# 免加水電瓶與傳統電瓶之比較

上尉教官 吳嘉財

#### 摘要

- 一、電瓶是戰鬥車輛的動力之母,簡化電瓶保養程序,提昇電瓶的壽命,將 是我裝甲部隊保養人員應重視的問題。
- 二、免加水電瓶可降低電瓶液的補充,以解決環保污染問題,未來數年後, 以硫酸液為主要成分的電瓶液回收問題將難以忽視。
- 三. 本文將介紹國軍戰甲車因應未來趨勢,以免加水電瓶與舊式加水電瓶孰優孰劣比較及須特別注意的事項,以提供我裝甲兵保修成員對於免加水電瓶有更近一步的認識與了解。

### 壹、前言

現代化部隊應具備快速、機動及持續戰鬥能力;而裝甲兵後勤支援部隊如火力支援、通信、情報、補保車輛等,亦須與被支援之戰鬥單位協同作戰,方能存活於戰場,達成共同任務。裝甲車輛在人員防護和超越障礙方面具有相對優勢,因此各型戰鬥車輛及戰鬥支援車輛均已採用裝甲車體為本,配置不同的輔助系統、武器系統及動力系統,構成裝甲車輛的多功能運用,裝甲車輛提供之功能繁多,例如戰鬥車輛系統、通信情報車輛系統、戰場工程車輛系統,其啟動多仰賴電瓶供應啟動馬達所需之電源,電瓶已成為所有裝甲車輛動力之母。

電瓶在一般機動車輛是不可或缺之重要零件,更是扮演動力來源的重要角色,其生產、研發技術已非常成熟,如何確保戰鬥車輛於關鍵時刻電力系統供應正常,不產生非預期之突發狀況,故其壽命之延長便成為保養之當前課題,本文以免加水鉛酸電池與需補充蒸餾水之蓄電池做比較與分析,以了解免加水電瓶對於車輛的重要性及節省的保養成本。

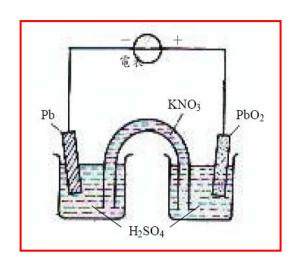
# 貳、本文

- 一、免加水電瓶的介紹:
- 一般機動車輛常採用的鉛酸電瓶已有 130 多年的歷史,直至近年鉛酸電瓶之構型逐漸採用免加水之設計,因免加水電瓶具有失水性極低的特性,在日常檢查及維護上可省去保養時間,並因添加電瓶液的次數減少,較不會腐蝕車體及污染環境,符合環保問題,而一般傳統式鉛酸電瓶必須常常檢查及補充電瓶液,若疏於保養易形成電瓶液消失異常,造成電瓶壽命終止,以下就免加水電瓶的構造、充電方法、保養和注意要點作說明:

#### (一)、免加水鉛酸電瓶之構造(酸性電瓶)

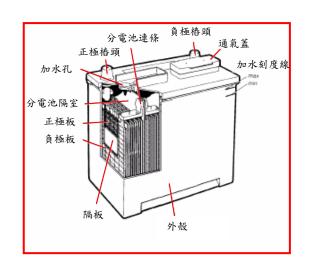
車輛基本電源系統功用是將機械能換成電能,輸送至匯電條,再輸至各需要部位(見圖一),轉換為熱、光、聲及機械能。電源系各元件設計之因素需達到體積小、重量輕、耐用、安全性高。一般免加水電瓶主要組成構造(如圖二).

- 1. 電瓶:用硬橡膠或塑膠製成。
- 2. 極板:用銻鉛合金製成之格狀版片。
- (1)正極板:用二氧化鉛塗在格板上。
- (2)負極板:用绒狀純鉛塗在格板上。
- (3)隔板:用膠版或紙片製成一面平滑、一面有垂直槽,向正極板使沉澱物下沉。
- (4)電液:用約30%之硫酸(H2SO4)及70%之蒸餾水(H₂O)合成。將正負極板群互相套合,中間放置隔板浸於1.30比重之電液中即成,正負極板間之電壓為2.2V(伏)。(見反應式1.1~1.3:鉛酸電池反應式)



