イオン式と組成式 イオンの組から組成式（12問）　版D

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) 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