

①～⑱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	電離式
①	バリウムイオン	Ba^{2+}	A 塩化ナトリウム ← $\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$
②	硝酸イオン	NO_3^-	
③	水素イオン	H^+	B 水酸化ナトリウム ← $\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$
④	炭酸イオン	CO_3^{2-}	
⑤	酢酸イオン	CH_3COO^-	C 塩化銅 ← $\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Cl}^-$
⑥	硫酸イオン	SO_4^{2-}	
⑦	硫化物イオン	S^{2-}	D 塩化水素 (塩酸) ← $\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$
⑧	銀イオン	Ag^+	
⑨	ナトリウムイオン	Na^+	E 水酸化バリウム ← $\text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ba}^{2+} + 2\text{OH}^-$
⑩	マグネシウムイオン	Mg^{2+}	
⑪	銅イオン	Cu^{2+}	F 硫酸銅 ← $\text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$
⑫	カリウムイオン	K^+	
⑬	塩化物イオン	Cl^-	G 水酸化カルシウム ← $\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^-$
⑭	アルミニウムイオン	Al^{3+}	
⑮	亜鉛イオン	Zn^{2+}	H 硫酸 ← $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
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^-	

