

ポイント I1	<h1 style="margin: 0;">確認テスト</h1>	名前	得点
------------	-----------------------------------	----	----

① 次の文の の中には適当な数字や記号を入れ, { } からはそれぞれのア, イから正しいものを選び, 記号で答えなさい。

ナトリウム原子は ① 個の電子を他へ与えようとする性質があるので, 全体として②{ア. + イ. -} の電気が ① 個よぶんになる。したがってナトリウム原子は③{ア. 陽 イ. 陰} イオンとなり, ④ のような記号で表される。

Na

⇒

亜鉛原子は ⑤ 個の電子を他へ与えようとする性質があるので, 全体として⑥{ア. + イ. -} の電気が ⑤ 個よぶんになる。したがって亜鉛原子は⑦{ア. 陽 イ. 陰} イオンとなり, ⑧ のような記号で表される。

Zn

⇒

塩化物イオンを表す記号は「Cl⁻」である。これは, 塩素原子が電子 ⑨ 個を⑩{ア. 他へ与えた イ. 他から受けとった}ことを示している。

①	②	③	④
⑤	⑥	⑦	⑧
⑨	⑩		

② 次の問いに答えなさい。

- (1) 水に溶かすと, その水溶液が電流を流すことができる物質を何とといいますか。
- (2) 水に溶かしても, その水溶液が電流を流すことができない物質を次のア～オから2つ選び, 記号で答えなさい。

ア. エタノール イ. 水酸化ナトリウム ウ. 塩化銅 エ. 砂糖 オ. 食塩

(3) 次のイオンを, それぞれイオン式で答えなさい。

- ① 水素イオン ② 銅イオン ③ 水酸化物イオン ④ 硫酸イオン ⑤ バリウムイオン

(1)	(2)	(3)	(4)
①	②	③	④
⑤	⑤	⑤	⑤

ポイント
I1

確認テスト

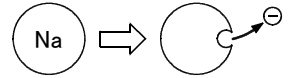
名前

解答

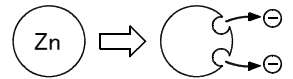
得点

- ① 次の文の の中には適当な数字や記号を入れ, { }からはそれぞれのア, イから正しいものを選び, 記号で答えなさい。

ナトリウム原子は ① 個の電子を他へ与えようとする性質があるので, 全体として②{ア. + イ. -}の電気が ① 個よぶんになる。したがってナトリウム原子は③{ア. 陽 イ. 陰}イオンとなり, ④ のような記号で表される。



亜鉛原子は ⑤ 個の電子を他へ与えようとする性質があるので, 全体として⑥{ア. + イ. -}の電気が ⑤ 個よぶんになる。したがって亜鉛原子は⑦{ア. 陽 イ. 陰}イオンとなり, ⑧ のような記号で表される。



塩化物イオンを表す記号は「Cl⁻」である。これは, 塩素原子が電子 ⑨ 個を⑩{ア. 他へ与えた イ. 他から受けとった}ことを示している。

①	1	②	ア	③	ア	④	Na ⁺
⑤	2	⑥	ア	⑦	ア	⑧	Zn ²⁺
⑨	1	⑩	イ				

- ② 次の問いに答えなさい。

- (1) 水に溶かすと, その水溶液が電流を流すことができる物質を何とといいますか。
- (2) 水に溶かしても, その水溶液が電流を流すことができない物質を次のア～オから2つ選び, 記号で答えなさい。

ア. エタノール イ. 水酸化ナトリウム ウ. 塩化銅 エ. 砂糖 オ. 食塩

- (3) 次のイオンを, それぞれイオン式で答えなさい。

① 水素イオン ② 銅イオン ③ 水酸化物イオン ④ 硫酸イオン ⑤ バリウムイオン

(1)	電解質			(2)	ア, エ		
(3)	① H ⁺	② Cu ²⁺	③ OH ⁻	④ SO ₄ ²⁻	⑤ Ba ²⁺		