イオン式と組成式 イオンの組から組成式（12問）　版G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) K^+ と S^{2-} からできる物質の組成式は？
　　K_2S

(2) NH_4^+ と Cl^- からできる物質の組成式は？
　　NH_4Cl

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

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

(5) Mg^{2+} と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？
　　$MgCO_3$

(6) Ca^{2+} と HCO_3^- からできる物質の組成式は？
　　$Ca(HCO_3)_2$

(7) Fe^{2+} と OH^- からできる物質の組成式は？
　　$Fe(OH)_2$

(8) Ca^{2+} と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？
　　$Ca_3(PO_4)_2$

(9) Zn^{2+} と NO_3^- からできる物質の組成式は？
　　$Zn(NO_3)_2$

(10) Ba^{2+} と NO_3^- からできる物質の組成式は？
　　$Ba(NO_3)_2$

(11) Na^+ と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？
　　Na_3PO_4

(12) Fe^{3+} と NO_3^- からできる物質の組成式は？
　　$Fe(NO_3)_3$