

會考趨勢 簡單C → 基礎B → 精熟A

依照心測中心所公布試題通過率，並按試題難易度與通過率分成**簡單C**、**基礎B**和**精熟A**三種等級，幫助學生輕鬆了解會考的布題與趨勢。在解題過程中，特別標示破題關鍵，使考生能迅速掌握得分之鑰。

簡單C	通過率65%以上
基礎B	通過率41~64%
精熟A	通過率40%以下



簡單C

能部分知道及理解名詞定義、學習內容或定理的常見應用。

112會考〔9〕 | 68% | 光 | 第三冊

- (C) 1. 舞臺劇演出時，通常會讓周遭的環境昏暗，再用聚光燈來照射演員，讓觀眾能看見演員的表演。有關觀眾能看見演員表演的敘述，下列何者最合理？
- (A) 聚光燈發出的光線照射在演員上，演員吸收這些光線，因此觀眾能看見演員
 - (B) 聚光燈發出的光線照射在演員上，演員折射這些光線，因此觀眾能看見演員
 - (C) 聚光燈發出的光線照射在演員上，演員反射這些光線，因此觀眾能看見演員
 - (D) 觀眾眼睛發出的光線照射在演員上，演員折射這些光線，因此觀眾能看見演員

解析 聚光燈發出的光線照射在演員身上後，演員 反 射這些光線，反射出的光線在進到觀眾的眼睛後，透過水晶體聚光，最後在視網膜上成像，觀眾才能看見演員。

破題關鍵

眼睛所見的像是由物體反射的光線形成。

112會考補考〔3〕 | 金屬與非金屬 | 第三冊

- (B) 2. 黃金是一種具有亮黃色光澤的金屬，1 立方公尺的黃金質量達 19,320 公斤，1 公克的黃金約可以拉長成 4 公里的細絲，或是打成約 1 平方公尺的薄片，再加上不易與氧氣反應，常被製成各式的飾品、藝術品等。下列選項中的性質，何者從上述的介紹中都可以得知？
- (A) 活性與酸鹼性
 - (B) 延展性與密度
 - (C) 外觀狀態與酸鹼性
 - (D) 熔點、沸點與延展性

解析 「黃金是一種具有亮黃色光澤的金屬」： 外觀狀態 ；
「1 立方公尺的黃金質量達 19,320 公斤」：質量÷體積 = 密度 ；
「可以拉長成 4 公里的細絲」、「打成約 1 平方公尺的薄片」： 延展性 ；
「不易與氧氣反應」：物質本性。



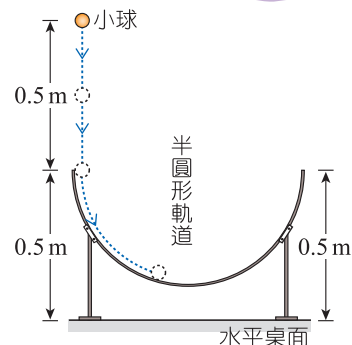
基礎 B

能知道及理解學習的內容、名詞定義、內容，藉由圖表、報告中的資料情境傳來的訊息，判讀、瞭解資料，作出合理的推論，並能運用所培養的能力來解決基本的問題。

112會考〔19〕 | 62% | 力學能守恆 | 第五冊

- (C) 1. 如右圖所示，一個半圓形軌道固定在水平桌面，軌道兩端均距水平桌面高度0.5 m，將一顆小球在距水平桌面高度1.0 m處，由靜止自由落下滑入半圓形軌道，若不計任何摩擦力或阻力，且小球滑過軌道最低點後，向上達到最高點時的動能為0，則最高點距水平桌面高度為下列何者？

- (A) 0.25m
(B) 0.5m
(C) 1.0m
(D) 1.5m



解析 不計任何摩擦力或阻力，根據慣性及力學能守恆，小球應會到達與左邊同樣的高度，即距桌面 $0.5 + 0.5 = 1.0$ (m) 高度。

破題關鍵

小球滑過軌道最低點後，向上達到最高點時的動能為0。

111會考〔31〕 | 45% | 原子與離子 | 第三冊

- (C) 2. 有一個帶電的離子含有 X、Y、Z 三種粒子(質子、電子、中子，未依照順序排列)，且 X、Y、Z 的粒子數目依序為 N_X 、 N_Y 、 N_Z 。已知 X 粒子的質量最小，關於此離子的說明，下列何者最合理？

- (A) 若為陽離子，且 $N_Y > N_X = N_Z$ ，則 Z 為質子
(B) 若為陽離子，且 $N_Y > N_X = N_Z$ ，則 Z 為電子
(C) 若為陰離子，且 $N_X = N_Y > N_Z$ ，則 Z 為質子
(D) 若為陰離子，且 $N_X > N_Y = N_Z$ ，則 Z 為電子

