Chemické zlúčeniny zložené z katiónov kovových prvkov a aniónov kyselín sú ……………..

Roztrieď soli do skupín podľa ich spoločných aniónov ( skupiny pomenuj ) :

K2SO4 , Ca(NO3)2 , Na2CO3 , CaF2 , LiBr, MgCO3 , Fe2(SO4 )3 , NaNO3, FeS

..................................

..................................

..................................

..................................

..................................

Priraď správny vzorec k názvu :

Li2SO4

Li2SO3

SO4 Li2

SO3Li2 siričitan litny

Li SO4

Li SO3

Priraď správny názov k vzorcu :

Dusičnan vápenatý

Dusičnan sodný

Dusitan sodný

Dusitan vápenatýCa(NO2)2

Dusičnan lítny

Síran vápenatý

Síranlítny

Napíš vzorec solí, ktoré obsahujú uvedené ióny : ( použi krížové pravidlo)

1. Na+ , CO32- ......................................................
2. Cu2+ , NO3 ¯ ......................................................
3. Ag+ , Br ¯ ......................................................

Napíšte vzorce a názov čo najviac solí z uvedených iónov : pracujte s nábojmi iónov

(Využi kombinatoriku z matematiky) súčet nábojov iónov = nule

 2+ + - 2-  2+ \_ 2- \_

Mg , Na , Cl , SO4 , Ca , K+ , F , CO3 , NO3

................................................ ............................................... ...............................................

.............................................. ............................................... ...............................................