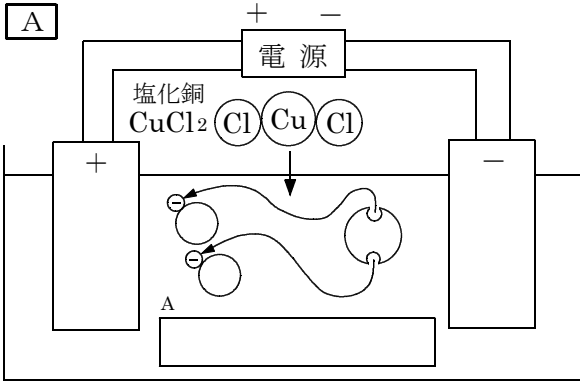


# 塩化銅水溶液に電流を流す実験

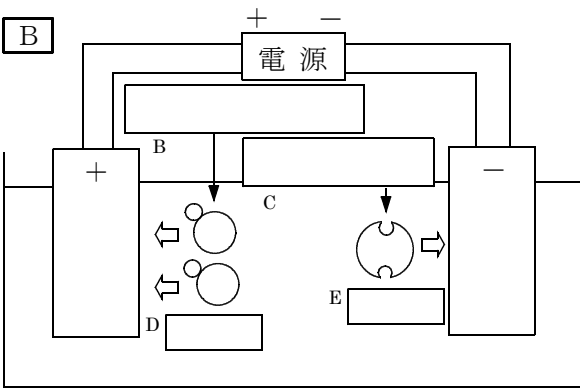


① 塩化銅は水中で<sup>ア</sup>  する

② 塩化銅は<sup>イ</sup>   
<sup>ウ</sup>   
に分解する

エ

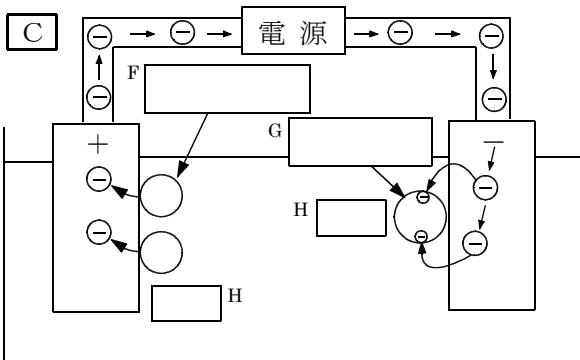
③ 水溶液は<sup>オ1</sup>  になる。これは<sup>オ2</sup>  の色である。



① <sup>カ</sup>  は+極 につく

② <sup>キ</sup>  は-極 につく

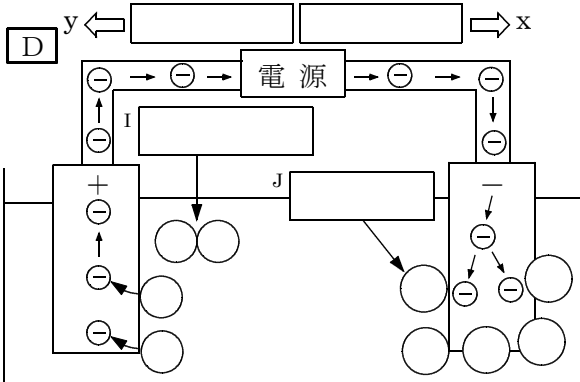
③ 電気を帯びた原子を<sup>ク</sup>  という。



① 塩化物イオンは  になる。

② 銅イオンは  になる。

③ 水溶液の  は次第に  なる。これは  が  になり  の数が  から。



① +極では  が  くっついて  になり  となって発生する。

② -極では  は  にならず  のままで-極に付着し  状態になる。

③ 電流は電子と  の y 方向に流れる。

化学反応式