

選擇題測驗試題

December 5th, 2019





考試規則

- 1. 你**不可以**攜帶任何個人物品進入試場,除了水壺、個人所需要的醫藥用品或被認可 的個人醫療設備。
- 2. 你必須坐在指定的位置。
- 3. 檢查大會提供的文具(筆、計算機和計算紙)。
- 4. 在"START"的訊號出現之前不可以開始作答。
- 5. 在考試期間,你**不可以**離開考場,除非有緊急狀況並在指導委員/工作人員/監考人員的陪同之下。
- 6. 如果你需要去上廁所, 請舉起你的手。
- 7. 不可以干擾其他競賽者,若需要協助請舉手並且等待指導委員來協助。
- 8. 不可以討論試題。你必須留在你的位置上,直到考試結束,即使你已經完成作答。
- 9. 考試時間終了的時候,你將會聽到"STOP"的訊號,在這個訊號之後就不能在答案卷上書寫任何東西。將試題卷、答案卷及文具(筆、計算機和計算紙)整齊的放在你的桌面上,在全部的答案卷收齊之前**不可**離開試場。





考試說明

- 1. 在 "START"的訊號之後,你會有4個小時的時間來作答。
- 2. 只可使用大會所提供的筆和鉛筆。
- 3. 在答案卷上寫下你的姓名、編號、國家名稱並在答案卷上簽名。如果你沒有答案卷, 請舉手。
- 4. 仔細閱讀每一個問題,在答案卷的選項上打叉來表示你所選擇的答案(如下所示)。每 一題只有一個正確答案。

例如:(A)是你的答案。

1	X	В	С	D

5. 如果你要更改答案,必須將第一次的答案先圈起來,然後再在新的答案上打叉 (如下所示),每題只能更改一次正確答案,超過一次的更改就沒有分數。

例如:(A) 是你原來的答案,而(D)是你最後的答案。

1	В	С	X
---	---	---	---

- 6. 只有答案卷會被評分。在你把答案寫在答案卷之前,可以使用所提供的計算紙。
- 7. 評分規則

正確答案:+1分

錯誤答案:-0.25分

沒答案 :0分

- 8. 總共有30題。
- 9. 在 "START"的訊號之後,檢查考卷的頁數是否完整(30 題-19 頁),如果你發現有任何缺頁,舉起你的手。
- 10. 第4和5頁提供了作答的有用資訊。





一般資訊

常數					
Acceleration due to gravity 重力加速度	$g = 9.81 \text{ m/s}^2$				
Universal gas constant 理想氣體常數	$R = 8.314 \frac{J}{\text{mol} \cdot K}$				
	$R = 0.08206 L \cdot atm/mol \cdot K$				
Refractive index of air 空氣折射率	n = 1				
Avogadro's constant 亞弗加厥常數	$N_A = 6.022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$				
Speed of light 光速	$c = 2.998 \times 10^8 \text{ m/s}$				
Planck's constant 普朗克常數	$h = 6.626 \times 10^{-34} J \cdot s$				
Specific heat capacity of water 水的比熱 容	$c_w = 4.18 \text{ kJ/kg} \cdot ^{\circ}\text{C}$				





