

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	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	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

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	←	$\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$
B	←	$\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Cl}^-$
C	←	$\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$
D	←	$\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$

得点 /13

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



①～⑮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 ← $\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$

B ← $\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$

C ← $\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Cl}^-$

D ← $\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$

E ← $\text{Ba(OH)}_2 \rightarrow \text{Ba}^{2+} + 2\text{OH}^-$

F ← $\text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$

G ← $\text{Ca(OH)}_2 \rightarrow \text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^-$

H ← $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$



①～⑮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	塩化ナトリウム → _____
②	硝酸イオン		B	水酸化ナトリウム → _____
③	水素イオン		C	塩化銅 → _____
④	炭酸イオン		D	塩化水素（塩酸） → _____
⑤	酢酸イオン		E	水酸化バリウム → _____
⑥	硫酸イオン		F	硫酸銅 → _____
⑦	硫化物イオン		G	水酸化カルシウム → _____
⑧	銀イオン		H	硫酸 → _____
⑨	ナトリウムイオン		I	酢酸 → _____
⑩	マグネシウムイオン		J	硝酸 → _____
⑪	銅イオン		K	水酸化カリウム → _____
⑫	カリウムイオン		L	アンモニア → _____
⑬	塩化物イオン		M	二酸化炭素 → _____
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			



①～⑮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		電離式
①		Ba^{2+}	A	$\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$
②		NO_3^-	B	$\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$
③		H^+	C	$\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Cl}^-$
④		CO_3^{2-}	D	$\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$
⑤		CH_3COO^-	E	$\text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ba}^{2+} + 2\text{OH}^-$
⑥		SO_4^{2-}	F	$\text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$
⑦		S^{2-}	G	$\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^-$
⑧		Ag^+	H	$\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
⑨		Na^+	I	$\text{CH}_3\text{COOH} \rightarrow \text{H}^+ + \text{CH}_3\text{COO}^-$
⑩		Mg^{2+}	J	$\text{HNO}_3 \rightarrow \text{H}^+ + \text{NO}_3^-$
⑪		Cu^{2+}	K	$\text{KOH} \rightarrow \text{K}^+ + \text{OH}^-$
⑫		K^+	L	$\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$
⑬		Cl^-	M	$\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-}$
⑭		Al^{3+}		
⑮		Zn^{2+}		
⑯		NH_4^+		
⑰		Ca^{2+}		
⑱		OH^-		

