

次のイオンの化学式を書きなさい。

- |             |               |
|-------------|---------------|
| 1. 水素イオン    | 11. バリウムイオン   |
| 2. 銅イオン     | 12. マグネシウムイオン |
| 3. 塩化物イオン   | 13. 亜鉛イオン     |
| 4. ナトリウムイオン | 14. カルシウムイオン  |
| 5. 鉄イオン     | 15. 銀イオン      |
| 6. カリウムイオン  | 16. リチウムイオン   |
| 7. 水酸化物イオン  | 17. 亜硫酸イオン    |
| 8. 硝酸イオン    | 18. 亜硝酸イオン    |
| 9. 硫酸イオン    | 19. アンモニウムイオン |
| 10. 炭酸イオン   | 20. 硫化物イオン    |

次のイオンの化学式を書きなさい。

- |                         |               |
|-------------------------|---------------|
| 1. 水素イオン                | 11. バリウムイオン   |
| $H^+$                   | $Ba^{2+}$     |
| 2. 銅イオン                 | 12. マグネシウムイオン |
| $Cu^{2+}$               | $Mg^{2+}$     |
| 3. 塩化物イオン               | 13. 亜鉛イオン     |
| $Cl^-$                  | $Zn^{2+}$     |
| 4. ナトリウムイオン             | 14. カルシウムイオン  |
| $Na^+$                  | $Ca^{2+}$     |
| 5. 鉄イオン                 | 15. 銀イオン      |
| $Fe^{2+}$ または $Fe^{3+}$ | $Ag^+$        |
| 6. カリウムイオン              | 16. リチウムイオン   |
| $K^+$                   | $Li^+$        |
| 7. 水酸化物イオン              | 17. 亜硫酸イオン    |
| $OH^-$                  | $SO_3^{2-}$   |
| 8. 硝酸イオン                | 18. 亜硝酸イオン    |
| $NO_3^-$                | $NO_2^-$      |
| 9. 硫酸イオン                | 19. アンモニウムイオン |
| $SO_4^{2-}$             | $NH_4^+$      |
| 10. 炭酸イオン               | 20. 硫化物イオン    |
| $CO_3^{2-}$             | $S^{2-}$      |