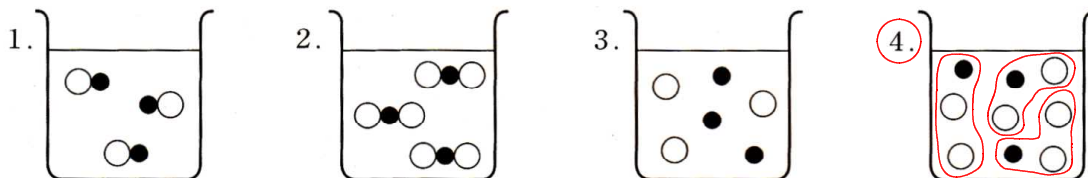
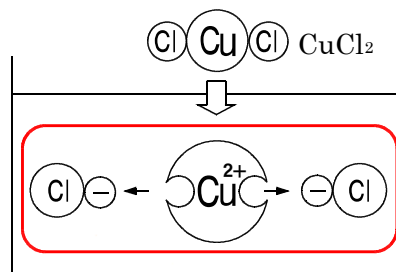
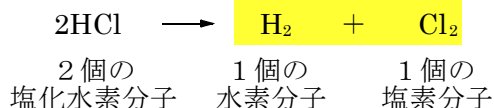


問6(ア)〔実験1〕で用いた塩化銅水溶液を示したモデルとして最も適するものを一つ選び、その番号を書きなさい。ただし、●は銅イオン、○は塩化物イオンを示している。

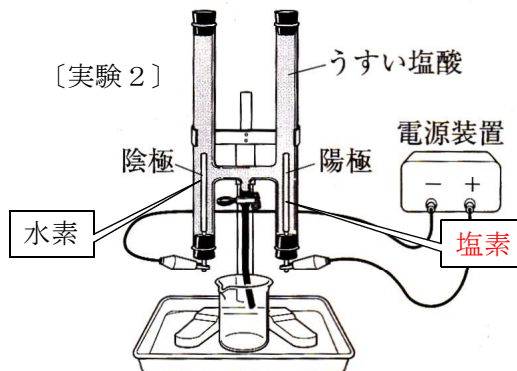
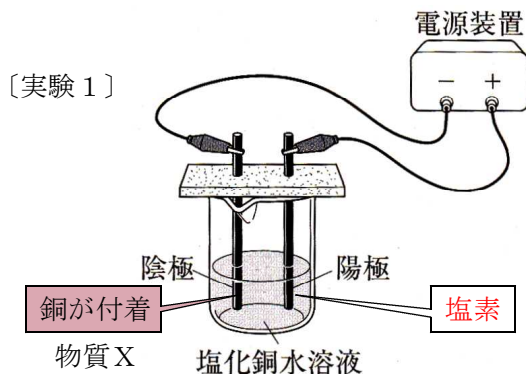
銅イオン 塩化物イオン
1 ● : 2 ○ ○



問6(イ) 塩酸におこった化学変化を化学反応式で表せ。



(ウ)〔実験1〕で陽極の表面から発生した気体と、〔実験2〕で陽極の表面から発生した気体は同じである。この気体の性質として最も適するものを選び。



1. 空気よりも軽く、火をつけると燃える。 **水素**
2. 水に少し溶け、石灰水を白くにごらせる。 **二酸化炭素**
- ③. 黄緑色で、刺激臭がある。 **塩素**
4. ものを燃やすはたらきがある。 **酸素**

(エ)Kさんは、〔実験1〕で陰極の表面に付着した赤茶色の物質Xについて、次の のようにして性質を調べてまとめた。文中の にあてはまる内容を、前後の語句につながるよう書きなさい。

物質Xをろ紙の上にとった。図3のように、物質Xを金属製の葉さじで軽くこすったところ、 ことから、物質Xは金属であることが確認された。このことと物質Xの色から、物質Xは金属の銅であると考えられる。 **金属光沢が見られた**

図3