

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