イオン式と組成式 イオンの組から組成式（12問）　版H

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 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？
$Ba_3(PO_4)_2$