

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
①	バリウムイオン	Ba^{2+}
②	硝酸イオン	NO_3^-
③	水素イオン	H^+
④	炭酸イオン	CO_3^{2-}
⑤	酢酸イオン	CH_3COO^-
⑥	硫酸イオン	SO_4^{2-}
⑦	硫化物イオン	S^{2-}
⑧	銀イオン	Ag^+
⑨	ナトリウムイオン	Na^+
⑩	マグネシウムイオン	Mg^{2+}
⑪	銅イオン	Cu^{2+}
⑫	カリウムイオン	K^+
⑬	塩化物イオン	Cl^-
⑭	アルミニウムイオン	Al^{3+}
⑮	亜鉛イオン	Zn^{2+}
⑯	アンモニウムイオン	NH_4^+
⑰	カルシウムイオン	Ca^{2+}
⑱	水酸化物イオン	OH^-

電離式

A	塩化ナトリウム	←	$\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$
B	水酸化ナトリウム	←	$\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$
C	塩化銅	←	$\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Cl}^-$
D	塩化水素（塩酸）	←	$\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$
E	水酸化バリウム	←	$\text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ba}^{2+} + 2\text{OH}^-$
F	硫酸銅	←	$\text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$
G	水酸化カルシウム	←	$\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^-$
H	硫酸	←	$\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
I	酢酸	←	$\text{CH}_3\text{COOH} \rightarrow \text{H}^+ + \text{CH}_3\text{COO}^-$
J	硝酸	←	$\text{HNO}_3 \rightarrow \text{H}^+ + \text{NO}_3^-$
K	水酸化カリウム	←	$\text{KOH} \rightarrow \text{K}^+ + \text{OH}^-$
L	アンモニア	←	$\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$
M	二酸化炭素	←	$\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-}$