18	2 He	4.0026	10 Ne neon 20.180	18 argon 39.948	36	krypton	83.798(2)	Xenon	131.29	Rn radon	Og oganesson
8		17	9 F fluorine 18.988	CI Chlorine 36.45 [35.446, 35.457]	35	bromine	[79,901, 79,907]	53 lodine	126.90	85 At astatine	TS Termessine
		16	8 O oxygen 15.989, 16.000]	16 Sulfur 22.08 32.089, 32.076]	8 6	selenium	78.971(8)	52 Te tellurium	127.60(3)	Po polonium	116 Lv Ivemorium
		15	C N N Carbon carbon clirogen (12.009,12.012) [14.009,12.012] [14.009,12.012] [14.009,12.012]	P phosphorus	33	AS	74.922	Sb antimony	121.76	83 Bi bismuth	Mc moscovium
		14	6 C carbon 12.009, 12.012]	14 Silcon 28.086, 28.086]	32	germanium	72.630(8)	Sn m	118.71	82 Pb lead	114 FI flerovium
S	ř	13	5 B boron 10.81 [10.806, 10.821]	AI AI aluminium 26.982	£ (gallium	69.723	49 Indium	114.82	81 Thallium 204.38, 204.39]	Nh nihonium
ement				12	30	Zinc	65.38(2)	Cd cadmium	112.41	Hg mercury zee.se	Cn copernidum
the Ele				F	58	copper	63.546(3)	Ag silver	107.87	79 Au gold 196.97	Rg roentgenium
IUPAC Periodic Table of the Elements				10	28	nickel	58.693	Pd palladium	106.42	78 Pt platinum 195.08	Ds damstadtium
lic Tak				6	27	cobalt	58,933	Rh modium	102.91	77	109 Mt meltnerium
Period				ω	26	iron	55,845(2)	Ru ruthenium	101.07(2)	76 0s osmium 190.23(3)	108 Hs hassium
UPAC				2	25	manganese	54.938	Tc technetium		Re menium 186.21	107 Bh bohrium
				9	24	chromium	51,996	Mo molybdenum	95.95	74 W tungsten 183.84	Sg seaborgium
		8)	O O	Q.	23	vanadium	50.942	Nb niobium	92.906	73 Ta tantalum	105 Db dubnium
		Key:	Symbol name nonvertent standard atomic weight standard atomic weight	4	22	titanium	47.867	40 Zr zirconium	91.224(2)	72 Hf hafnium 178.49(2)	104 Rf rutherfordium
				ю	21	scandium	44.956	39 ★	88.906	57-71 lanthanoids	89-103 actinoids
		2	Be beryllium	12 Mg magnesium 24.205 [24.304, 24.307]	200	calcium	40.078(4)	38 Sr strontium	87.62	56 Ba barium 137.33	88 Ra radium
-	T hydrogen	1.0078, 1.0082]	3 Li lithium 6.94 [6.938, 6.997]	Na sodium 22.990	19	potassium	39.098	37 Rb rubidium	85,468	CS Caesium 132.91	87 Fr francium

Lu lutetium 174.97	103 Lr lawrencium
70 Yb ytterbium	No nobelium
Fm Tm thuffum	101 Md mendelevium
68 erblum 167.26	Fm Frmium
Ho Holmium 164.93	99 Es einsteinium
66 Dy dysprosium	98 Cf californium
Tb terbium	97 BK berkelium
64 Gd gadolinium 157.25(3)	98 Cm curium
63 Eu europium 151.96	95 Am americium
Sm samarium 150.36(2)	94 Pu plutonium
Pm promethium	93 Np neptunium
Nd neodymium	92 U uranium 238.03
Pr praseodymium 140.91	91 Pa protactinium 231,04
58 Ce cerium 140.12	90 Th thorium
La lanthanum	89 Ac actinium









> 在"開始"的訊號之前 不可翻到下一頁, 否則你將會受到處罰。





Q1:在卡達狩獵旅行期間,汽車由靜止開始向東行駛。 如果作用在汽車上的淨力與 (t²)成正比,(t)表示時間,則汽車的動能與什麼成正比?



B. t^3

C. t^4

D. t^6



Q2:將直徑為d的圓盤形軟木塞放在水中。將迴紋針加到軟木的頂部。再用食用油代替水,重複此實驗。下列何者表示在兩種情況下,軟木完全浸入液體前可添加的迴紋針最大數量的關係式?("n"是指迴紋針的數量,"ρ"是指密度,"w"是指水,"o"是指油,"c"是指軟木塞)?

A.
$$\frac{\mathbf{n}_w}{\mathbf{n}_o} = \frac{\mathbf{h}_w(\rho_o - \rho_c)}{\mathbf{h}_c(\rho_c - \rho_w)}$$

B.
$$\frac{n_w}{n_o} = \frac{(\rho_o - \rho_c)}{(\rho_c - \rho_w)}$$

C.
$$\frac{n_w}{n_o} = \frac{(\rho_w - \rho_c)}{(\rho_o - \rho_c)}$$

D.
$$\frac{\mathbf{n}_w}{\mathbf{n}_o} = \frac{\mathbf{h}_o(\rho_o - \rho_c)}{\mathbf{h}_w(\rho_c - \rho_w)}$$

Q3:一個裝有可行光合作用綠藻的燒瓶和另一個不含藻類的控制組燒瓶同時被放在同一個光源下,光照開啟12小時,接著黑暗12小時。在每一個12小時周期結束時,監測兩燒瓶中的氧氣濃度,含有藻類的燒瓶與控制組的燒瓶相比,其燒瓶中溶氧相對濃度為何?

