イオン式・電離式

テストA ❶

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	OH^-
③	水素イオン	H^+
④	亜鉛イオン	Zn^{2+}
⑤	カリウムイオン	K^+
⑥	塩化物イオン	Cl^-
⑦	硝酸イオン	NO_3^-
⑧	アンモニウムイオン	NH_4^+
⑨	カルシウムイオン	Ca^{2+}
⑩	硫酸イオン	SO_4^{2-}
⑪	マグネシウムイオン	Mg^{2+}
⑫	銅イオン	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	ナトリウムイオン	Na^+
⑰	バリウムイオン	Ba^{2+}
⑱	銀イオン	Ag^+

電離式

A　水酸化ナトリウム　→　$NaOH \rightarrow Na^+ + OH^-$

B　塩化銅　→　$CuCl_2 \rightarrow Cu^{2+} + 2Cl^-$

C　塩化水素（塩酸）　→　$HCl \rightarrow H^+ + Cl^-$

D　塩化ナトリウム　→　$NaCl \rightarrow Na^+ + Cl^-$

得点　　/13

このプリントは無料ダウンロードできます。https://monomanabi.co.jp　モノマナビ研究所　検索