

# 確認テスト

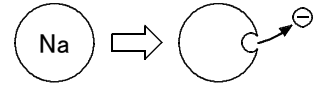
82

名前

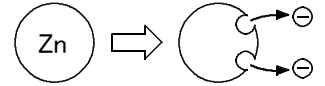
得点

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。

(1) 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。



(2) 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。



(3) 塩化物イオンを表す記号は「Cl<sup>-</sup>」である。これは, 塩素原子が電子  ⑨ 個を⑩{ア. 他へ与えた イ. 他から受け取った}ことを示している。

① ⑦	② ⑦	③ ⑦	④ ⑦
⑤ ⑦	⑥ ⑦	⑦ ⑦	⑧ ⑦
⑨ ⑦	⑩ ⑦		

② 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 ⑥	② ⑥	③ ⑥	④ ⑥	⑤ ⑥
--------	--------	--------	--------	--------

## 確認テスト

82

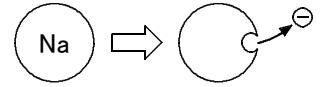
名前

解答

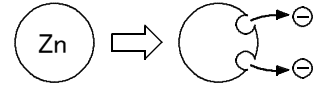
得点

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。

(1) 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。



(2) 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。



(3) 塩化物イオンを表す記号は「Cl<sup>-</sup>」である。これは, 塩素原子が電子  ⑨ 個を⑩{ア. 他へ与えた イ. 他から受け取った}ことを示している。

①	1	⑦	②	ア	⑦	③	ア	⑦	④	Na <sup>+</sup>	⑦
⑤	2	⑦	⑥	ア	⑦	⑦	ア	⑦	⑧	Zn <sup>2+</sup>	⑦
⑨	1	⑦	⑩	イ	⑦						

② 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	H <sup>+</sup>	⑥	②	Cu <sup>2+</sup>	⑥	③	OH <sup>-</sup>	⑥	④	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	⑥	⑤	Ba <sup>2+</sup>	⑥
---	----------------	---	---	------------------	---	---	-----------------	---	---	-------------------------------	---	---	------------------	---