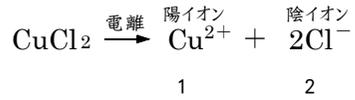
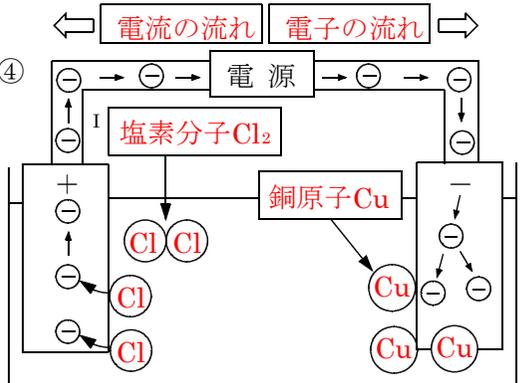
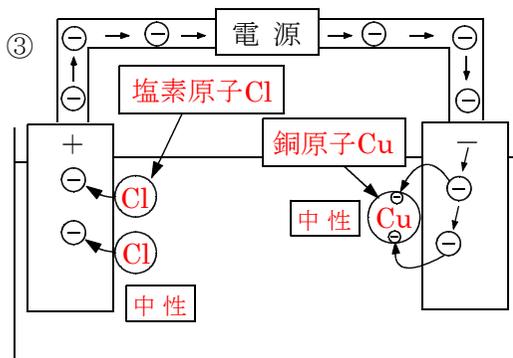
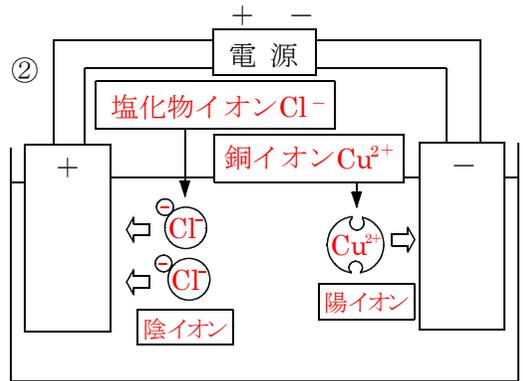
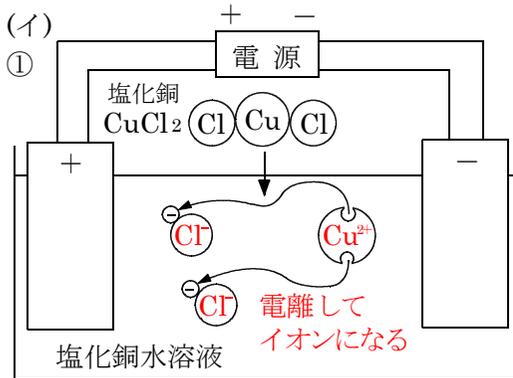


(ア) 塩化銅が電離した式を書け。



答 $\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Cl}^-$



③ 陽極では塩化物イオンが電子を放出して塩素になり、陰極では銅イオンが電子を受け取り銅になっている。

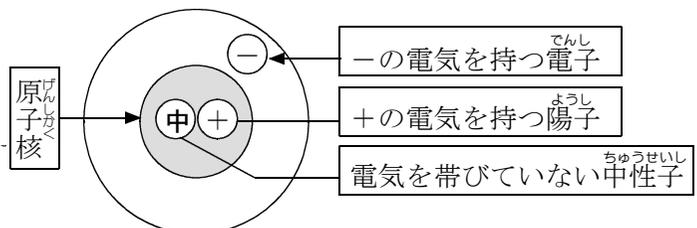
(ウ) 水に溶かしても電離せず、電流が流れない物質を何というか。

答 非電解質

原子の構造

(エ) 答 1

	A	B	C
①	電子	陽子	中性子



原子の中心には、原子核があり、そのまわりを^{マイナス}の電気をもついくつかの A が取り巻いている。また、原子核は、^{プラス}の電気をもつ B と電気をもたない C が集まってできている。