イオン式と組成式 イオンの組から組成式（12問）　版A

組　番　　なまえ：＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿　　／12問

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B

組　番　　なまえ：＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿　　／12問

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) Fe^{2+} と NO_3^- からできる物質の組成式は？

(2) Ag^+ と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？

(3) K^+ と OH^- からできる物質の組成式は？

(4) Ag^+ と Cl^- からできる物質の組成式は？

(5) Fe^{2+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？

(6) Fe^{3+} と Cl^- からできる物質の組成式は？

(7) Zn^{2+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？

(8) K^+ と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？

(9) Ca^{2+} と Cl^- からできる物質の組成式は？

(10) Mg^{2+} と OH^- からできる物質の組成式は？

(11) Ba^{2+} と HCO_3^- からできる物質の組成式は？

(12) Al^{3+} 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C

組　番　　なまえ：＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿　　／12問

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) Cu^{2+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？

(2) Zn^{2+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？

(3) Al^{3+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？

(4) K^{+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？

(5) Na^{+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？

(6) Zn^{2+} と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？

(7) Ca^{2+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？

(8) Mg^{2+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？

(9) K^{+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？

(10) K^{+} と HCO_3^{-} からできる物質の組成式は？

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

(12) Al^{3+} と Cl^{-} 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D

組　番　　なまえ：＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿　　／12問

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) Al^{3+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？

(2) Ca^{2+} と HCO_3^{-} からできる物質の組成式は？

(3) Na^{+} と HCO_3^{-} からできる物質の組成式は？

(4) Zn^{2+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？

(5) Na^{+} と OH^{-} からできる物質の組成式は？

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

(9) Al^{3+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？

(10) K^{+} と HCO_3^{-} からできる物質の組成式は？

(11) NH_4^{+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？

(12) K^{+} と SO_4^{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E

組　番　　なまえ：＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿　　／12問

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) Ba^{2+} と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？

(2) Mg^{2+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？

(3) Cu^{2+} と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？

(4) K^{+} と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？

(5) Cu^{2+} と OH^{-} からできる物質の組成式は？

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

(7) Ba^{2+} と HCO_3^{-} からできる物質の組成式は？

(8) K^{+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？

(9) Al^{3+} と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？

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

(11) Ba^{2+} と OH^{-} からできる物質の組成式は？

(12) Ag^{+} 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

組　番　　なまえ：＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿　　／12問

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G

組　番　　なまえ：＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿　　／12問

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) K^+ と S^{2-} からできる物質の組成式は？

(2) NH_4^+ と Cl^- からできる物質の組成式は？

(3) Zn^{2+} と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？

(4) Ca^{2+} と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？

(5) Mg^{2+} と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？

(6) Ca^{2+} と HCO_3^- からできる物質の組成式は？

(7) Fe^{2+} と OH^- からできる物質の組成式は？

(8) Ca^{2+} と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？

(9) Zn^{2+} と NO_3^- からできる物質の組成式は？

(10) Ba^{2+} と NO_3^- からできる物質の組成式は？

(11) Na^+ と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？

(12) Fe^{3+} 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H

組　番　　なまえ：＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿　　／12問

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 O^{2-} からできる物質の組成式は？

(2) K^{+} と HCO_3^{-} からできる物質の組成式は？

(3) Cu^{2+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？

(4) Ba^{2+} と NO_3^{-} からできる物質の組成式は？

(5) Mg^{2+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？

(6) K^{+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？

(7) Ca^{2+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？

(8) Al^{3+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？

(9) Cu^{2+} と NO_3^{-} からできる物質の組成式は？

(10) Mg^{2+} と NO_3^{-} からできる物質の組成式は？

(11) Zn^{2+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？

(12) Ba^{2+} と PO_4^{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I

組　番　　なまえ：＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿　　／12問

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J

組　番　　なまえ：＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿　　／12問

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) K^+ と HCO_3^- からできる物質の組成式は？