圖一 電瓶示意圖

◆資料來源:基礎化學(全)翰林出版社



圖二 免加水電瓶基本構造

◆資料來源:截錄於

http://www mail.tyai.tyc.edu.tw/~mtkao/file/car/e/car-e2.pdf

#### 放電過程:

A.陽極(一):Pb+SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> 
$$\rightarrow$$
 PbSO<sub>4</sub> +2e<sup>-</sup>  $\to$  E<sup>0</sup> = 0.35V ...(1.1)

B.陰極(+): 
$$PbO_2 + 4H^+ + SO_4^{2-} + 2e^- \rightarrow PbSO_4 + 2H_2O$$
  $E^0 = 1.68$  ···(1.2)

C. 全反應:
$$Pb + PbO_2 + 4H^+ + 2SO_4^{2-} \rightarrow 2PbSO_4 + 2H_2O$$
  $\Delta E^0 = 2.03V$  ...(1.3)

#### (二)、免加水鉛酸電液之充電方式:

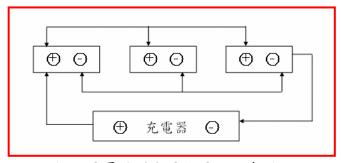
以直流充電,充電方向與電瓶放電方相反,即是將電瓶正極接於充電電源正極,電瓶負極接於充電電源負極,充電電源之電壓應略高於電瓶之開路電壓,以克服電瓶內部之電壓降,可分為定壓充電和定電流充電兩種方式。例如 12V 電瓶之開路電壓為 13V~14V,故充電電壓應為 14V~15V。充電方法可區分為下列五點,其充電過程之反應式如 2.1~2.2。

#### 充電過程:

A.陶稿: PbSO<sub>4</sub> +2H<sub>2</sub>O → PbO<sub>2</sub> +4H\*+SO<sup>2-</sup><sub>4</sub>+2e<sup>-</sup> ...(2.1)

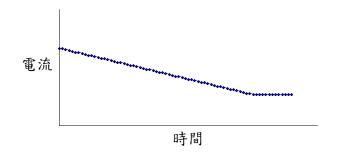
B. 陳在: PbSO, +2e<sup>-</sup> → Pb + SO, ...(2.2)

1. 電壓並聯充電法(見圖三)通常利用電動發電機充電,電壓恆定,開始充電時,充電電流較大,後逐漸減小。此法,需用之時間較少,無須多加管理,惟成本較高,且不適用於放電過量之電瓶。(其電流與時間關係如圖四)。



圖三 電壓並聯充電法電路示意圖

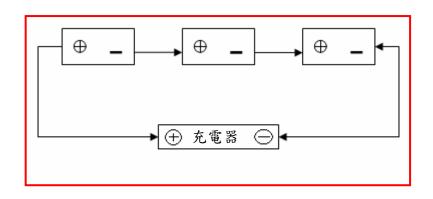
◆資料來源:本研究繪製



圖四 電流(amp)與時間(time)關係圖

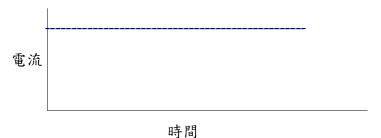
#### ◆資料來源:本研究繪製

2. 定流串聯充電法(見圖五):通常利用鎢錏整流器,充電電流恆定,此法,需用之時間較長,需經常加以管理調節電源為成本較低,無電流過大及電瓶過熱之虞。可使電瓶延長使用年限。(其電瓶與時間關係如圖六)



圖五 定流串聯充電法電路示意圖

◆資料來源:本研究繪製



圖六 電流與時間關係圖

◆資料來源:本研究繪製

3. 戰甲車上蓄電瓶係利用定壓並聯充電法,以直流發電機或變壓整流器之 28V 直流充電,戰甲車發電系中裝有電壓調節器(見圖七)以保持恆壓,並有防止 逆流之設備。



圖七 電壓調節器 ◆資料來源:本研究拍攝

- 4. 充電時應注意電池液比重,電池液面高度及溫度。如充電2小時候,比重毫無增加則拆除其充電電線,如電池液面不足,應酌加蒸餾水。如電池液沸騰,應減低充電功率或立時停止充電。
- 5. 充電時勿過量, 充電間應有良好通風設備並嚴禁煙火。



