イオン式と組成式 イオンの組から組成式（12問）　版B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) Fe^{2+} と NO_3^- からできる物質の組成式は？
　　$Fe(NO_3)_2$

(2) Ag^+ と CO_3^{2-} からできる物質の組成式は？
　　Ag_2CO_3

(3) K^+ と OH^- からできる物質の組成式は？
　　KOH

(4) Ag^+ と Cl^- からできる物質の組成式は？
　　$AgCl$

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

(6) Fe^{3+} と Cl^- からできる物質の組成式は？
　　$FeCl_3$

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

(8) K^+ と PO_4^{3-} からできる物質の組成式は？
　　K_3PO_4

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

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

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

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