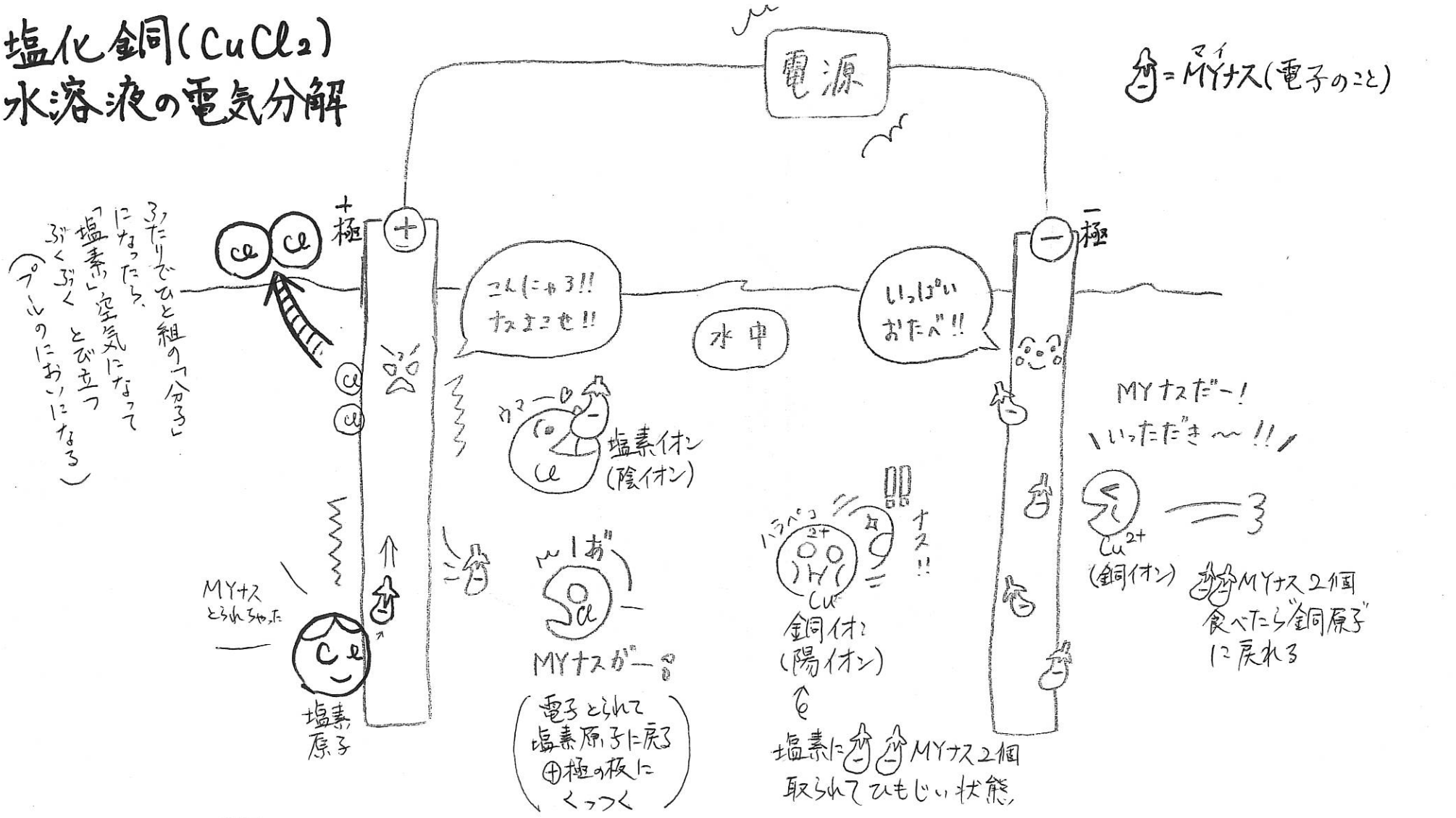
塩化銅($CuCl_2$)水溶液の電気分解



電子(マイナス)を
MYナス
にたとえて
その取り合いの様子
にしました。

塩化銅

$CuCl_2$ $\xrightarrow{\text{水にとけると}}$ $Cu^{2+} + 2Cl^-$

(銅) (塩素)

"原子"の時は⊕と⊖を同じ数ずつ持ってるから電気はなし

銅イオン: Cu^{2+} (陽イオン)

塩化物イオン: $2Cl^-$ (陰イオン)