圖八 充電中之電瓶

◆資料來源:本研究拍攝

#### (三)、免加水鉛酸電瓶之比重範圍:

免加水電瓶在充電時電液中水漸少(見 2.1~2.2 充電反應式,因水 H<sub>2</sub>O 部分將被電解為氫氣 H<sub>2</sub>與氧氣 O<sub>2</sub>因此水的比例會減少造成電液重量百分濃度改變),硫酸因充電反應濃度升高,故比重增加,通常充電情況以電池液比重衡量,可以比重計(如圖九所示)作檢測,一般比重範圍與含電量之關係如下表:

表一 比重與充電狀況表

比重	含電量
1.310	過量充電
1.300	100%
1.275	75%
1.240	50%



圖九 比重計

◆資料來源:本研究拍攝

#### 二、免加水電瓶的保養

一般電瓶的保養著重於電池液面的檢查,傳統加水電瓶常需要加水,在充電時因能量有所損耗使得溫度升高,裡面的電解液雖是稀硫酸,但不易蒸發;不過目前一般的免加水電瓶因為密閉品質普遍來說並不是說很好,裡面的電解液仍然會逸出或減少,所以當電瓶沒電時,保修人員可先不急著更換電瓶,記得因電解液減少的原故!此時只要補充蒸餾水或一般市面上賣的電解液(如圖十所示)之後充電即可。



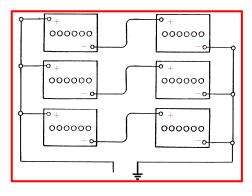
圖十 市面上之電解液 ◆資料來源:本研究拍攝

免加水電瓶仍須檢查電解液液面,電解液液面必須經常檢查且必須調節於 上限液面,補充及調節液面必須加入專用之蒸餾水,正常運作中之電瓶,其不 需時常補充蒸餾水,若需要常常加水請檢查車輛之電氣設備,是否為過負荷用 電,過負荷用電會加速電瓶的損壞,若車子長期停用,電瓶必須定期充電,在 三個月內電瓶會自動放電。更換電瓶時,按拆裝要領,其車裝電瓶如圖十一須 注意勿將兩極電線(+,-)錯接,否則會損壞整個戰鬥車輛之電路系統(如圖十二 所示)。



圖十一 電瓶置於戰車

◆資料來源:本研究拍攝



圖十二 戰車電池串並接電路示意圖

◆資料來源:本研究繪製

#### 三、免加水電瓶在保養上應注意要點

電瓶的檢查,首先要看看電解液是否足夠,一般來說正常的電解液平面是超過極板上端約一公分左右,如果發現不夠時,適度的加入乾淨的蒸餾水,千萬不可以加入其他的液體,否則就會使電瓶損壞,其次就是要注意電瓶蓋上的通氣孔,這些通氣孔不可阻塞或破損,應隨時留意電瓶液基本成分為"硫酸HaSO4"其特性是一種具強烈腐蝕性的酸液,但電瓶內又不可缺它,可是它又是金屬、烤漆的致命剋星。且腐蝕氧化方程(見反應式 3.1~3.4)的電瓶樁頭,易造成接觸不良,使系統電壓不穩定,部份電系故障,故保養多以凡士林(黃油)塗抹樁頭,但在高溫環境下容易溶化,且灰塵、汙垢易黏附,除不美觀外,保養維修也易形不便。一般電瓶座在電解液(硫酸 HaSO4)的腐蝕下,不出多久馬上銹蝕,形成電瓶易鬆動無法固定,使電樁頭融解(如圖十三及圖十四所示),會間接造成戰鬥車輛於越野間容易產生著火之意外。



圖十三 電樁頭融解示意圖

MAINTENANC A DANGER/I

圖十四 電樁頭融解示意圖

◆資料來源:本研究拍攝

◆資料來源:本研究拍攝

### 除上述之外,在保養檢查尚需注意下列數點:

- (一)液面高度應高出極板頂端 3/8 英吋。
- (二)若電解液不足,應酌加蒸餾水。添加蒸餾水之前,先檢查電液比重, 加水以後即行通電。
- (三)若某一電池需加水較多時,應即檢查該電池是否有液漏之情況。
- (四)切勿隨意加入硫酸,以免造成電解液濃度過高,未來充電或放電時產 生的氣體過多,造成電瓶化學反應過度有爆裂之虞。

