R3-01 **イオンの化学式と電離のようす** [07／08] 組 番 氏名＿＿＿＿＿＿

(1)～(8) は**イオンの化学式**を書きなさい。(9)～(16) は水にとけて電離するようすを表す式の→ **の右側**を、**陽イオン・陰イオンの順に**書きなさい。

イオン	原子が**電子を失って**+の電気を帯びたものが**陽イオン**、**電子を受け取って**−の電気を帯びたものが**陰イオン**
表し方	化学式の**右上**に、電気の種類（+か−）と数を小さく書く。**1 価のときは数を書かず + − だけ**、2 価のときは **2+・2−** と書く
多原子イオンのもと	アンモニウム NH_4 水酸化物 OH 硝酸 NO_3 硫酸 SO_4 炭酸 CO_3 炭酸水素 HCO_3
電離	物質が水にとけて陽イオンと陰イオンに分かれること。式の左右で**原子の数**と**+−の合計**がそれぞれ等しくなる

(1) イオン 銀イオン

答 ＿＿＿＿＿＿

(2) イオン 炭酸水素イオン

答 ＿＿＿＿＿＿

(3) イオン アンモニウムイオン

答 ＿＿＿＿＿＿

(4) イオン 臭化物イオン

答 ＿＿＿＿＿＿

(5) イオン 銅イオン

答 ＿＿＿＿＿＿

(6) イオン ヨウ化物イオン

答 ＿＿＿＿＿＿

(7) イオン マグネシウムイオン

答 ＿＿＿＿＿＿

(8) イオン 硫酸イオン

答 ＿＿＿＿＿＿

(9) 電離 水酸化ナトリウム $NaOH$

答 ＿＿＿＿＿＿

(10) 電離 硫酸亜鉛 $ZnSO_4$

答 ＿＿＿＿＿＿

(11) 電離 塩化銅 $CuCl_2$

答 ＿＿＿＿＿＿

(12) 電離 水酸化バリウム $Ba(OH)_2$

答 ＿＿＿＿＿＿

(13) 電離 硫酸ナトリウム Na_2SO_4

答 ＿＿＿＿＿＿

(14) 電離 塩化バリウム $BaCl_2$

答 ＿＿＿＿＿＿

(15) 電離 硫酸銅 $CuSO_4$

答 ＿＿＿＿＿＿

(16) 電離 塩化水素 HCl

答 ＿＿＿＿＿＿

解答は裏面

R3-01 イオンの化学式と電離のようす <解答>

[07／08]

(1)～(8) は**イオンの化学式**を書きなさい。(9)～(16) は水にとけて電離するようすを表す式の→ **の右側**を、**陽イオン・陰イオンの順に**書きなさい。

イオン	原子が**電子を失って**+の電気を帯びたものが**陽イオン**、**電子を受け取って**−の電気を帯びたものが**陰イオン**
表し方	化学式の**右上**に、電気の種類（+か−）と数を小さく書く。**1 価のときは数を書かず + − だけ**、2 価のときは **2+・2−** と書く
多原子イオンのもと	アンモニウム NH_4 水酸化物 OH 硝酸 NO_3 硫酸 SO_4 炭酸 CO_3 炭酸水素 HCO_3
電離	物質が水にとけて陽イオンと陰イオンに分かれること。式の左右で**原子の数**と**+−の合計**がそれぞれ等しくなる

(1) イオン 銀イオン

答 Ag^+

陽イオン

(2) イオン 炭酸水素イオン

答 HCO_3^-

陰イオン

(3) イオン アンモニウムイオン

答 NH_4^+

陽イオン

(4) イオン 臭化物イオン

答 Br^-

陰イオン

(5) イオン 銅イオン

答 Cu^{2+}

陽イオン

(6) イオン ヨウ化物イオン

答 I^-

陰イオン

(7) イオン マグネシウムイオン

答 Mg^{2+}

陽イオン

(8) イオン 硫酸イオン

答 SO_4^{2-}

陰イオン

(9) 電離 水酸化ナトリウム $NaOH$

答 $Na^+ + OH^-$

$NaOH \rightarrow Na^+ + OH^-$

(10) 電離 硫酸亜鉛 $ZnSO_4$

答 $Zn^{2+} + SO_4^{2-}$

$ZnSO_4 \rightarrow Zn^{2+} + SO_4^{2-}$

(11) 電離 塩化銅 $CuCl_2$

答 $Cu^{2+} + 2Cl^-$

$CuCl_2 \rightarrow Cu^{2+} + 2Cl^-$

(12) 電離 水酸化バリウム $Ba(OH)_2$

答 $Ba^{2+} + 2OH^-$

$Ba(OH)_2 \rightarrow Ba^{2+} + 2OH^-$

(13) 電離 硫酸ナトリウム Na_2SO_4

答 $2Na^+ + SO_4^{2-}$

$Na_2SO_4 \rightarrow 2Na^+ + SO_4^{2-}$

(14) 電離 塩化バリウム $BaCl_2$

答 $Ba^{2+} + 2Cl^-$

$BaCl_2 \rightarrow Ba^{2+} + 2Cl^-$

(15) 電離 硫酸銅 $CuSO_4$

答 $Cu^{2+} + SO_4^{2-}$

$CuSO_4 \rightarrow Cu^{2+} + SO_4^{2-}$

(16) 電離 塩化水素 HCl

答 $H^+ + Cl^-$

$HCl \rightarrow H^+ + Cl^-$