**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**