$2Fe \rightarrow 2Fe^{+2} + 4e^{-}$	(3.1)	
2H <sub>2</sub> O+2e→ 2OH <sup>-</sup> +H <sub>2</sub>	(3.2)	
$2Fe^{+2}+4OH^{-} \rightarrow 2Fe(OH)_2$	(3.3)	
2Fe(OH)₂+1/2O₂+xH₂O→ Fe₂O₃.xH₂O+2H₂O	(3.4)	

#### 四、免加水電瓶與傳統電瓶之比較與異同

表二 免加水電瓶與傳統電瓶之比較

項目	免加水電瓶	傳統水電瓶	
補充蒸餾水次	極少	次數較多	
數			
銹蝕程度	不常添加電液不易造成	較常添加電液有較高的	
	硫酸液外洩銹蝕	機會造成銹蝕	
電瓶密封程度	較好	較差	
電液中硫酸的	不易改變	可能因添加蒸餾水而改	
重量百分濃度		變濃度	
輸出電壓	正常狀況下輸出應為 12v	可能因水分散失造成電	
		壓下降	
充電時電液沸	極少開起密封電瓶,於正	較易發生電液沸騰	
騰	常充電下不易發生沸騰		
電瓶爆裂率	正常使用下機率極低	氣孔堵塞有可能造成電	
		瓶爆裂之虞	
重量	較輕	較重	
使用壽命	較長	較短	
保養成本	少添加電液成本較低	較高	
保養方式	兩種電瓶大致相同,一樣需做例行性的保養動作		
	1. 外觀:注意外觀是否銹蝕及破損		
	2. 比重:觀察電液比重是否在合格範圍內。		
	3. 液面高度:液面高度需高於極板頂端 3/8 英吋,		
	否則須添加專用之蒸餾水		
	4. 電壓:以三用電錶測量電壓是否在額定電壓輸出		
	範圍		
	5. 漏電:以三用電錶在表		
充電方式	兩種電瓶在充電時需注意	•	
	電壓並聯充電法、定流串	連充電法	

# 参、結論

裝甲車輛在戰場上的運用確實非常廣泛,單就整體後勤運作成本之而言, 戰甲車實在有改用免加水鉛酸電瓶的要求,經過以上整理與比較發現免加水電 瓶有諸多性能超越加水電瓶,如戰時所注重的耐用度、壽命與長時間的輸出的 穩定電壓,後勤保修所關注的維修簡單與保養時數較短,在維護成本上亦較加 水式電瓶低,就環保問題而言,若電瓶的使用壽命大為增加,電瓶的汰換率便 會降低,如 M60A3 戰車單車便需要 6 個 6TMF 之電瓶,平均一年半即須汰換一次 ,試想一年半國軍在汰換電瓶的數量必定相當驚人,報廢的電瓶後續的處理, 如電池液的回收再利用均須有專屬的處理,以現今環保意識的抬頭,未來環保 問題的限制及以觀念的革新為著眼,廢電瓶之回收也確有其必要性。

在任何天候均能確保裝甲戰鬥車輛上之電瓶有足夠電力啟動,以維持戰力,為裝甲兵相關保修人員之職責,期望我裝甲兵戰鬥、後勤及研發人員對免加水電瓶能加以廣泛應用,以達到減少保修支出及延長電瓶的壽命,同時也減少對環境的危害,使所有戰甲車電系均能提升能量外亦能耐用耐戰,發揮最大戰鬥功效。

# 肆、参考資料

穩泰化工興業有限公司 產品簡介 汽車全書 讀者文摘 電池活用手冊 全華科技圖書 汽車電學 全華科技圖書 汽車學一汽車電學篇 龍騰出版社 基礎化學(全) 翰林出版社 基礎化學(全) 建宏出版社

YUOSHIN Product content http://www.yuoshin.com/tester.htm

http://content.edu.tw/vocation/agri\_mech/tn\_ag/07/7-6.htm

Auto Battery & Radiator Equipment

http://www.auto-parts.com.tw/batteryradiators.htm

Army Developmental Test Command http://www.adtc.com/

Auto Battery & Radiator Equipment

http://www.auto-parts.com.tw/batteryradiators.htm

# 作 者 简 介

姓名: 吳嘉財

學歷:陸軍官校九十一年班

經歷:排長、副連長,現任職於裝甲兵學校車輛組