**SOLI**

Najväčšia skupina chemických zlúčenín.

Patria sem soli : bezkyslíkatých kyselín – halogenidy a sulfidy

kyslíkatých kyselín – dusičnany, sírany, uhličitany ............

**Sú to zlúčeniny zložené z  katiónu kovu (alebo NH4+ katiónu ) a  aniónu kyseliny**

**Anión kyseliny sa odvodzuje odštiepením 1 alebo viacerých katiónov vodíka z molekuly kyseliny**

**HCl → H+ + Cl-**

**Kyselina chlorovodíková chloridový anión**

**soľ kyseliny chlorovodíkovej chlorid**

**HNO3 → H+ + NO3 -**

**Kyselina dusičná dusičnanový anión**

**soľ kyseliny dusičnej dusičnan**

**H 2 SO4 → 2 H+ + SO4 2-**

**Kyselina dusičná síranový anión**

**soľ kyseliny sírovej síran**

**Príklady solí : názvy**

**fluorid sodný, oxidačné číslo katiónu je ( I ), ox. č. kyselinotvorného prvku je ( -I )**

**dusičnan strieborný, oxidačné číslo katiónu je ( I ), ox. č. kyselinotvorného prvku N je ( V )**

**siričitan hlinitý, oxidačné číslo katiónu je ( III ), ox. č. kyselinotvorného prvku S je ( IV )**

**uhličitan vápenatý, oxidačné číslo katiónu je (II ), ox. č. kyselinotvorného prvku C je ( IV )**

**anióny katióny**

**vzorce**

**FeIICl2-Ioxidačné číslo katiónu je ( II ), ox. č. kyselinotvorného prvku Cl je ( -I )**

**LiI2SIVO3 oxidačné číslo katiónu je ( I ), ox. č. kyselinotvorného prvku S je ( IV )**

**CuII(NIIIO2)2 oxidačné číslo katiónu je ( II ), ox. č. kyselinotvorného prvku N je ( III )**

**Platí : Poradie prvkov vo vzorci je opačné ako v názve.**

**Súčet hodnôt oxidačných čísel atómov všetkých prvkov vo vzorci sa rovná nule.**

**Súčet nábojov katiónov a aniónov vo vzorci sa rovná nule**