

イオン式・電離式

テストA ①

年 組 名前

表の空欄にあてはまるイオン式を書き入れなさい。

また、下のA~Dの電離式を書きなさい。

イオン名	イオン式
① アルミニウムイオン	Al^{3+}
② 水酸化物イオン	
③ 水素イオン	
④ 亜鉛イオン	
⑤ カリウムイオン	K^+
⑥ 塩化物イオン	
⑦ 硝酸イオン	NO_3^-
⑧ アンモニウムイオン	
⑨ カルシウムイオン	Ca^{2+}
⑩ 硫酸イオン	
⑪ マグネシウムイオン	Mg^{2+}
⑫ 銅イオン	
⑬ 醋酸イオン	CH_3COO^-
⑭ 硫化物イオン	S^{2-}
⑮ 炭酸イオン	CO_3^{2-}
⑯ ナトリウムイオン	
⑰ バリウムイオン	
⑱ 銀イオン	Ag^+

電離式

A 水酸化ナトリウム → _____

B 塩化銅 → _____

C 塩化水素（塩酸） → _____

D 塩化ナトリウム → _____

得点 /13

イオン式・電離式

テストA ②

年 組 名前

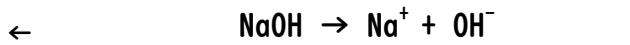
表の空欄にあてはまるイオン名を書き入れなさい。

また、下のA~Dは何の電離を表しているか書きなさい。

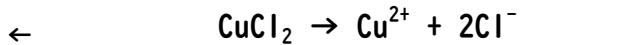
イオン名	イオン式
① アルミニウムイオン	Al^{3+}
②	OH^-
③	H^+
④	Zn^{2+}
⑤ カリウムイオン	K^+
⑥	Cl^-
⑦ 硝酸イオン	NO_3^-
⑧	NH_4^+
⑨ カルシウムイオン	Ca^{2+}
⑩	SO_4^{2-}
⑪ マグネシウムイオン	Mg^{2+}
⑫	Cu^{2+}
⑬ 酢酸イオン	CH_3COO^-
⑭ 硫化物イオン	S^{2-}
⑮ 炭酸イオン	CO_3^{2-}
⑯	Na^+
⑰	Ba^{2+}
⑱ 銀イオン	Ag^+

電離式

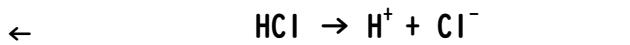
A



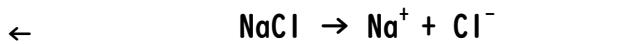
B



C



D



得点 /13

イオン式・電離式

テスト B ①

年 組 名前

①～⑯の空欄にあてはまるイオン式を書き入れなさい。

得点 /26

また、A～Hの空欄にあてはまる電離式を書き入れなさい。

イオン名	イオン式	電離式
① バリウムイオン		A <u>塩化ナトリウム</u> → _____
② 硝酸イオン		B <u>水酸化ナトリウム</u> → _____
③ 水素イオン		C <u>塩化銅</u> → _____
④ 炭酸イオン		D <u>塩化水素（塩酸）</u> → _____
⑤ 酢酸イオン		E <u>水酸化バリウム</u> → _____
⑥ 硫酸イオン		F <u>硫酸銅</u> → _____
⑦ 硫化物イオン		G <u>水酸化カルシウム</u> → _____
⑧ 銀イオン		H <u>硫酸</u> → _____
⑨ ナトリウムイオン		
⑩ マグネシウムイオン		
⑪ 銅イオン		
⑫ カリウムイオン		
⑬ 塩化物イオン		
⑭ アルミニウムイオン		
⑮ 亜鉛イオン		
⑯ アンモニウムイオン		
⑰ カルシウムイオン		
⑱ 水酸化物イオン		