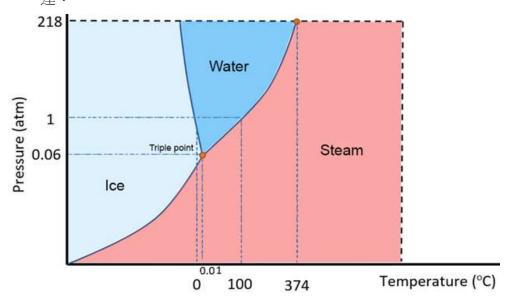
含有藻類燒瓶中的氧氣將會...

- A. 始終較高
- B. 始終較低
- C. 照光時較高,但在黑暗時則一樣
- D. 照光時較高,但在黑暗時則較低





Q4:地球上的所有生命都需要水,水在我們的生態系統中以三種狀態循環:固體、液體和氣體。在封閉容器中的三個相與溫度和壓力的關係,通常以下面的相圖來表達:



請問下列敘述哪些正確?

- i. 分隔任何兩個區域的粗線表示水的兩相在平衡時可共存
- ii. 壓力降低時,熔點降低,沸點提高
- iii. 在溫度0.01℃和壓力0.06 atm,冰、液態水、水蒸汽可以平衡共存。
- iv. 在100℃時,水的蒸氣壓比海平面上的大氣壓高。
- A. i and ii only
- B. i and iii only
- C. iii and iv only
- D. ii and iv only
- Q5:根據下列尚未平衡的反應方程式,欲產生12個水分子需要多少H₂分子?假設第一個反應100%產率

$$H_{2(g)} + N_{2(g)} \longrightarrow NH_{3(g)}$$

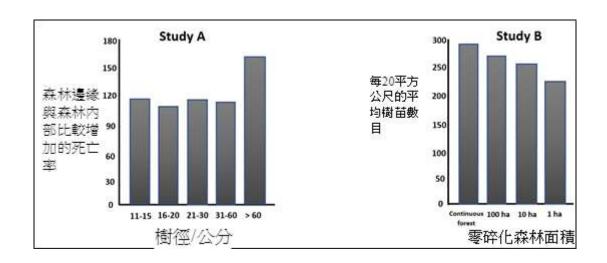
$$NH_{3(g)} + CH_{3}Cl_{(g)} + NaOH_{(aq)} \longrightarrow NaCl_{(s)} + CH_{3}NH_{2(g)} + H_{2}O_{(l)}$$

- A. 18 個分子
- B. 12 個分子
- C. 24 個分子
- D. 4 個分子





Q6:下圖呈現森林零碎化對樹木的影響。在研究A中,估算在森林內部以及零碎化森林邊緣區,不同大小樹木其死亡或瀕臨死亡的數量比例。不同大小的樹木,在森林邊緣區與森林內部相比較,邊緣區樹木死亡或瀕臨死亡的數量比例增加。在研究B中,量測一個連續的森林以及零碎化森林面積為100公頃(ha)、10公頃(ha)、1公頃(ha)新萌發的樹苗數量(1公頃為10,000平方公尺),其結果如下圖。



根據以上研究,考量下列敘述:

- i. 森林邊緣區的條件較適合樹木的存活
- ii. 在森林內部,樹徑較寬的樹木有較高的存活數量
- iii. 森林內部的樹木存活較佳可能是由於對風的傷害較不敏感
- iv. 森林邊緣的樹木存活較佳可能是由於對風的傷害較不敏感
- v. 100公頃大小的森林樹苗的密度比1公頃大小的森林樹苗的密度幾乎增加25%
- vi. 森林邊緣區的條件對樹苗是較合適的

上列敘述哪些近乎正確?

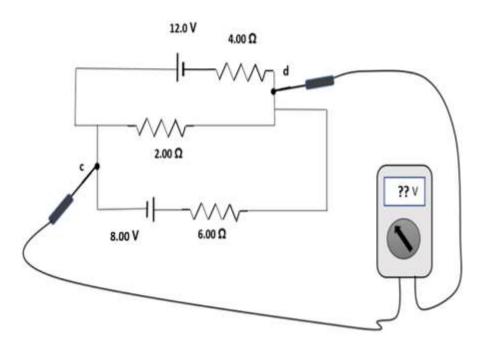
- A. ii, iii and iv
- B. i, iii and iv
- C. ii, iii and vi
- D. ii, iii and v
- Q7:小鼠的黑毛色(B)相對於棕毛色(b)為顯性,而長尾(T)相對於短尾(t)為顯性,則(BbTt x BBtt)交配產生的子代中,以分數表示為黑毛色短尾者的期待值。
 - A. 1/16
 - B. 3/16
 - C. 3/8
 - D. 1/2





