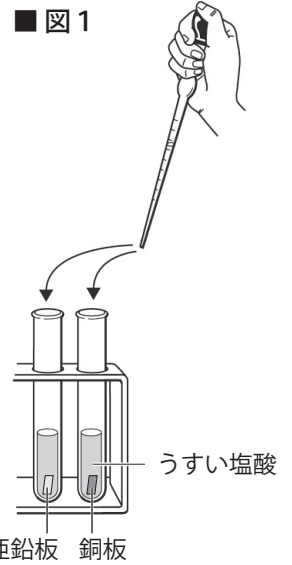


# 電池とイオン(2)

名前

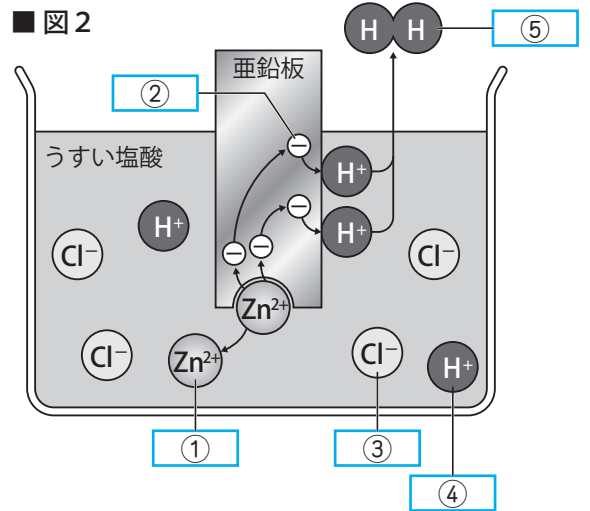
■ 図1のように亜鉛板と銅板を別々の試験管に入れ、それぞれの試験管に  
 こまごめピペットでうすい塩酸を加えて、どのような変化があるか観察した。  
 以下の問いに答えなさい。



- (1) 亜鉛は塩酸と反応して気体が発生した。この気体は何か。
- (2) 銅は塩酸と反応するか。
- (3) 亜鉛と銅は、それぞれ塩酸に溶けるか、それとも溶けないか。
- (4) 図2は、亜鉛が塩酸と反応する様子をモデルで表したものである。①～⑤に当てはまる言葉を下の [ ] から選んで書きなさい。

[ 水素イオン、塩化物イオン、電子、水、  
 亜鉛イオン、水素分子、塩素、原子 ]

- (5) うすい塩酸の中では塩化水素が何と何に電離しているか。
- (6) 下の文章は、亜鉛板がうすい塩酸に溶けるとき、亜鉛板の表面で起きている反応についての説明である。⑥～⑪に当てはまる言葉を書きなさい。



亜鉛板の表面では、亜鉛原子が ⑥ を ⑦ 個放出し、⑧ となってうすい塩酸の中にでていく。また、この⑥を ⑨ が受け取って水素原子となり、それが ⑩ 個結びついて ⑪ となる。このようにして、亜鉛がうすい塩酸に溶けると同時に、気体の ⑫ が発生する。

(1)	水素	(2)	しない	(3)	亜鉛	溶ける	銅	溶けない
(4)	①	亜鉛イオン	②	電子	③	塩化物イオン		
	④	水素イオン	⑤	水素分子				
(5)	塩化物イオン と 水素イオン (順不同)							
(6)	⑥	電子	⑦	2	⑧	亜鉛イオン		
	⑨	水素イオン	⑩	2	⑪	水素分子		
	⑫	水素						