



2 結果から考察を書きましょう。

\*教科書16ページの**実験から**をみて、自分の考えが正しいかを確認しよう。

3 塩化銅水溶液と塩酸に電流を流したときの変化についてまとめよう。

塩化銅水溶液に電流を流したとき

塩化銅 → \_\_\_\_\_

$\text{CuCl}_2$  → \_\_\_\_\_

塩酸に電流を流したとき

塩酸 → \_\_\_\_\_

$2\text{HCl}$  → \_\_\_\_\_

<課題> 原子が水溶液の中で電気を帯びるとは、どのような状態になることなのだろうか。

1 教科書19~23ページまでを読み、重要語句を中心にまとめよう。

\*重要語句:

原子核、電子、陽子、中性子、イオン、陽イオン、陰イオン、イオン式、電離

- ・モデルや式などを使ってまとめるといいよ。
- ・代表的な陽イオンと陰イオン、塩化ナトリウムの電離のイオン式、塩化水素の電離のイオン式は、しっかりと理解しようね。

