イオン式と組成式 イオンの組から組成式（12問）　版I

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) Ca^{2+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？

(2) Na^{+} と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？

(3) Mg^{2+} と HCO_3^{-} からできる物質の組成式は？

(4) NH_4^{+} と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？

(5) Al^{3+} と OH^{-} からできる物質の組成式は？

(6) K^{+} と HCO_3^{-} からできる物質の組成式は？

(7) Fe^{3+} と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？

(8) Ag^{+} と NO_3^{-} からできる物質の組成式は？

(9) Ag^{+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？

(10) K^{+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？

(11) NH_4^{+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？

(12) Fe^{2+} と S^{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I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) Ca^{2+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？
$CaCl_2$

(2) Na^{+} と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？
Na_2CO_3

(3) Mg^{2+} と HCO_3^{-} からできる物質の組成式は？
$Mg(HCO_3)_2$

(4) NH_4^{+} と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？
$(NH_4)_3PO_4$

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

(6) K^{+} と HCO_3^{-} からできる物質の組成式は？
$KHCO_3$

(7) Fe^{3+} と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？
$FePO_4$

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

(9) Ag^{+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？
Ag_2SO_4

(10) K^{+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？
K_2S

(11) NH_4^{+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？
$(NH_4)_2SO_4$

(12) Fe^{2+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？
FeS