

中3-5 イオン式と電離

月 日 年 組 番 名前

1 次のイオン式を書きなさい。

陽イオン				陰イオン	
水素イオン	①	銅イオン	④	塩化物イオン	⑧
ナトリウムイオン	②	<small>あえん</small> 亜鉛イオン	⑤	水酸化物イオン	⑨
カリウムイオン	③	マグネシウムイオン	⑥	<small>りゅうさん</small> 硫酸イオン	⑩
		バリウムイオン	⑦		

2 電離している様子を、次の例にならって、化学式とイオン式で書きなさい。



① 塩化ナトリウム

()

② 塩化水素 (塩酸)

()

③ 塩化銅

()

④ 水酸化ナトリウム

()

⑤ 水酸化カルシウム

()

⑥ 硫酸水素 (硫酸)

()

----- キリトリ -----

1 ① H^+ ② Na^+ ③ K^+ ④ Cu^{2+} ⑤ Zn^{2+} ⑥ Mg^{2+} ⑦ Ba^{2+}

⑧ Cl^- ⑨ OH^- ⑩ SO_4^{2-}

2 ① $NaCl \rightarrow Na^+ + Cl^-$ ② $HCl \rightarrow H^+ + Cl^-$ ③ $CuCl_2 \rightarrow Cu^{2+} + 2Cl^-$

④ $NaOH \rightarrow Na^+ + OH^-$ ⑤ $Ca(OH)_2 \rightarrow Ca^{2+} + 2OH^-$

⑥ $H_2SO_4 \rightarrow 2H^+ + SO_4^{2-}$