

# 確認テスト

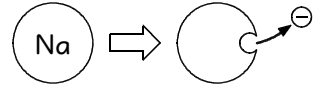
84

名前

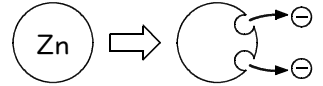
得点

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、それぞれ化学式で答えなさい。

- 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

84

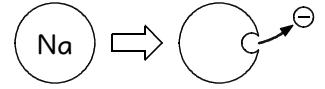
名前

解答

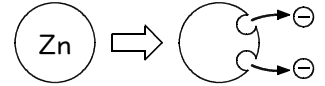
得点

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

② 次のイオンを、それぞれ化学式で答えなさい。

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