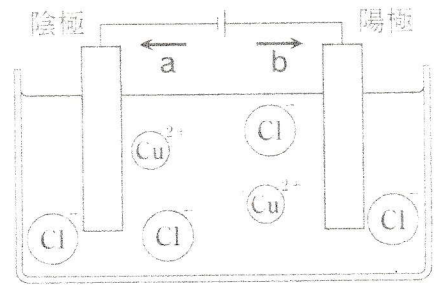


④ 右の図は、塩化銅水溶液に電流を流したときの様子をイオンのモデルで表したものです。次の問いに答えなさい。

- (1) 図中の  $\text{Cu}^{2+}$  で表されているイオンの名前を書きなさい。

( 銅イオン )



- (2) 陰極に銅イオンが引かれるのは、銅イオンが +、- のどちらの電気を帯びているからですか。

( + の電気 )

- (3) 銅イオンは陰極に引かれたあと、どのようにして銅原子になりますか。電子の数もふくめて簡潔に書きなさい。

( 陰極から電子を 2 個受けとって銅原子になる。 )

- (4) 陽極に塩化物イオンが引かれるのは、塩化物イオンが +、- のどちらの電気を帯びているからですか。

( - の電気 )

- (5) 塩化物イオンは陽極に引かれたあと、電極から電子を受けとりますか。または電極に電子を与えますか。

( 電子を与える )

- (6) 装置の中を電子が移動していく向きは、a、b のどちらですか。

( a )