

電離2

名前

点

1 次の問いに答えよ。

① 次の中から水溶液が電流を通すもの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、ブドウ糖}

② ①のように水溶液にしたとき、電流を通すものを何というか。

③ ①の物質が水にとけたとき、電流を流のはなぜですか。

④ 水にとけても電流を流さない物質を何といいますか。

2 次の物質が水にとけて、電離する様子をイオンの記号を用いた式で表しなさい。

① 塩酸

② 塩化ナトリウム

③ 水酸化ナトリウム

④ 塩化銅

解答

- 1
- ① 食塩、硫酸、水酸化ナトリウム
 - ② 電解質
 - ③ 水の中で電離してイオンになるから。
 - ④ 非電解質

- 2
- ① $\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$
 - ② $\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$
 - ③ $\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$
 - ④ $\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2 \text{Cl}^-$