



## 水溶液とイオン

年 組 番 ID :

氏名

解 答

## 1

(1)	①	電解質
	②	流れない。
	③	ア, ウ, オ
(2)	①	陰極
	②	塩素
	③	うすくなる。

## 2

(1)	①	原子核
	②	マイナス[-]
	③	受けとっ
	④	陰イオン
(2)	①	$\text{Na}^+$
	②	$\text{Cu}^{2+}$
	③	$\text{OH}^-$
(3)		$\text{H}^+$



## 水溶液とイオン

年 組 番 ID :

氏名

解 答

1

(1)	①	非電解質
	②	流れる。
	③	ウ, オ
(2)	①	陽極
	②	銅
	③	青色

2

(1)	①	原子
	②	電子
	③	失っ〔放出し〕
	④	陽イオン
	⑤	陰イオン
(2)	①	$H^+$
	②	$Ca^{2+}$
	③	$SO_4^{2-}$
(3)		$Cu^{2+}$

((1)④・⑤順不同可)



## 水溶液とイオン

年 組 番 ID:

氏名

解 答

## 1

(1)	①	なし
	②	オ, キ
	③	蒸留水〔精製水〕
(2)	①	水素
		塩素
	②	色が消える。
③	陽極で発生した気体のほうが水によくとけるから。	

((2)①順不同可, 完答)

## 2

(1)	①	陽子
	②	電子
	③	C
(2)	①	炭酸イオン
	②	塩化物イオン
	③	アンモニウムイオン
(3)	$\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$	



## 水溶液とイオン

年 組 番 ID:

氏名

解 答

## 1

(1)	①	オ
	②	イ, ウ
	③	電極に前に実験した物質が残らないようにするため。
(2)	①	$2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 + \text{Cl}_2$
	②	気体がポンと音を立てて燃える。
	③	塩素

## 2

(1)	①	原子核
	②	電子
	③	失ったもの
(2)	①	硫酸イオン
	②	水酸化物イオン
	③	マグネシウムイオン
(3)		$\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Cl}^-$



<h2 style="margin: 0;">水溶液とイオン</h2>	年 組 番 ID :  氏名	解 答
-------------------------------------	----------------------	-----

### 1

	①	B
(1)	②	電解質
	③	ナトリウムイオン
(2)		銅イオン

### 2

	①	A
(1)	②	イ
(2)	①	$\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Cl}^-$
	②	$\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
(3)	①	$\text{H}^+$ <hr style="border-top: 1px dashed black;"/> $\text{Cl}^-$
	②	塩化物イオン
	③	$\text{H}_2$

((3)①順不同可, 完答)



<h2 style="margin: 0;">水溶液とイオン</h2>	年 組 番 ID :  氏名	解 答
-------------------------------------	----------------------	-----

1

(1)	①	水酸化ナトリウム 水溶液
	②	B
	③	水酸化物イオン
(2)	①	陽イオン
	②	$\text{Cl}^-$

2

(1)	①	陰イオン
	②	ア
(2)	①	$\text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$
	②	$\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$
(3)	①	$\text{H}^+$
	②	$\text{Cl}_2$
	③	B