

イオン式・電離式

テストB ②

年 組 名前

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	電離式
①		Ba^{2+}	A ← $\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$
②		NO_3^-	
③		H^+	B ← $\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$
④		CO_3^{2-}	
⑤		CH_3COO^-	C ← $\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Cl}^-$
⑥		SO_4^{2-}	
⑦		S^{2-}	D ← $\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$
⑧		Ag^+	
⑨		Na^+	E ← $\text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ba}^{2+} + 2\text{OH}^-$
⑩		Mg^{2+}	
⑪		Cu^{2+}	F ← $\text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$
⑫		K^+	
⑬		Cl^-	G ← $\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^-$
⑭		Al^{3+}	
⑮		Zn^{2+}	H ← $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
⑯		NH_4^+	
⑰		Ca^{2+}	
⑱		OH^-	

