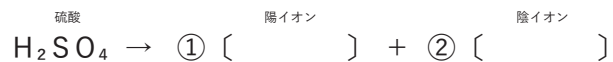


## 電気分解と電池

**2** ボルタの電池 ( ) に適当な語句を入れるか、または選びなさい。[ ] には適当な化学式やイオン式を入れなさい。

### (1) 硫酸の電離



### (2) 亜鉛板での変化

硫酸中に ① ( ) イオンが溶け出し、亜鉛板には ② ( ) が残され、③ ( + ・ - ) 極になる。

その様子は、 $\text{Zn} \rightarrow \textcircled{4} [ \quad ] + 2\ominus$

### (3) 銅板での変化

亜鉛板から移動してきた電子を ① ( ) イオンが受けとって、気体の ② ( ) が発生する。その様子は、 $\textcircled{3} [ \quad ] + 2\ominus \rightarrow \text{H}_2$

・電池では、イオンになりやすい金属から ④ ( ) が流れ出る。よって、その金属が ⑤ ( + ・ - ) 極になる。

