

Nazwij następujące sole:

NaCl
K₂SO₄
PbSO₄
CuSO₄
CaCO₃
NaF
PbI₂
KNO₃
Na₂CO₃
Ca₃(PO₄)₂
Mg(NO₃)₂
CoCl₂
Na₂SO₃
FeSO₄
Fe(NO₃)₃
Al₂(CO₃)₃
Fe₃(PO₄)₂
Cu(NO₃)₂
SnCl₂
Fe₂S₃
CaS
LiI
(NH₄)₂MnO₄

Napisz wzory sumaryczne i strukturalne:

(określ rozpuszczalność każdej soli)

chlorek baru
siarczek miedzi(I)
siarczan(VI) amonu
azotan(V) ołowiu(II)
manganian(VII) cyny(IV)
węglan potasu
węglan sodu
węglan litu
węglan srebra
węglan magnezu
węglan baru
węglan żelaza(II)
siarczan(VI) miedzi(II)
siarczan(VI) magnezu
siarczan(VI) potasu
siarczan(VI) sodu
siarczan(VI) glinu
siarczan(VI) wapnia
siarczan(VI) cynku
siarczan(VI) żelaza(II)
siarczan(VI) żelaza(III)
azotan(V) potasu

Napisz równania dysocjacji następujących soli:

NaCl
K₂SO₄
CuSO₄
NaF
KNO₃
FeCl₃
Mg(NO₃)₂
Na₂CO₃
Na₂SO₃
siarczan(VI) amonu
azotan(V) ołowiu(II)
azotan(V) srebra
węglan potasu
węglan sodu
węglan litu
węglan magnezu
siarczan(VI) miedzi(II)
siarczan(VI) sodu
siarczan(VI) glinu
azotan(V) wapnia
fosforan(V) sodu
siarczek potasu
siarczek amonu