

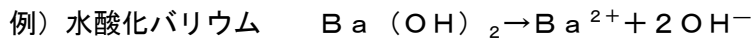
中3-5 イオン式と電離

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