イオン式と組成式 イオンの組から組成式（12問）　版E

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) 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