

電池のしくみ

～ 正極（+極）に銅、負極（-極）に亜鉛を使った場合 ～

熊本博物館 山口

豆電球など
(点灯)

電流は逆向き！

電子の動き

② 残された電子が導線を通して、もう一方の金属に動いていく。

正極
(+)

どう銅
(金属)

負極
(-)

あえん亜鉛
(金属)

でんかいようえき
電解溶液

③ 溶液中の水素イオンが、電子を受け取り、気体の水素となって空気中に出て行く。

① 亜鉛が溶液中に溶け出すときに電子を残していく。

※ 電解溶液とは、電気を通す水溶液のこと

