

化学変化と電池

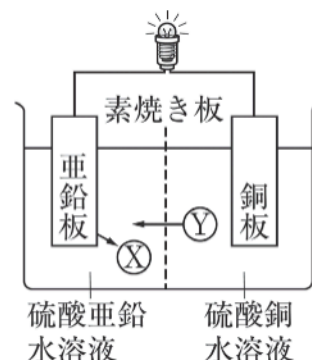
# ダニエル電池 B

 6分

1. 図のようなダニエル電池をつくり、電流を流した。次の問いに答えなさい。

(1) 電流を長い時間とりだすには、硫酸亜鉛水溶液と硫酸銅水溶液の濃さをどう変化させるとよいか。簡単に書きなさい。

[1]



(2) 電流が流れているとき、図で、亜鉛板からとけ出す X のイオンと、素焼き板を通過して右から左へ移動する Y のイオンはそれぞれ何か。化学式で答えなさい。

X	[2]	Y	[3]
---	-----	---	-----

2. 次の①～⑥にあてはまる語句を入れて、ダニエル電池についてまとめなさい。

ダニエル電池では、亜鉛板をひたした ① 水溶液と、銅板をひたした硫酸銅水溶液を、両水溶液が混合しないように、② などで仕切り、亜鉛板と銅板を導線でつなぐ。このとき、電子が ③ 板から ④ 板へと流れるので、亜鉛板が電池の ⑤ 極となり、銅板では ⑥ が付着する。

①	[4]	②	[5]
③	[6]	④	[7]
⑤	[8]	⑥	[9]