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？
　　$AlCl_3$