(2) Fe^{3+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？

(3) Na^+ と Cl^- からできる物質の組成式は？

(4) Na^+ と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？

(5) K^+ と OH^- からできる物質の組成式は？

(6) Zn^{2+} と Cl^- からできる物質の組成式は？

(7) Ca^{2+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？

(8) Ca^{2+} と HCO_3^- からできる物質の組成式は？

(9) Ba^{2+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？

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

(11) Na^+ と HCO_3^- からできる物質の組成式は？

(12) Na^+ と CO_3^{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？
$Mg(NO_3)_2$

イオン式と組成式 イオンの組から組成式（12問）　版B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) Fe^{2+} と NO_3^- からできる物質の組成式は？
　　$Fe(NO_3)_2$

(2) Ag^+ と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？
　　Ag_2CO_3

(3) K^+ と OH^- からできる物質の組成式は？
　　KOH

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

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

(6) Fe^{3+} と Cl^- からできる物質の組成式は？
　　$FeCl_3$

(7) Zn^{2+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？
　　ZnO

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

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

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

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

(12) Al^{3+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？
　　Al_2O_3

イオン式と組成式 イオンの組から組成式（12問）　版C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) Cu^{2+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？
　　$CuSO_4$

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

(3) Al^{3+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？
　　Al_2O_3

(4) K^{+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？
　　KCl

(5) Na^{+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？
　　Na_2S

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

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

(8) Mg^{2+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？
　　MgO

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

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

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

(12) Al^{3+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？
　　$AlCl_3$

イオン式と組成式 イオンの組から組成式（12問）　版D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) Al^{3+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？
$AlCl_3$

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

(3) Na^{+} と HCO_3^{-} からできる物質の組成式は？
$NaHCO_3$

(4) Zn^{2+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？
$ZnSO_4$

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

(6) Ba^{2+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？
$BaSO_4$

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

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

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

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

(11) NH_4^{+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？
NH_4Cl

(12) K^{+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？
K_2SO_4

イオン式と組成式 イオンの組から組成式（12問）　版E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) Ba^{2+} と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？
　　$BaCO_3$

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

(3) Cu^{2+} と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？
　　$Cu_3(PO_4)_2$

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

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

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

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

(8) K^{+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？
　　KCl

(9) Al^{3+} と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？
　　$AlPO_4$

(10) Ba^{2+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？
　　$BaSO_4$

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

(12) Ag^{+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？
　　Ag_2O

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

イオン式と組成式 イオンの組から組成式（12問）　版G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) K^+ と S^{2-} からできる物質の組成式は？
　　K_2S

(2) NH_4^+ と Cl^- からできる物質の組成式は？
　　NH_4Cl

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

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

(5) Mg^{2+} と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？
　　$MgCO_3$

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

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

(8) Ca^{2+} と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？
　　$Ca_3(PO_4)_2$

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

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

(11) Na^+ と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？
　　Na_3PO_4

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

イオン式と組成式 イオンの組から組成式（12問）　版H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 O^{2-} からできる物質の組成式は？
　　CaO

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

(3) Cu^{2+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？
　　$CuSO_4$

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

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

(6) K^{+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？
　　K_2O

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

(8) Al^{3+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？
　　$AlCl_3$

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

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

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

(12) Ba^{2+} と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？
　　$Ba_3(PO_4)_2$

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

イオン式と組成式 イオンの組から組成式（12問）　版J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) K^+ と HCO_3^- からできる物質の組成式は？
　　$KHCO_3$

(2) Fe^{3+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？
　　Fe_2O_3

(3) Na^+ と Cl^- からできる物質の組成式は？
　　$NaCl$

(4) Na^+ と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？
　　Na_3PO_4

(5) K^+ と OH^- からできる物質の組成式は？
　　KOH

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

(7) Ca^{2+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？
　　CaS

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

(9) Ba^{2+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？
　　$BaSO_4$

(10) Mg^{2+} と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？
　　$MgCO_3$

(11) Na^+ と HCO_3^- からできる物質の組成式は？
　　$NaHCO_3$

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