

化学変化と電池

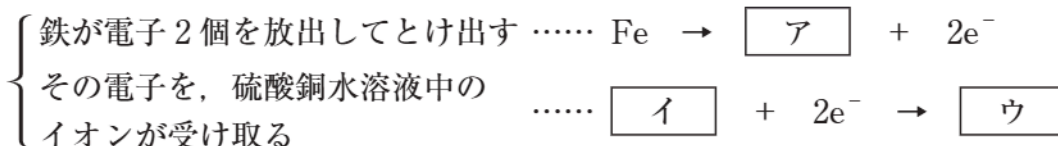
電池のしくみ A

 7分

1. 次の問いに答えなさい。

(1) 鉄を硫酸銅水溶液に加えると、鉄の表面に銅が付着する。

- ① このとき起こる変化を示した次の式の、 にあてはまる化学式を、それぞれ答えなさい。ただし、 e^- は1個の電子を表すものとする。



ア		[1]	イ		[2]	ウ		[3]
---	--	-----	---	--	-----	---	--	-----

- ② ①のとき起こる反応を、 e^- を含まない化学反応式で表しなさい。

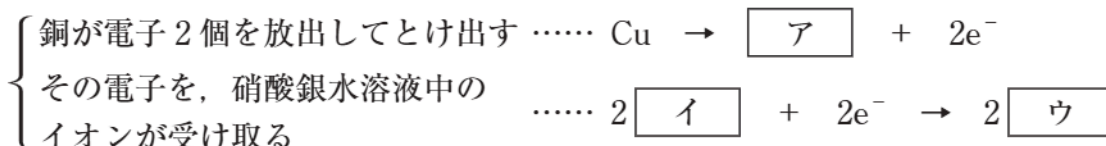
	[4]
--	-----

- ③ 鉄と銅でイオンになりやすいのはどちらといえるか。

	[5]
--	-----

(2) 銅を硝酸銀水溶液に加えると、銅の表面に銀が付着する。

- ① このとき起こる変化を示した次の式の、 にあてはまる化学式を、それぞれ答えなさい。ただし、 e^- は1個の電子を表すものとする。



ア		[6]	イ		[7]	ウ		[8]
---	--	-----	---	--	-----	---	--	-----

- ② ①のとき起こる反応を、 e^- を含まない化学反応式で表しなさい。

	[9]
--	-----

- ③ 銅と銀でイオンになりやすいのはどちらといえるか。

	[10]
--	------

(3) 銀を酢酸鉛水溶液に加えても変化がみられない。このことから、銀と鉛で、イオンになりにくいのはどちらといえるか。

	[11]
--	------