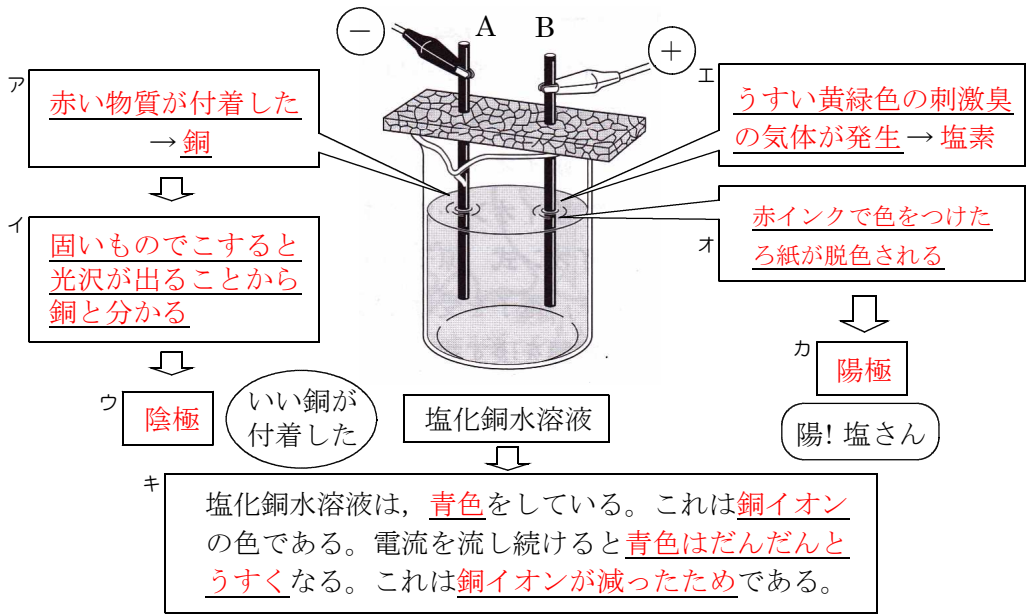


# 塩化銅の電気分解



② +極と一極を反対につないで電圧をかけると、AとBではどのようなことが起きるか。

ク **Aで塩素が発生**して、**Bで銅が付着**する。

③ この化学変化を言葉の式と化学反応式で表せ。

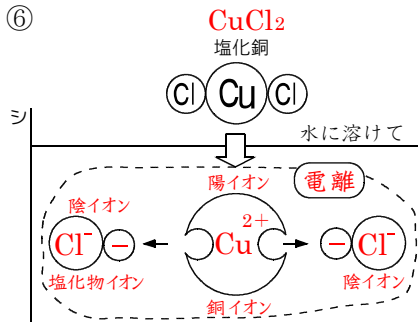
ケ **塩化銅 → 銅 + 塩素** /  **$CuCl_2 \rightarrow Cu + Cl_2$**

④ 塩化銅の電離のようすを物質名とイオン名で表せ。

コ **塩化銅 → 銅イオン + 塩化物イオン**

⑤ ④を化学式とイオン式で表せ。

サ  **$CuCl_2 \rightarrow Cu^{2+} + 2Cl^{-}$**   
塩化銅 (陽イオン) (陰イオン)



陽イオン	
水素イオン	<b><math>H^{+}</math></b>
ナトリウムイオン	<b><math>Na^{+}</math></b>
カルシウムイオン	<b><math>Ca^{2+}</math></b>
アンモニウムイオン	<b><math>NH_4^{+}</math></b>
銅イオン	<b><math>Cu^{2+}</math></b>
陰イオン	
塩化物イオン	<b><math>Cl^{-}</math></b>
水酸化物イオン	<b><math>OH^{-}</math></b>
硫化物イオン	<b><math>S^{2-}</math></b>
炭酸イオン	<b><math>CO_3^{2-}</math></b>
硫酸イオン	<b><math>SO_4^{2-}</math></b>

イオン式