イオン式と組成式 イオンの組から組成式（12問）　版F

なまえ：＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿　　日づけ：＿＿＿＿＿＿

2つのイオンからできる物質の組成式を書きましょう。電荷の和が0になる比にします。

(1) Mg^{2+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？

(2) Al^{3+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？

(3) K^{+} と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？

(4) Mg^{2+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？

(5) NH_4^{+} と NO_3^{-} からできる物質の組成式は？

(6) Cu^{2+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？

(7) Ag^{+} と NO_3^{-} からできる物質の組成式は？

(8) Ca^{2+} と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？

(9) K^{+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？

(10) Zn^{2+} と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？

(11) Ag^{+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？

(12) Ca^{2+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？

イオン式と組成式 イオンの組から組成式（12問）　版Fの答え

※ 価数の最小公倍数にそろえて数を決めます。多原子イオンが2個以上なら ( ) でくくります。

2つのイオンからできる物質の組成式を書きましょう。電荷の和が0になる比にします。

(1) Mg^{2+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？
MgS

(2) Al^{3+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？
$Al_2(SO_4)_3$

(3) K^{+} と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？
K_3PO_4

(4) Mg^{2+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？
$MgCl_2$

(5) NH_4^{+} と NO_3^{-} からできる物質の組成式は？
NH_4NO_3

(6) Cu^{2+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？
CuS

(7) Ag^{+} と NO_3^{-} からできる物質の組成式は？
$AgNO_3$

(8) Ca^{2+} と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？
$CaCO_3$

(9) K^{+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？
K_2O

(10) Zn^{2+} と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？
$Zn_3(PO_4)_2$

(11) Ag^{+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？
$AgCl$

(12) Ca^{2+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？
CaO

free-print.net ｜ イオン式と組成式の練習プリント イオンの組から組成式 版F ｜ 学校・塾での配布OK