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

② $NaCl \rightarrow Na^{+} + Cl^{-}$

③ $NaOH \rightarrow Na^{+} + OH^{-}$

④ $CuCl_2 \rightarrow Cu^{2+} + 2\,Cl^{-}$