破題關鍵

陽離子：質子數量 > 電子數量
陰離子：質子數量 < 電子數量

解析 質子、電子、中子之中，電子 的質量最小，所以 X 為 電子。

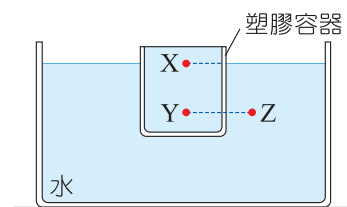
(A)(B)若為陽離子，代表質子數量比電子多，且 $N_Y > N_X = N_Z$ ，可知 Y 為質子、Z 為中子。

(D)若為陰離子，代表質子數量比電子少，僅加上 $N_X > N_Y = N_Z$ 的條件，無法判斷 Y 和 Z 為質子還是中子，但 Z 一定不是電子。

111會考補考〔36〕 | 55% | 壓力 | 第四冊

- (D) 3. 如右圖所示，一裝滿水的塑膠容器靜止浮於水面，圖中 X、Y、Z 三點的液體壓力分別為 P_X 、 P_Y 、 P_Z ，其中 Y、Z 兩點位於同一水平面上，則下列關於 P_X 的值及 P_Y 、 P_Z 的大小關係式何者正確？

- (A) $P_X = 0$ ， $P_Y = P_Z$ (B) $P_X = 0$ ， $P_Y > P_Z$
(C) $P_X \neq 0$ ， $P_Y = P_Z$ (D) $P_X \neq 0$ ， $P_Y > P_Z$



解析 (1) X 點上方有液體，故 $P_X \neq 0$ 。

(2) 雖然 Y、Z 兩點位於同一水平面上，但兩點在不同的容器之中，而 Y 點上方液體的垂直高度比 Z 點上方高，所以 $P_Y > P_Z$ 。



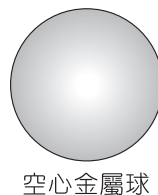
精熟
A

能融會貫通學習內容，統整習得的知識原理，推論出題目圖形或資料所代表的意義，依資料推測其屬性與因果關係，並能運用探究能力解決需要多層次思考的問題。

111會考〔38〕 | 38% | 質量、體積與密度 | 第三冊

排水法無法準確測出體積

- (A) 1. 右圖為一個內部為真空的密閉空心金屬球，其金屬成分為純銅。小詩將此金屬球放入水裡，球會完全沒入水中，測得排開水的體積為 V ，再用天平量測其質量為 M ，她發現利用密度 $D = M/V$ 計算出的 D 值與課本上記載的純銅密度 8.96g/cm^3 明顯不同。若小詩的測量與計算過程皆無錯誤，則下列何者最合理？



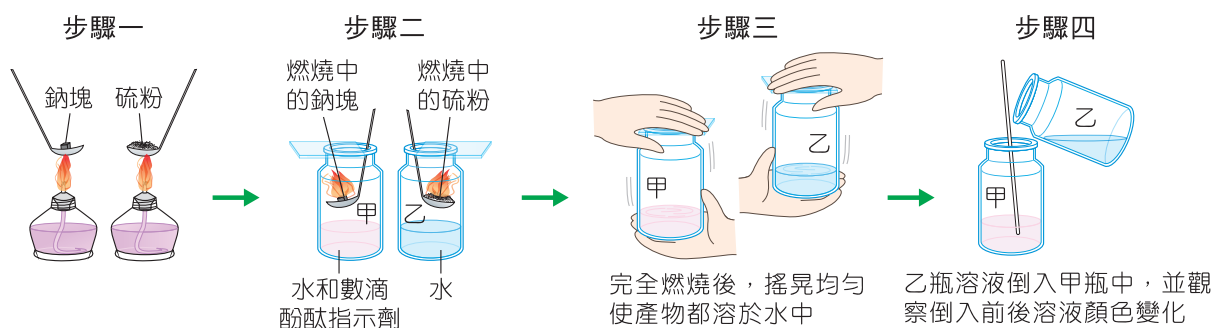
空心金屬球

- (A) $D < 8.96\text{g/cm}^3$ ，因為 M 為金屬成分的質量，但 V 大於金屬成分的體積
(B) $D < 8.96\text{g/cm}^3$ ，因為 V 為金屬成分的體積，但 M 小於金屬成分的質量
(C) $D > 8.96\text{g/cm}^3$ ，因為 M 為金屬成分的質量，但 V 小於金屬成分的體積
(D) $D > 8.96\text{g/cm}^3$ ，因為 V 為金屬成分的體積，但 M 大於金屬成分的質量

解析 用天平所測出的質量 M 正確，但排水法測得的體積 V 會包含空心金屬球內部的體積，所以 V 會大於金屬球中金屬成分的體積。再代入 $D = M/V$ ，由於 V 比較大，故算出的密度 $D < 8.96\text{g/cm}^3$ 。答案選(A)。

