イオン式と組成式 イオンの組から組成式（12問）　版C

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) Cu^{2+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？

(2) Zn^{2+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？

(3) Al^{3+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？

(4) K^{+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？

(5) Na^{+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？

(6) Zn^{2+} と CO_3^{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) Mg^{2+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？

(9) K^{+} と S^{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) Ca^{2+} と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？

(12) Al^{3+} と Cl^{-} 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C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) Cu^{2+} と SO_4^{2-} からできる物質の組成式は？
$CuSO_4$

(2) Zn^{2+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？
ZnS

(3) Al^{3+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？
Al_2O_3

(4) K^{+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？
KCl

(5) Na^{+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？
Na_2S

(6) Zn^{2+} と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？
$ZnCO_3$

(7) Ca^{2+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？
$CaCl_2$

(8) Mg^{2+} と O^{2-} からできる物質の組成式は？
MgO

(9) K^{+} と S^{2-} からできる物質の組成式は？
K_2S

(10) K^{+} と HCO_3^{-} からできる物質の組成式は？
$KHCO_3$

(11) Ca^{2+} と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？
$CaCO_3$

(12) Al^{3+} と Cl^{-} からできる物質の組成式は？
$AlCl_3$

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C ｜ 学校・塾での配布OK