Doplň definíciu: Soli sú ………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

Čo nepatrí medzi soli : sulfid sodný, hydroxid draselný, oxid lítny, síran meďnatý,

 kyselina dusná,

Vyber zo zlúčenín vzorce soli : KCl , CO , HBr , LiOH, PbSO4

Z uvedenej kyseliny vytvor anión a pomenuj ho : HNO3 …… ………………………

Vytvor dvojice :

1. horečnatý katión S2-
2. chlorečnanový anión Fe3+
3. síranový anión Mg2+
4. železitý katión ClO3-
5. sulfidový anión SO42-

Podstatné meno solí je odvodené od aniónu kyseliny – katiónu kovu ?

Napíš ( slovne ) tri spôsoby prípravy solí : ………………………………………………

 ………………………………………………

 ………………………………………………

Doplň vlastnosti solí : v prírode sa vyskytujú ako …………………………

 väčšina je vo vode ..…………………………………

 v tuhom stave ………………………………………

 v kryštáloch sú …………………väzby

Vytvor dvojice :

Pochutina dusičnan draselný

Prací prášok chlorid sodný

Sadrovanie uhličitan sodný

Hnojivo síran vápenatý

Z príslušných iónov vytvor vzorce solí a pomenuj ich : S2- , Fe3+, Mg2+, ClO3 -, SO42-

…………………………

…………………………

…………………………

…………………………

…………………………

…………………………