**Vlastnosti solí**

Sú to dvoj- a viacprvkové zlúčeniny.(NaCl, ZnS, KNO3 , Cu SO4)

Sú to tuhé látky rôznej farby (najčastejšie bielej)

Mnohé sú vo vode *rozpustné* – tvoria vodné roztoky

**KCl → K + + Cl –**

**NaNO3 → Na + + NO3-**

Niektoré sú vo vode *nerozpustné*

CaCO3 , Ca3(PO4 )2 , PbS, AgBr, CaSO4

**Spoločné vlastnosti solí :**

1. V prírode sa vyskytujú väčšinou v kryštalickom stave
2. V kryštáloch sú iónové väzby, ktoré sú veľmi pevné a spôsobujú vysokú teplotu topenia a varu solí
3. V pevnom skupenstve nevedú elektrický prúd , ale ich vodné roztoky alebo taveniny vedú elektrický prúd ( nachádzajú sa v nich voľné pohyblivé ióny)
4. Väčšina solí je vo vode rozpustná – pôsobením elektrických síl medzi molekulami vody a iónmi soli sa štruktúra rozpadne. Ióny sú obklopené molekulami vody a pohybujú sa vo všetkých smeroch