

やってみよう!

練習問題で実力をつけよう

1 電解質と非電解質 >>>なるほど①・②

でんかいしつ ひ でんかいしつ


いろいろな物質について、以下の問いに答えなさい。

- (1) 次のア～カのうち、水にとかしたときに水溶液に電流が流れるものをすべて選び、記号で答えなさい。

ア ^{えんか}塩化ナトリウム イ ^{えんかどう}塩化銅 ウ ^{さとう}砂糖
エ ^{すいさんか}水酸化ナトリウム オ エタノール カ ^{えんかすいそ}塩化水素

- (2) (1)のような物質を何というか。

- (3) (1)のア～カの物質のうち、水にとかしたときに陽イオンと陰イオンに分かれるものをすべて選び、記号で答えなさい。

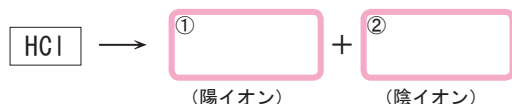
 ヒント 水溶液中に電気を帯びたイオンがあるため、電解質水溶液には電流が流れます。

2 電離 >>>なるほど②

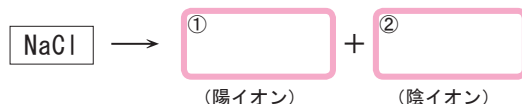
でんり

以下の式は、物質が水にとけたときのようにすをイオン式で表したものである。適切なイオン式を入れなさい。

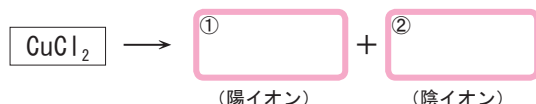
- (1) 塩化水素の電離



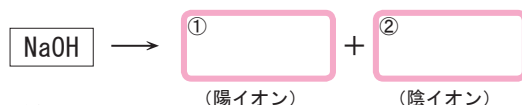
- (2) 塩化ナトリウムの電離



- (3) 塩化銅の電離



- (4) 水酸化ナトリウムの電離



- (5) ^{りゅうさん}硫酸の電離

