

## Chémia- Hydrolýza soli

**Protolytycka reakcia iónov rozpustnej soli s vodou.**

**Sol'**= látka zložená z kationu kovu (alebo  $\text{NH}_4^+$ ) a anionu kyseliny.

**Kyslosť, Zásaditosť:**

Kyslosť/zásaditosť vodných roztokov solí závisí od typu iónov, z ktorých je sol' zložená

*KCL*- sol' silnej zásady (*KOH*) a silnej kyseliny (*HCL*)

**POZOR!** Hydrolýze nepodliehajú kationy silných zásad a aniony silných kyselín

