

**110 重點摘要與評量**

易 中 難

## 一、題目說明：

求學時，學生經常會將重點文字以螢光筆特別標示，而老師特別喜歡將重點文字變成填充題的考題，所以，請依設計項目完成一份試卷，並且限定文件只有在填空區內可編輯，其餘部分都被限制編輯。

## 二、作答須知：

請至 C:\ANS.CSF\WP01 資料夾開啓 **WPD01.docx** 檔設計。完成結果儲存於同一資料夾之下，檔案名稱爲 **WPA01.docx** 及 **Highlights.odt**。

## 三、設計項目：

## 1.編輯[ ]括號內容：

- 括號內的文字加上黃色「文字醒目提示色彩」，並保持原有的字型格式。
- 刪除所有的[ ]括號。

## 2.複製第 1 頁標題之後的所有內容，貼到第 2 頁標題之後，並保持原有的編號及對齊方式。

## 3.編輯第 2 頁標題之後，黃色「文字醒目提示色彩」的內容：

- A. 字型格式改為「白色，背景 1」，套用「黑色，文字 1」——（第 1 種樣式）底線。
- B. 移除黃色「文字醒目提示色彩」。

## 4.設定文件的保護：設定第 2 頁有底線的文字可被編輯之外，其餘部分全被保護。（注意：無須設定密碼）

5.先將檔案儲存爲 **WPA01.docx**，再匯出檔名為 **Highlights.odt** 的 OpenDocument 文字檔案格式。

## 四、參考結果如下所示：

## 電的基本概要 — 重點整理

- 1 所有物質均由元素構成，元素由原子所構成，原子由質子、中子、電子所構成。
- 2 原子的中央部分的原子核，包括質子和中子，軌道部分的電子。
- 3 質子數目等於電子數目，質子帶正電荷，電子帶負電荷，中子不带電，原子於一般時候正電荷等於負電荷，同性電荷相斥，異性電荷相吸。
- 4 質量大小：中子 > 質子 > 電子。
- 5 原子量 = 質子數 + 中子數，質子質量約為電子 1840 倍。
- 6 電子：電荷量 =  $-1.602 \times 10^{-19}$  (庫侖/個)，質量 =  $9.11 \times 10^{-31}$  (千克/個)，  
中子：電荷量 = 0，質量 =  $1.68 \times 10^{-27}$  (千克/個)，  
質子：電荷量 =  $+1.602 \times 10^{-19}$  (庫侖/個)，質量 =  $1.67 \times 10^{-27}$  (千克/個)。
- 7 庫侖定律：兩帶電物質，若其半徑與兩帶電體間的距離比較，半徑可以忽略時，則兩物體之相互作用力與兩電荷的帶電量 Q1 與 Q2 的乘積成正比，與其間距離平方成反比。
- 8 電荷特性：(1) 同性電荷相斥，異性電荷相吸。  
(2) 正電荷可吸獲相鄰物質之近端產生負電荷。  
(3) 失去電子者為正電荷，獲得電子為負電荷。
- 9 電子為最基本之電荷，其電量根據實驗則為  $1.602 \times 10^{-19}$  庫侖，電荷流動形成電流，慣用的電流方向和電子流方向相反。
- 10 電流的基本定義為：任一導體截面積內，單位時間所通過的電荷數。
- 11 一安培的電流表示每秒鐘通過  $6.25 \times 10^{18}$  個電子。
- 12 電子流方向為負到正，電流方向為正到負，電子流速遠較電流慢。

## 電的基本概要 — 實力評量

- 1 所有物質均由元素構成，元素由原子所構成，原子由 、 所構成。
- 2 原子的中央部分叫 ，包括  和 ，軌道部分叫 。
- 3 質子數目等於  數目，質子帶  電荷，電子帶  電荷，中子不带電，原子於一般時候正電荷等於負電荷，同性電荷 ，異性電荷 。
- 4 質量大小： >  > 。
- 5 原子量 =  + ，質子質量約為電子  倍。
- 6 電子：電荷量 =  (庫侖/個)，質量 =  (千克/個)，  
中子：電荷量 = 0，質量 =  (千克/個)，  
質子：電荷量 =  (庫侖/個)，質量 =  (千克/個)。
- 7 庫侖定律：兩帶電物質，若其半徑與兩帶電體間的距離比較，半徑可以忽略時，則兩物體之相互作用力與兩電荷的帶電量 Q1 與 Q2 的 ，與其間距離 。
- 8 電荷特性：(1) 同性電荷 ，異性電荷 。  
(2) 正電荷可吸獲相鄰物質之近端產生 。  
(3) 失去電子者為 ，獲得電子為 。
- 9 電子為最基本之電荷，其電量根據實驗則為  庫侖，電荷流動形成 ，慣用的電流方向和電子流方向 。
- 10 電流的基本定義為：任一導體截面積內，單位時間所通過的 。
- 11 一安培的電流表示每秒鐘通過  個電子。
- 12 電子流方向為 ，電流方向為 ，電子流速遠較電流 。