イオン式と組成式 イオンの組から組成式（12問）　版B

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) 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

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B ｜ 学校・塾での配布OK