)
- Salinita (slanost) moří = celkový obsah rozpuštěných solí v mořské vodě – jednotky promile ‰