

(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

 水酸化物イオン
答

(2)

イオン

 カリウムイオン
答

(3)

イオン

 硝酸イオン
答

(4)

イオン

 銀イオン
答

(5)

イオン

 炭酸水素イオン
答

(6)

イオン

 アンモニウムイオン
答

(7)

イオン

 臭化物イオン
答

(8)

イオン

 銅イオン
答

(9)

電離

 塩化マグネシウム MgCl₂
答

(10)

電離

 硫酸 H₂SO₄
答

(11)

電離

 炭酸ナトリウム Na₂CO₃
答

(12)

電離

 水酸化ナトリウム NaOH
答

(13)

電離

 硫酸亜鉛 ZnSO₄
答

(14)

電離

 塩化銅 CuCl₂
答

(15)

電離

 水酸化バリウム Ba(OH)₂
答

(16)

電離

 硫酸ナトリウム Na₂SO₄
答

(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 水酸化物イオン

答 OH^-

陰イオン

(2) イオン カリウムイオン

答 K^+

陽イオン

(3) イオン 硝酸イオン

答 NO_3^-

陰イオン

(4) イオン 銀イオン

答 Ag^+

陽イオン

(5) イオン 炭酸水素イオン

答 HCO_3^-

陰イオン

(6) イオン アンモニウムイオン

答 NH_4^+

陽イオン

(7) イオン 臭化物イオン

答 Br^-

陰イオン

(8) イオン 銅イオン

答 Cu^{2+}

陽イオン

(9) 電離 塩化マグネシウム MgCl_2

答 $\text{Mg}^{2+} + 2\text{Cl}^-$

$\text{MgCl}_2 \rightarrow \text{Mg}^{2+} + 2\text{Cl}^-$

(10) 電離 硫酸 H_2SO_4

答 $2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$

$\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$

(11) 電離 炭酸ナトリウム Na_2CO_3

答 $2\text{Na}^+ + \text{CO}_3^{2-}$

$\text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow 2\text{Na}^+ + \text{CO}_3^{2-}$

(12) 電離 水酸化ナトリウム NaOH

答 $\text{Na}^+ + \text{OH}^-$

$\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$

(13) 電離 硫酸亜鉛 ZnSO_4

答 $\text{Zn}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$

$\text{ZnSO}_4 \rightarrow \text{Zn}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$

(14) 電離 塩化銅 CuCl_2

答 $\text{Cu}^{2+} + 2\text{Cl}^-$

$\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Cl}^-$

(15) 電離 水酸化バリウム $\text{Ba}(\text{OH})_2$

答 $\text{Ba}^{2+} + 2\text{OH}^-$

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

(16) 電離 硫酸ナトリウム Na_2SO_4

答 $2\text{Na}^+ + \text{SO}_4^{2-}$

$\text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{Na}^+ + \text{SO}_4^{2-}$