

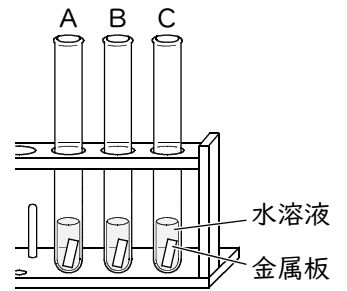
確認テスト

90

名前

得点

① 金属の陽イオンへのなりやすさを調べるために、右図のように試験管A～Cを用意して、次の表のような組み合わせで、水溶液とよくみがいた金属板を入れた。試験管Aと試験管Bでは、金属板の表面に別の金属が付着したが、試験管Cに入れた金属板の表面には、変化は見られなかった。これについて、あとの問いに答えなさい。



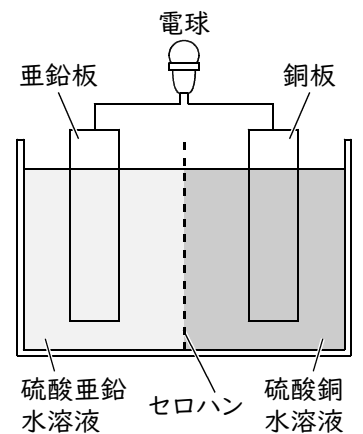
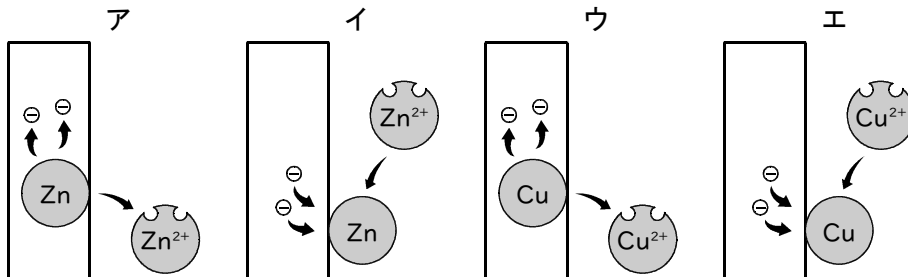
試験管	A	B	C
水溶液	硫酸銅水溶液	硫酸銅水溶液	硫酸亜鉛水溶液
金属板	亜鉛板	鉄板	鉄板

- (1) 金属の陽イオンへのなりやすさを何といいますか。
- (2) 試験管Aで、亜鉛板の表面に付着した金属の名称を答えなさい。
- (3) 亜鉛、銅、鉄を、陽イオンになりやすい順に並べるとどうなるか。次のア～カから選び、記号で答えなさい。
- ア. 亜鉛、銅、鉄 イ. 亜鉛、鉄、銅 ウ. 銅、亜鉛、鉄 エ. 銅、鉄、亜鉛
- オ. 鉄、亜鉛、銅 カ. 鉄、銅、亜鉛

(1)		(2)		(3)	
-----	--	-----	--	-----	--

② 右図は、電池のつくりを模式的に表したものである。これについて、次の問いに答えなさい。

- (1) 亜鉛板と銅板付近のようすを表したモデルとして適切なものを次のア～エからそれぞれ選び、記号で答えなさい。



- (2) 電池の+極になるのは、亜鉛板と銅板のどちらですか。

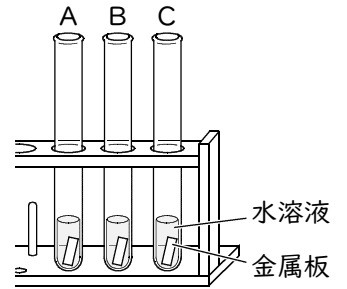
(1)	亜鉛板	銅板	(2)	
-----	-----	----	-----	--

確認テスト

90

名前	解答	得点
----	----	----

① 金属の陽イオンへのなりやすさを調べるために、右図のように試験管A～Cを用意して、次の表のような組み合わせで、水溶液とよくみがいた金属板を入れた。試験管Aと試験管Bでは、金属板の表面に別の金属が付着したが、試験管Cに入れた金属板の表面には、変化は見られなかった。これについて、あとの問いに答えなさい。



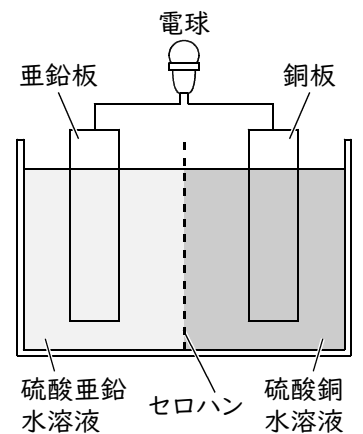
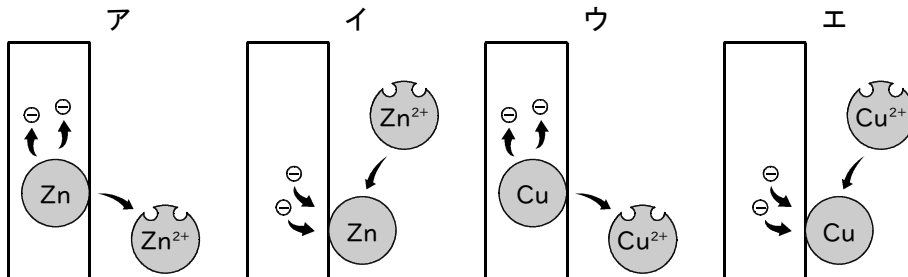
試験管	A	B	C
水溶液	硫酸銅水溶液	硫酸銅水溶液	硫酸亜鉛水溶液
金属板	亜鉛板	鉄板	鉄板

- (1) 金属の陽イオンへのなりやすさを何といいますか。
- (2) 試験管Aで、亜鉛板の表面に付着した金属の名称を答えなさい。
- (3) 亜鉛、銅、鉄を、陽イオンになりやすい順に並べるとどうなるか。次のア～カから選び、記号で答えなさい。
- ア. 亜鉛、銅、鉄 イ. 亜鉛、鉄、銅 ウ. 銅、亜鉛、鉄 エ. 銅、鉄、亜鉛
オ. 鉄、亜鉛、銅 カ. 鉄、銅、亜鉛

(1)	イオン化傾向	(2)	銅	(3)	イ
-----	--------	-----	---	-----	---

② 右図は、電池のつくりを模式的に表したものである。これについて、次の問いに答えなさい。

- (1) 亜鉛板と銅板付近のようすを表したモデルとして適切なものを次のア～エからそれぞれ選び、記号で答えなさい。



- (2) 電池の+極になるのは、亜鉛板と銅板のどちらですか。

(1)	亜鉛板	ア	銅板	エ	(2)	銅板
-----	-----	---	----	---	-----	----