

# 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 ( 亜鉛 ) イオンが溶け出し、亜鉛板には② ( 電子 ) が残され、③ ( + ・  $\ominus$  ) 極になる。



## (3) 銅板での変化

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

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

