# 

1. 區別電池種類的不同 2. 認識電池的正負極、電壓及其特性 3. 瞭解鉛蓄電池的使用原理 4. 區分鎳氫電池與原電池的差異	融入領域 重要名詞	自然科學能量流動
 學習活動 (建議時間 40 分鐘)	學習重點說明	評量方法
1. 教師於上課前一堂課需先提醒學生攜帶家中可見之電池一種,並在上課時請同學拿出已準備好之各種電池,教師先請學生之間先比較這些電池是從家中的甚麼地方取得,間接得知其用途。		能說出電池取得 之來源
2. 教師以學生所帶之電池·請同學依照自己分類的方式將電池分為兩大類·攜帶同一類電池之同學站到講台之同側·之後並請兩側之同學各推派一位代表解釋他們同側的電池特性為何·解釋正確者予以鼓勵。	自 INa-IV-4 生活中各種能源的特性及其影響。自 INa-IV-3 科學的發現與新能源,及其對生活與社會的影響。	能解釋所選擇電 池之特性
3. 教師依學生之解釋引導學生將電池分為原電池與蓄電池·並將原電池與蓄電池的充放電以圖示在黑板上解說·並搭配學習單使學生對於電池的分類依據有進一步的瞭解。	環 J16 了解各種替 代能源的基本原理 與發展趨勢。	能完整撰寫學習 單
4. 請學生觀察自己與同儕的電池·依外側標示挑選出碳 鋅電池·教師接續講解其由來、正負極、電壓大小、以 及性質。		
5. 學生觀察自己與同儕的電池,依外側標示挑選出鹼性電池,教師依學生之挑選,講解鹼性電池與碳鋅電池不同處,如電解液、電壓、使用上的優缺點。 6. 請學生自家中找尋可攜帶至學校之蓄電池,種類不限。		

### 1 教學參考

1. 康軒版\_國民中學\_自然與生活科技領域\_第六冊第一章第三節「能源」. 第五章第一節「能源萬事通」、第二節「電子小尖兵」與第三節「科技風向 球」。

教學示例全文請參見光碟:自然 \_ 國三 \_ 你來「電」了嗎?\_ 陳仕燁

#### 附件:你來電了嗎?

~	你	來	雷	了	嗎?
---	---	---	---	---	----

1		44	工干	4/7
Д.	雷池	ЦЛ	作型	尖足

- (1) 原電池: 只能放電·使用後不可再充電·又稱為( )·如: 碳鋅電池 鹼性電池。
- (2) 蓄電池:放電後可以再重覆使用,又稱為( )或( ),如:鉛蓄 電池、鎳氫電池、鋰電池。

#### 2. 電池的充放電

- (1) 電池的放電:電流從( )流出,或電子流從( )流出。
- (2) 電池的充電:電流流入電池( ),或電子流流入( )。

#### 3. 原電池( )

- (1) 碳鋅電池( ): 法國人勒克朗舍於 1865 年所發明
  - (a) 電極:正極 → 碳棒; 負極 → 鋅。
  - (b) 電解質溶液: 氯化銨(NH<sub>4</sub>CI)為主要電解液·另添加 二氧化錳(MnO<sub>2</sub>)與澱粉混合成糊狀物。
  - (c) 輸出電壓: 單顆為 1.5 V。
  - (d) 性質:不可充電,以免產生氣體發生爆裂。
- (2) 鹼性電池
  - (a) 電極:正極 → 碳棒; 負極 → 鍍鎳合金棒。
  - (b) 電解質溶液:以( ) 取代氯化銨為電解液,其 餘成分隨廠牌不同而有改 變。







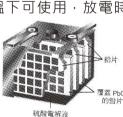
鈴殼(負相)