111會考〔41〕 | 38% | 燃燒實驗與酸鹼性檢測 | 第四冊

- (D) 2. 下圖為老師進行實驗的步驟示意圖，在步驟四乙瓶溶液倒入前，若要預測甲瓶溶液顏色變化的可能情形，則下列的預測何者最合理？



- (A) 只有一種可能，會觀察到顏色由無色變成紅色
(B) 只有一種可能，會觀察到顏色由紅色變成無色
(C) 有兩種可能，會觀察到顏色由無色變成紅色或維持無色
(D) 有兩種可能，會觀察到顏色由紅色變成無色或維持紅色

破題關鍵

1. 酚酞指示劑遇酸呈無色；遇鹼呈紅色。
2. 酸鹼溶液相加不一定完全中和。

解析 (1) 酚酞在鹼性水溶液中呈紅色，在酸性水溶液中呈無色。
(2) 金屬氧化物溶於水呈鹼性，非金屬氧化物溶於水呈酸性。
(3) 鈉燃燒產生氧化鈉，氧化鈉溶於水產生氫氧化鈉呈鹼性，故甲瓶搖晃均勻後一開始呈紅色。
(4) 硫燃燒產生二氧化硫，溶於水產生亞硫酸呈酸性。
(5) 乙瓶溶液加入甲瓶後，可能乙瓶的酸性較弱， H^+ 莫耳數較甲瓶的 OH^- 莫耳數少，而溶液依然呈紅色（鹼性），或是乙瓶的酸性較強，即 H^+ 莫耳數較甲瓶的 OH^- 莫耳數多時，此時溶液呈無色。

題組

請閱讀下列敘述後，回答 1.～3. 題：

下表為甲、乙、丙三種常用消毒液的簡介。

消毒液	甲	乙	丙
名稱	消毒用酒精 (C ₂ H ₅ OH)	漂白水 (NaOCl)	次氯酸水 (HClO)
使用濃度	體積百分率濃度 75%	500 ppm	200 ppm
酸鹼性	中性	鹼性	酸性
消毒機制	使病菌的蛋白質變質失去活性	使病菌的多種有機分子發生氧化反應，反應後生成氯離子	
應用範圍	人體、一般環境	一般環境	
注意事項	1. 具可燃性，需遠離火源 2. 濃度介於 70%～78% 時，消毒效果最佳	1. 不可與鹽酸混用 2. 需放置於陰涼處，避免陽光直射	

111會考補考〔44〕 | 密度與濃度表示法 | 第三冊

(A) 1. 已知甲、乙、丙和酒精的密度依序為 0.85g/cm³、1g/cm³、1g/cm³、0.8g/cm³，則每 100mL 的甲、乙、丙三種消毒液中，所含溶質質量的大小關係，應為下列何者？

- (A) 甲>乙>丙
- (B) 乙>甲>丙
- (C) 乙>丙>甲
- (D) 丙>乙>甲

破題關鍵

- 1. 體積百分率濃度、百萬分點濃度 ppm 與密度的公式計算。
- 2. 體積表示轉換：1mL = 1cm³

解析 依濃度表示法的不同，有不同的計算順序。

- (1) 甲溶液以體積百分率濃度表示，先用體積百分率濃度求出溶質體積，再用溶質密度求溶質質量。
甲溶液：溶質體積 = 100×0.75 = 75 (mL)，溶質質量 = 75×0.8 = 60 (g)。
- (2) 乙、丙溶液以百萬分點濃度 ppm 表示，先用溶液密度求溶液質量，再用 ppm 求溶質質量。
乙溶液：溶液質量 = 100×1 = 100 (g)，溶質質量 = 100×500×10⁻⁶ = 5×10⁻² (g)
丙溶液：溶液質量 = 100×1 = 100 (g)，溶質質量 = 100×200×10⁻⁶ = 2×10⁻² (g)

111會考補考〔45〕 | 酸鹼程度的表示 | 第四冊

(C) 2. 甲、乙、丙三種消毒液的 pH 值大小關係應為下列何者？

- (A) 甲>丙>乙
- (B) 乙>丙>甲
- (C) 乙>甲>丙
- (D) 丙>甲>乙

↓
鹼性>中性=7>酸性

解析 甲為中性，pH值 = 7；乙為鹼性，pH值 > 7；丙為酸性，pH值 < 7。

111會考補考〔46〕 | 氧化還原反應 | 第四冊

(C) 3. 根據上表中次氯酸水的消毒機制，下列說明何者正確？

- (A) 次氯酸進行氧化反應，有機分子進行氧化反應
- (B) 次氯酸進行氧化反應，有機分子進行還原反應
- (C) 次氯酸進行還原反應，有機分子進行氧化反應
- (D) 次氯酸進行還原反應，有機分子進行還原反應

破題關鍵

氧化、還原反應必同時進行。

解析 因為氧化、還原反應必同時進行，且表中提及：「使病菌的多種有機分子發生氧化反應」，故次氯酸進行還原反應。