

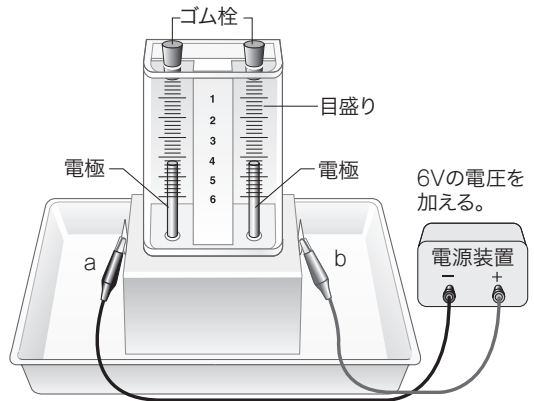
# これまでに学んだこと

## 3年 単元1 化学変化とイオン

### 第1章 水溶液とイオン

1 水の電気分解について、次の問いに答えなさい。

- (1) 水を電気分解するとき、少量の水酸化ナトリウムを加える理由を説明しなさい。
- (2) 右図のように、水の電気分解をする装置を用意した。陽極は、aとbのどちらか、答えなさい。
- (3) 水は、電流を流すと( )と( )に分解する。電源の<sup>マウス</sup>一極につないだ電極からは( )が発生する。



2 次の問いに答えなさい。

- (1) 19世紀の初めごろ、ドルトンは、物質はそれ以上分割することのできない小さな粒子でできていると考えた。この粒子を何というか。  
( )
- (2) アボガドロは、水素や酸素などの気体の物質では、いくつかの原子が結びついた粒子が単体になっていると考えた。この粒子を何というか。  
( )
- (3) 下の物質の中から、単体をすべて選びなさい。

水素 塩素 二酸化炭素 水 銅 酸化銅 塩化ナトリウム アンモニア

- ( )
- (4) 下の①～④の物質の化学式を書きなさい。
  - ① 水素(分子) ( )
  - ② マグネシウム ( )
  - ③ 水 ( )
  - ④ 塩化ナトリウム ( )