

請導師協助宣導「彰安試場規則」

隨身用品 規範

1. 考生僅能攜帶手錶為計時工具
惟電子錶應解除響鈴功能。



2. 考生若因生病等特殊原因，迫切需要在考試時
飲水或服用藥物，經監考老師同意後，
在監考老師協助下飲用或服用。



考生不得攜帶以下非應試用品進入試場

1. 妨害考試公平之用品

如：教科書、參考書、補習班文宣品、計算紙等。



2. 具有傳輸/通訊/錄影/照相/計算功能或「發出聲響」之用品

如：行動電話、穿戴式裝置(如：智慧型手錶、智慧型手環等)

計算機、電子辭典、多媒體播放器材(如：MP3、MP4 等)

時鐘、鬧鐘、電子鐘、呼叫器、收音機等。





建議考生不要攜帶
此類電子鐘
避免引發爭議。

完全靜音
超大數字

24H
台灣出貨

ARZ
大螢幕電子鐘
▷ 考場小幫手

SET按鈕
MODE按鈕

1.6CM
6.3CM
3.6CM

附：LR1130電池*1顆

無鬧鐘/絕對靜音款
考試專用

顏色：白、黑、藍、粉

迷你 LCD 電子鐘 台灣出貨
現貨當天出

建議考生不要攜帶外觀與智慧型手錶極為相似的電子錶，避免引發爭議。

時尚 曲面大螢幕 大字顯示 高硬度玻璃!!
VERSATILE TRENDY FASHION SQUARE WATCH

電子手錶

不銹鋼高級錶扣

嚴檢高品質~

一鍵EL夜光3秒

時間顯示 日期顯示

簡約俐落質感細膩

嚴選晶片走時準確

EL暗色夜光燈酷炫

50米防水可淋浴

SKMEI

百搭潮流 時尚方錶!

Newest LED Digital Watch

Button Battery waterproof Time

20:35

20:35

LED顯示 數位顯示 30米防水 日曆顯示

游泳防水 機體可分離 夜光顯示 觸控螢幕 時間顯示 日期顯示 續航持久



違規處理

十八、考生有下列違規行為之一者，
移送學務處依本校「學生獎懲實施要點」處理

1. 隨身放置非應試用品，無論是否使用或發出聲響，經監考老師發現者。
2. 放置於試場前後方之非應試用品發出聲響者。
3. 電子錶發出聲響者，無論隨身放置或置於試場前後方者。
4. 與試場外有手勢或訊息聯繫行為者。
5. 飲食或嚼食口香糖，經監考老師制止一次後仍不從者。
6. 犯有其他不當違規行為者。

違規處理

十九、考生有下列違規行為之一者，
該科考試不予計分、不予計級分

1. 未在答案卡(卷)相應欄位作答者。
2. 故意損壞試題本(卷)，或於答案卡(卷)上挖補/汙損/折疊/作標記(包含畫記與題目無關之文字、圖形或符號)者。
3. 考試結束鐘聲響起後仍逾時作答，經監考老師制止一次後仍不從者。
4. 考試結束鐘聲響起後，考生未繳交答案卡(卷)者。
5. 數學非選擇題只寫答案，沒有計算過程或說明。

大考試卷及答案卡
不可塗鴉



作答規則



| | |
|---------------------|--------------------|
| 答案卡 | 黑色 2B 鉛筆 |
| 答案卷 寫作測驗 數學非選擇題型 | 黑色墨水 的筆 |

| 畫記說明 | | 範例 |
|------|------------|----|
| 正確畫記 | 清晰、均勻、畫滿圓圈 | |
| 錯誤畫記 | 未將選項塗滿 | |
| | 未將選項塗黑 | |
| | 未擦拭乾淨 | |
| | 塗出選項外 | |
| | 同時塗兩個選項 | |

答案卡
畫記說明

答案卡畫記說明

年級、班級代號、座號欄位

寫上阿拉伯數字外

記得再於右邊欄圓圈數字處畫記。

例：國一 1年03班 25號

| | | | |
|------|---|---|---|
| 年級 | | 1 | ① |
| 班級代號 | 十 | 0 | ① |
| | 個 | 3 | ③ |
| 座號 | 十 | 2 | ② |
| | 個 | 5 | ⑤ |

| | |
|-----|-------------|
| | 畫記用筆 / 作答用筆 |
| 答案卡 | 黑色2B鉛筆 |

寫上姓名 寫上科目名稱



電腦閱卷答案卡

| | | | |
|------|---|-------------------|--|
| 姓名 | | 科目 | |
| 年級 | | ① ② ③ ④ ⑤ ⑥ | |
| 班級代號 | 十 | ① ② ③ ④ ⑤ ⑥ ⑦ ⑧ ⑨ | |
| 座號 | 十 | ① ② ③ ④ ⑤ ⑥ ⑦ ⑧ ⑨ | |
| 性別 | | ① ② ③ ④ ⑤ ⑥ ⑦ ⑧ ⑨ | |
| 科目代號 | 十 | ① ② ③ ④ ⑤ ⑥ ⑦ ⑧ ⑨ | |
| 組別 | | ① ② ③ ④ ⑤ ⑥ ⑦ ⑧ ⑨ | |

