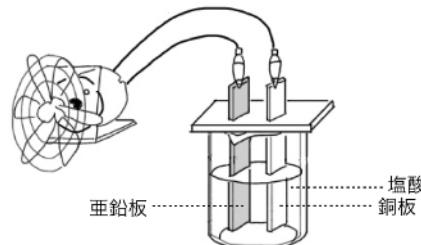


2 化学変化と電池

2 「電極の化学変化」

図のような装置を使って、電池の金属板では、どのような変化が起こっているのか調べる実験を行なった。



- (1) +極は亜鉛板と銅板のどちらになるか。
- (2) 電流の向きは+極から-極か、-極から+極か。
- (3) 電子の向きは+極から-極か、-極から+極か。
- (4) -極ではどのような変化が起こるか。イオン式で答えなさい。
- (5) +極ではどのような変化が起こるか。イオン式で答えなさい。
- (6) 実験を進めていくと塩酸の濃度はどうなるか。

2

<input type="checkbox"/>	(1)	
<input type="checkbox"/>	(2)	
<input type="checkbox"/>	(3)	
<input type="checkbox"/>	(4)	
<input type="checkbox"/>	(5)	
<input type="checkbox"/>	(6)	

3 「いろいろな電池」



- (1) 充電できる電池について述べた。ア～ウにあてはまる語句をそれぞれこたえなさい。

自動車などのバッテリーに使われる（ア）電池や、携帯電話などに使われる（イ）電池やニッケル水素電池などは、充電によって、使用することができ、（ウ）電池と呼ばれる。

- (2) 燃料が酸化される化学変化から、電気エネルギーを取り出すしくみを何というか。

3

<input type="checkbox"/>	ア	
<input type="checkbox"/>	イ	
	ウ	
<input type="checkbox"/>	(2)	