イオン式と組成式 イオンの組から組成式（12問）　版J

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) 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