

< 組成式の練習問題 >

練習問題1 表のイオンでできる物質の組成式と名称をかけ。ただし、名称は組成式の下にかけ。また、各イオンの名称もイオン式の下にかけ。

陰イオン 陽イオン	Cl^-	OH^-	NO_3^-	O^{2-}	CO_3^{2-}	SO_4^{2-}	PO_4^{3-}
Na^+							
NH_4^+							
Ca^{2+}							
Fe^{2+}							
Cu^{2+}							
Al^{3+}							
Fe^{3+}							

練習問題2 次の組成式で表される物質の名称を答えよ。イオンの名称は以下も参考にせよ。

- AgCl () ZnO () Ag_2O () MgO () PbSO_4 ()
 AgNO_3 () KOH () NH_4F () Mg(OH)_2 () FeS ()
 KNO_3 () BaSO_4 () PbO () Cu_2O () K_2SO_4 ()
 ZnCl_2 () CuS () KCl () KI () CaF_2 ()
 KCN () LiBr () $\text{Cr(CH}_3\text{COO)}_3$ () $\text{Pb(CH}_3\text{COO)}_2$ ()
 NaHCO_3 () KMnO_4 () $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ () Ag_2CrO_4 () $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ ()

練習問題3 次の物質を組成式で表せ。イオンの名称は以下も参考にせよ。

- 塩化マグネシウム () 酸化リチウム () 塩化スズ(II) () 硫化亜鉛 ()
 硫酸マンガン(II) () 炭酸バリウム () 硫酸銅(II) () フッ化マグネシウム ()
 シアン化ナトリウム () 硫化銅(I) () クロム酸鉛(II) () チオ硫酸ナトリウム ()

【参考】 Li^+ (リチウムイオン)、 Sn^{2+} (スズ(II)イオン)、 Pb^{2+} (鉛(II)イオン)、 Mn^{2+} (マンガン(II)イオン)、 Cr^{3+} (クロム(III)イオン)
 F^- (フッ化物イオン)、 Br^- (臭化物イオン)、 CN^- (シアン化物イオン)、 $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$ (シュウ酸イオン)、 $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ (チオ硫酸イオン)