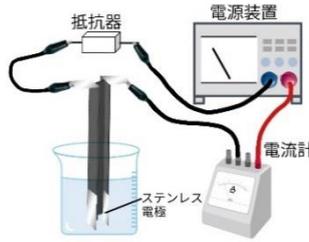


	5	電解質と原子のつくり	年 組 番	点数
			名前	/21

【1】 右の図のような装置を使って、下のA~Fの水溶液が電流を通すかを調べた。次の問いに答えなさい。

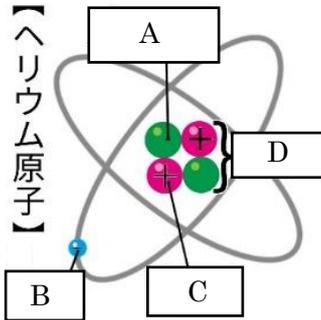


- A 食塩水 B 蒸留水 C エタノールと水の混合物  
D 砂糖水 E 塩化銅水溶液 F 水酸化ナトリウム水溶液

- (1) A~F を電流を通した水溶液と電流を通さなかった水溶液に分け記号で答えなさい。
- (2) 電流を通した水溶液に溶けている物質のことを何といいますか。
- (3) 電流を通さなかった水溶液に溶けている物質のことを何といいますか。

(1)	電流を通す
	電流を通さない
(2)	
(3)	

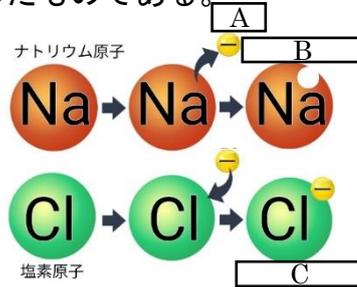
【2】 右の図は原子のつくりを表したものである。次の問いに答えなさい。



- (1) A~D に適語を埋めなさい。
- (2) B を失い+の電気を帯びたものを何とよいか。
- (3) B を受け取り、-の電気を帯びたものを何とよいか。
- (4) 電解質が水にとけて、(2) と (3) に分かれることを何とよいか。

(1)	A
	B
	C
	D
(2)	
(3)	
(4)	

【3】 右の図は、イオンのでき方を表したものである。次の問いに答えなさい。



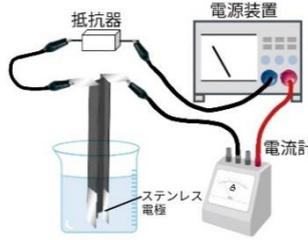
- (1) 原子が電気をもらったものを何とよいますか。
- (2) マイナスの電気であるAを何とよいますか。
- (3) ナトリウム原子が電子を失ってできた(1)を何とよいますか。
- (4) (3)のように電子を失ってできた(1)を何とよいますか。
- (5) 塩素原子が電子を受け取ってできた(1)を何とよいますか。
- (6) (5)のように電子を受け取ってできた(1)を何とよいますか。
- (7) 下表はイオンの名称とイオン式を表したものである。①、③に適するイオンの名称 ②、④に適するイオン式をそれぞれ答えなさい。

イオンの名称	水素イオン	①	亜鉛イオン	③	水酸化物イオン
イオン式	H <sup>+</sup>	Cu <sup>2+</sup>	②	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	④

(1)	
(2)	
(3)	
(4)	
(5)	
(6)	
(7)	①                      ②
	③                      ④

	5	電解質と原子のつくり	年 組 番	点数
			名前	/21

【1】 右の図のような装置を使って、下のA~Fの水溶液が電流を通すかを調べた。次の問いに答えなさい。

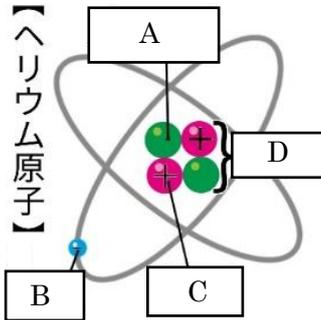


- A 食塩水 B 蒸留水 C エタノールと水の混合物  
D 砂糖水 E 塩化銅水溶液 F 水酸化ナトリウム水溶液

- A~F を電流を通した水溶液と電流を通さなかった水溶液に分け記号で答えなさい。
- 電流を通した水溶液に溶けている物質のことを何といいますか。
- 電流を通さなかった水溶液に溶けている物質のことを何といいますか。

(1)	電流を通す <b>A、E、F</b>
	電流を通さない <b>B、C、D</b>
(2)	<b>電解質</b>
(3)	<b>非電解質</b>

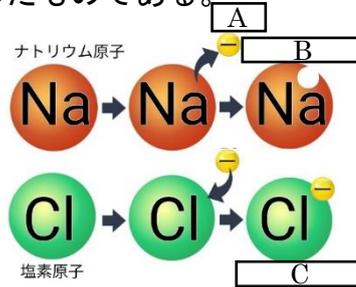
【2】 右の図は原子のつくりを表したものである。次の問いに答えなさい。



- A~D に適語を埋めなさい。
- B を失い+の電気を帯びたものを何というか。
- B を受け取り、-の電気を帯びたものを何というか。
- 電解質が水にとけて、(2) と (3) に分かれることを何というか。

(1)	<b>A 中性子</b>
	<b>B 電子</b>
	<b>C 陽子</b>
	<b>D 原子核</b>
(2)	<b>陽イオン</b>
(3)	<b>陰イオン</b>
(4)	<b>電離</b>

【3】 右の図は、イオンのでき方を表したものである。次の問いに答えなさい。



- 原子が電気をもらったものを何といいますか。
- マイナスの電気であるAを何といいますか。
- ナトリウム原子が電子を失ってできた(1)を何といいますか。
- (3)のように電子を失ってできた(1)を何といいますか。
- 塩素原子が電子を受け取ってできた(1)を何といいますか。
- (5)のように電子を受け取ってできた(1)を何といいますか。
- 下表はイオンの名称とイオン式を表したものである。①、③に適するイオンの名称 ②、④に適するイオン式をそれぞれ答えなさい。

(1)	<b>イオン</b>
(2)	<b>電子</b>
(3)	<b>ナトリウムイオン</b>
(4)	<b>陽イオン</b>
(5)	<b>塩化物イオン</b>
(6)	<b>陰イオン</b>
(7)	① <b>銅イオン</b> ② <b>Zn<sup>2+</sup></b>
	③ <b>硫酸イオン</b> ④ <b>OH<sup>-</sup></b>

イオンの名称	水素イオン	①	亜鉛イオン	③	水酸化物イオン
イオン式	H <sup>+</sup>	Cu <sup>2+</sup>	②	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	④