イオン式・電離式

テストB ②

年 組 名前

①～⑯の空欄にあてはまるイオン名を書き入れなさい。

得点 /26

また、A～Hは何の電離式を表しているか物質名を書き入れなさい。

イオン名	イオン式
①	Ba^{2+}
②	NO_3^-
③	H^+
④	CO_3^{2-}
⑤	CH_3COO^-
⑥	SO_4^{2-}
⑦	S^{2-}
⑧	Ag^+
⑨	Na^+
⑩	Mg^{2+}
⑪	Cu^{2+}
⑫	K^+
⑬	Cl^-
⑭	Al^{3+}
⑮	Zn^{2+}
⑯	NH_4^+
⑰	Ca^{2+}
⑱	OH^-

電離式
A $\xleftarrow{\quad} \text{NaCl} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$
B $\xleftarrow{\quad} \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$
C $\xleftarrow{\quad} \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Cl}^-$
D $\xleftarrow{\quad} \text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$
E $\xleftarrow{\quad} \text{Ba(OH)}_2 \rightarrow \text{Ba}^{2+} + 2\text{OH}^-$
F $\xleftarrow{\quad} \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$
G $\xleftarrow{\quad} \text{Ca(OH)}_2 \rightarrow \text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^-$
H $\xleftarrow{\quad} \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$



イオン式・電離式

テスト C ①

年 組 名前

①～⑯の空欄にあてはまるイオン式を書き入れなさい。

得点 /31

また、A～Mの空欄にあてはまる電離式を書き入れなさい。

	イオン名	イオン式	電離式
①	バリウムイオン		A <u>塩化ナトリウム</u> → _____
②	硝酸イオン		B <u>水酸化ナトリウム</u> → _____
③	水素イオン		C <u>塩化銅</u> → _____
④	炭酸イオン		D <u>塩化水素（塩酸）</u> → _____
⑤	酢酸イオン		E <u>水酸化バリウム</u> → _____
⑥	硫酸イオン		F <u>硫酸銅</u> → _____
⑦	硫化物イオン		G <u>水酸化カルシウム</u> → _____
⑧	銀イオン		H <u>硫酸</u> → _____
⑨	ナトリウムイオン		I <u>酢酸</u> → _____
⑩	マグネシウムイオン		J <u>硝酸</u> → _____
⑪	銅イオン		K <u>水酸化カリウム</u> → _____
⑫	カリウムイオン		L <u>アンモニア</u> → _____
⑬	塩化物イオン		M <u>二酸化炭素</u> → _____
⑭	アルミニウムイオン		
⑮	亜鉛イオン		
⑯	アンモニウムイオン		
⑰	カルシウムイオン		
⑱	水酸化物イオン		



イオン式・電離式

テスト C ②

年 組 名前 _____

①～⑯の空欄にあてはまるイオン名を書き入れなさい。

得点 _____ /31

また、A～Mは何の電離式を表しているか物質名を書き入れなさい。

イオン名	イオン式
①	Ba^{2+}
②	NO_3^-
③	H^+
④	CO_3^{2-}
⑤	CH_3COO^-
⑥	SO_4^{2-}
⑦	S^{2-}
⑧	Ag^+
⑨	Na^+
⑩	Mg^{2+}
⑪	Cu^{2+}
⑫	K^+
⑬	Cl^-
⑭	Al^{3+}
⑮	Zn^{2+}
⑯	NH_4^+
⑰	Ca^{2+}
⑱	OH^-

電離式
A $\xleftarrow{\quad} \text{NaCl} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$
B $\xleftarrow{\quad} \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$
C $\xleftarrow{\quad} \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Cl}^-$
D $\xleftarrow{\quad} \text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$
E $\xleftarrow{\quad} \text{Ba(OH)}_2 \rightarrow \text{Ba}^{2+} + 2\text{OH}^-$
F $\xleftarrow{\quad} \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$
G $\xleftarrow{\quad} \text{Ca(OH)}_2 \rightarrow \text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^-$
H $\xleftarrow{\quad} \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
I $\xleftarrow{\quad} \text{CH}_3\text{COOH} \rightarrow \text{H}^+ + \text{CH}_3\text{COO}^-$
J $\xleftarrow{\quad} \text{HNO}_3 \rightarrow \text{H}^+ + \text{NO}_3^-$
K $\xleftarrow{\quad} \text{KOH} \rightarrow \text{K}^+ + \text{OH}^-$
L $\xleftarrow{\quad} \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$
M $\xleftarrow{\quad} \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-}$

