

電離 1

名前

点

1 次の問いに答えよ。

① 物質が水に溶けて、陽イオンや陰イオンになることを、何といいますか。

② 水に溶かしたとき、①のようになり電気を通す物質をまとめて何というか。

③ 水に溶けてもイオンにならない物質を何というか。

④ 次の中から③をすべて選びなさい。

{食塩、砂糖、硫酸、エタノール、水酸化ナトリウム、酢酸}

2 次の電離式の () に入るイオンの記号を書きなさい。

また、□に物質名を書きなさい。

① $\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + ()$

塩化水素

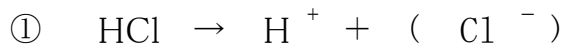
水素イオン

② $\text{NaCl} \rightarrow () + \text{Cl}^-$ ③ $\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + ()$ ④ $\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2 ()$

解答

- 1 ① 電離 ② 電解質 ③ 非電解質
④ 砂糖、エタノール

2



塩化水素

水素イオン

塩化物イオン



塩化ナトリウム

ナトリウムイオン

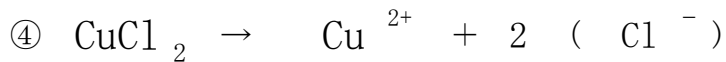
塩化物イオン



水酸化ナトリウム

ナトリウムイオン

水酸化物イオン



塩化銅

銅イオン

塩化物イオン