- (c) 輸出電壓: 單顆為 1.54 V。
- (d) 性質:優點→在較大電流下可維持穩定的電壓,低溫下可使用,放電時間為碳鋅電池的兩倍。

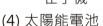
缺點→價格高,污染多而不環保。

#### 4. 蓄電池(

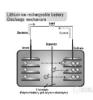
- (1) 鉛蓄電池( ),俗稱( )。
  - (a) 電極:正極 → 二氧化鉛( PbO2 ); 負極 → 鉛( Pb )
  - (b) 電解質溶液: 硫酸溶液
  - (c) 反應式: ( )
  - c-1: 正極  $\rightarrow$  PbO<sub>2</sub> + SO<sub>42</sub>- + 4H+ + 2e-  $\rightarrow$  PbSO<sub>4</sub>  $\downarrow$  + 2H<sub>2</sub>O
  - c-2: 負極 → Pb + SO<sub>42</sub>- → PbSO<sub>4</sub> ↓ + 2e-
  - c-3:總反應式



- (d) 放電過程中·因硫酸逐漸與正負極反應成硫酸鉛(PbSO4)·因此電解槽的
- 硫酸濃度逐漸( );充電過程中,因硫酸鉛逐漸變為硫酸、二氧化鉛、 鉛,因此電解槽的硫酸濃度逐漸( )。
- (e) 輸出電壓:每一個槽的電壓為 2V,一般將 3 個槽或 6 個槽串聯 6V 成 12V 的鉛蓄電池。
- (f) 在使用過程中,水會因蒸發作用而逐漸減少,因此需隨時注意是否需補 充水。 **SONY**
- (2) 鎳氫電池
  - (a) 電極:正極 → 氫氧化鎳(Ni(OH)<sub>2</sub>); 負極 → 氫氣(H<sub>2</sub>)
  - (b) 電解質溶液: 氫氧化鉀
  - (c) 輸出電壓:單顆為 1.2 V。體積小、重量輕、電壓穩定且壽命長。
- (3) 鋰離子電池
  - (a) 電極:正極 → 鋰離子聚合物; 負極 → 碳棒
  - (b) 電解質溶液: 有機膠體電解質
  - (c) 輸出電壓:單顆為 3.6 V。電壓輸出高且重量輕,常用 在手機、數位相機、筆記型電腦。



- (a) 半導體太陽能電池
- (b) 光敏性染料太陽能電池





Canon







#### Exercise:

- Q1( )有關乾電池的敘述,何者錯誤?
  - (1) 不可以充電 (2) 正極為碳棒 (3) 電壓比鹼性電池大 (4) 放電時·電子從負極流出。
- Q2( )有關鉛蓄電池的敘述,何者正確??
  - (1) Pb 為正極 · PbO2 為負極 (2) 使用一段時間後電解液中硫酸濃度增加 (3) 放電時 · 只有正極變成硫酸鉛 (4) 充電時 · Pb 為負極

## 附件:太陽能發電論證大賽



		- B			
					a V
班級			和		一組
シノエバリス		<u> </u>		J//U	
		34.双高日本半			
以量灣口是	的條件而言,太陽 口否	易形弦电定台点	的取經濟人壞休	的發電刀以(	
口走					
1 古诗	你做上述決定的理	田山里仕麻っ			
1. ×14	小似工地大足的	主田走门区:			
					Ì
2. 在甚	麼條件下你會做_	上述的選擇?			
	「有幾分證據,記	兌幾分話」,你	『如何根據目□	的經驗或是科:	學的事實來支
持你	的理由?				
					ì
					)
<b>4</b> ≠≠		 5注,则从命F	3.4.麻油山水后	野我的差は?	
7. 40 F	11   3-1)  11  11  11  11  11  11  11  11  11		111区注田水区		
在甚麼	條件下他會做上達	並的選擇?他可	J能提出反駁你	的證據為何?	
					)
5 <del>1</del>		用中央談場に			
9. 我回	「以提出什麼樣的理	主出火豆據火制	文化的流法:		
				-	
					1
					J

### 附件:太陽能發電論證大賽