畫記說明

- 請使用2B鉛筆作答。
- 畫記要粗黑、清晰，不可出格，擦拭要清潔。
- 答案卡須修改答案者，請用橡皮擦，切勿使用立可白或其他修正液。
- 畫記範例：

正確 → ●

不正確 → ✓ ● ⊗ ⊖

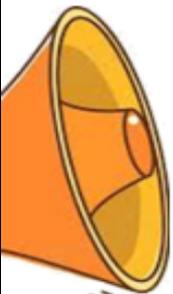
↓ 注意題號，不要畫錯

| | | | | | | | |
|---|-----------|----|-----------|----|-----------|----|-----------|
| 1 | (A B C D) | 21 | (A B C D) | 41 | (A B C D) | 61 | (A B C D) |
| 2 | (A B C D) | 22 | (A B C D) | 42 | (A B C D) | 62 | (A B C D) |
| | | | | 43 | (A B C D) | 63 | (A B C D) |
| | | | | 44 | (A B C D) | 64 | (A B C D) |
| | | | | 45 | (A B C D) | 65 | (A B C D) |
| | | | | 46 | (A B C D) | 66 | (A B C D) |
| | | | | 47 | (A B C D) | 67 | (A B C D) |
| | | | | 48 | (A B C D) | 68 | (A B C D) |
| | | | | 49 | (A B C D) | 69 | (A B C D) |
| | | | | 50 | (A B C D) | 70 | (A B C D) |



考生答案卡(卷)

班級、座號、姓名等欄位
空白或畫記錯誤者，
該科考試分數扣2分



答案卷、寫作測驗、數學 非選擇題型作答用筆 未使用黑色墨水的筆者， 該科考試分數扣2分。



彰化縣立彰安國中 113 學年度第二學期 第一次段考 自然科八年級試題

八年 班 號 姓名

作答說明 單選 40 題【滿分 100 分，答對任意 20 題每題得 3 分；其餘每答對一題得 2 分】

兩張試卷 用黑色 2B 鉛筆畫記答案卡，答案卡班級、座號、姓名等欄位空白或畫記錯誤者，該科考試總分扣 2 分！

單一選擇題

1. 化學反應式的「係數」可以代表參與反應的反應物及生成物，兩者之間的何種比例？
(A) 原子數比 (B) 莫耳數比 (C) 質量比 (D) 重量比

2. 下列關於宣玲的舉例說明，何者正確？

請各舉一例日常生活中的吸熱反應和放熱反應：
I. 暖包包的內部物質反應時，溫度會上升
II. 烘焙用的小蘇打粉受熱分解產生二氧化碳

- (A) 舉例不完整，因為 I、II 皆為吸熱反應
(B) 舉例不完整，因為 I、II 皆為放熱反應
(C) 舉例完整，I 為放熱反應、II 為吸熱反應
(D) 舉例完整，I 為吸熱反應、II 為放熱反應
3. 下列哪一個日常生活現象，並不屬於氧化還原反應？
(A) 小蘇打粉加熱分解 (B) 利用次氯酸鈉溶液，進行衣物漂白
(C) 金屬生鏽 (D) 游泳池常採用氯氣消毒，以消滅水中的病菌
4. 下列有關「煉鐵」的敘述，何者錯誤？
(A) 煉鐵產物的含碳量高低，影響鐵的硬度及用途
(B) 鐵礦中的 Fe_2O_3 ，可被冶煉還原成鐵
(C) 利用氧化還原的原理，以煤焦 (C) 還原氧化鐵
(D) 冶煉出的鐵並非純鐵，硬度大、含碳量高，稱為熟鐵
5. 把點燃的鎂帶放進二氧化碳的集氣瓶中，發現鎂帶繼續燃燒，但反應後瓶上有黑色斑點附著，試問下列敘述何者錯誤？
(A) 此化學反應式為 $2Mg + CO_2 \rightarrow 2MgO + C$
(B) 在這反應中，二氧化碳被氧化

6. 有些化合物在水中溶解後，會解離成帶電的離子，從而影響溶液的性質，這種理論被稱為電離說，請問「電離說」是哪位科學家提出？
(A) 道耳頓 (John Dalton)
(B) 阿瑞尼斯 (Svante Arrhenius)
(C) 拉瓦節 (Antoine Lavoisier)
(D) 牛頓 (Isaac Newton)
7. 學生甲：一般的化學反應中，物質總質量在反應前後保持不變，這就是質量守恆定律。
學生乙：對！這表示無論物質如何變化，它的總質量都不會憑空增加或減少。
老師：兩位同學的解釋都合理！
請問「質量守恆定律」是哪位科學家提出？
(A) 道耳頓 (John Dalton)
(B) 阿瑞尼斯 (Svante Arrhenius)
(C) 拉瓦節 (Antoine Lavoisier)
(D) 牛頓 (Isaac Newton)
8. 下列各化合物的分子量，何者錯誤？(原子量 H=1, C=12, O=16)
(A) $H_2O=18$ (B) $CO_2=44$ (C) $H_2CO_3=62$ (D) $CH_4=13$
9. 原子量並非原子的實際質量，而是一種比較值，請問目前國際上採用何者作為原子量的比較標準？
(A) 質量數 1 的 H 原子 (B) 質量數 12 的 C 原子
(C) 質量數 14 的 N 原子 (D) 質量數 16 的 O 原子
10. 生活中可觀察到許多化學反應，下列何項的顏色變化過程不屬於化學反應？
(A) 食物烤焦時，會變成黑色物質