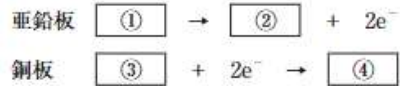
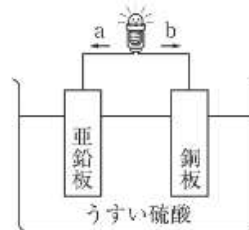


電池のしくみ B

 6分

1. 図のように、うすい硫酸に亜鉛板と銅板を入れて豆電球を接続した。次の問いに答えなさい。

- (1) 亜鉛板と銅板で起こる反応を、化学式や電子 e^- を用いて表すと次のようになる。①～④にあてはまるものをそれぞれ答えなさい。



①	Zn	[1]	②	Zn^{2+}	[2]
③	$2H^+$	[3]	④	H_2	[4]

- (2) 導線中の電子、電流の流れる方向は、それぞれ図の a, b どちらか。

電子	b	[5]
電流	a	[6]

- (3) +極になるのは亜鉛板、銅板のどちらか。

銅板 [7]

- (4) 図の装置で、金属板を次のア～エのようにかえたとき、電流が流れるものをすべて選びなさい。

- ア 亜鉛板を銅板にかえた。 イ 亜鉛板を鉄板にかえた。
 ウ 銅板を亜鉛板にかえた。 エ 銅板をアルミニウム板にかえた。

イ, エ [8]

- (5) 図の装置で、うすい硫酸のかわりに次のア～オの水溶液を用いたとき、電流が流れるものをすべて選びなさい。

- ア 食塩水 イ 果汁 ウ エタノール エ 砂糖水 オ 蒸留水

ア, イ [9]