イオン式と組成式 イオンの組から組成式（12問）　版A

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 NO_3^- からできる物質の組成式は？

(2) Zn^{2+} と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？

(3) Ca^{2+} と HCO_3^- からできる物質の組成式は？

(4) Al^{3+} と NO_3^- からできる物質の組成式は？

(5) NH_4^+ と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？

(6) Mg^{2+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？

(7) NH_4^+ と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？

(8) Zn^{2+} と Cl^- からできる物質の組成式は？

(9) Ca^{2+} と OH^- からできる物質の組成式は？

(10) K^+ と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？

(11) Ag^+ と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？

(12) Mg^{2+} と NO_3^- 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A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 NO_3^- からできる物質の組成式は？
$Ca(NO_3)_2$

(2) Zn^{2+} と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？
$ZnCO_3$

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

(4) Al^{3+} と NO_3^- からできる物質の組成式は？
$Al(NO_3)_3$

(5) NH_4^+ と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？
$(NH_4)_2CO_3$

(6) Mg^{2+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？
$MgSO_4$

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

(8) Zn^{2+} と Cl^- からできる物質の組成式は？
$ZnCl_2$

(9) Ca^{2+} と OH^- からできる物質の組成式は？
$Ca(OH)_2$

(10) K^+ と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？
K_2CO_3

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

(12) Mg^{2+} と NO_3^- からできる物質の組成式は？
$Mg(NO_3)_2$