- **Q8:**你的血液透過多種血管及腔室,在體循環及肺循環間相互流動。與心臟相連的血管及構造列示如下,則何者是血液從體循環流入的正確順序?
 - (1) 右心房(2) 左心房(3) 右心室(4) 左心室(5) 大靜脈(6) 主動脈(7) 肺動脈
 - (8) 肺靜脈
 - A. 1, 7, 3, 8, 2, 4, 6, 5
 - B. 1, 2, 7, 8, 3, 4, 6, 5
 - C. 5, 1, 3, 8, 7, 4, 2, 6
 - D. 5, 1, 3, 7, 8, 2, 4, 6
- **Q9:**物理實驗中,老師欲測試學生連接電路的能力,要求他們建立如圖所示的電路。 每個學生都有3個電阻(2.00Ω , 4.00Ω 和 6.00Ω)和2個理想電池(8.00 V和12.0 V)。

老師後來想評量學生的工作,但是沒有足夠的時間檢查每個電路的連接。因此決定使用電壓表來測量學生電路的c點和d點之間的電壓。如果連接正確,電壓表讀數是多少?

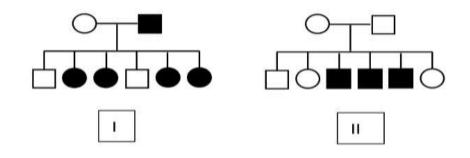


- A. 1.36 V
- B. 1.82 V
- C. 3.00 V
- D. 4.80 V





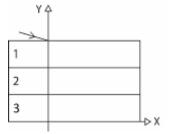
- Q 10:下列何者為體內呼吸過程中,二氧化碳的正確流向?
 - A. 由於組織細胞的二氧化碳分壓較高,因此二氧化碳自組織細胞流入血液
 - B. 由於肺的二氧化碳分壓較高,因此二氧化碳自血液流入肺
 - C. 由於血液的二氧化碳分壓較高,因此二氧化碳自組織細胞流入血液
 - D. 由於組織細胞的二氧化碳分壓較高,因此二氧化碳自血液流入組織細胞
- Q11:考量下列譜系圖,決定(I)(II)的遺傳型式?



- A. (I)是X染色體顯性性聯遺傳,(II)是X染色體隱性性聯遺傳
- B. (I) 是X染色體隱性性聯遺傳,(II) 是X染色體顯性性聯遺傳
- C. 兩者都是Y染色體性聯遺傳
- D. 兩者都是X染色體顯性性聯遺傳
- Q12:依據下表,下列哪個量子數的組合,不可能是在基態銀離子中之某一電子狀態?

n	1	m_l	ms

- A. 1 0 0 1/2
- B. 3 2 -1 -1/2
- C. 5 0 0 1/2
- D. 4 2 2 -1/2
- **Q 13**:一束光線由空氣中入射1,2,3 三層透明材料,其不同且彼此堆疊在一起,如圖示。每層的厚度皆為10.0 cm。各層的折射率分別為: n_1 =2.40, n_2 =2.00, n_3 =1.50。如果光束的入射角是75.0°,求出射光線從X軸離開時與垂直標記Y軸的橫向距離。
 - A. 30.3 cm
 - B. 23.4 cm
 - C. 18.3 cm
 - D. 9.02 cm







Q 14:攝影技術是科技的神奇禮物之一,為我們的生活增添了不少樂趣。在傳統的膠 片攝影中,氯化學在提供感光化合物氯化銀(AgCl)中扮演著重要的角色。 AgCl(s)的生成焓可由下式求出:

$$Ag(s) + \frac{1}{2}Cl_{2(g)} \longrightarrow AgCl_{(s)} \Delta H_F^\circ = -127 \text{ kJ/mol}$$

請依下表資料以回答以下問題:

Process	∆H° _{rxn} (kJ/mol)
$Ag(s) \rightarrow Ag(g)$	P
$Ag(g) \rightarrow Ag^{+}(g) + e^{-}$	Q
$Cl_{2(g)} \rightarrow 2Cl_{(g)}$	R
$Cl_{(g)} + e^{-} \rightarrow Cl_{(g)}$	S
$Ag^{+}(g) + Cl^{-}(g) \rightarrow AgCl(g)$	Т

下列哪一個式子等於以下反應的 ΔH^{o}_{rxn} ?

$$Cl_{2 (g)} + 2e^{-} \rightarrow 2Cl_{(g)}$$

- A. R + S
- B. R-S
- C. R + 2S
- D. $\frac{R}{2}$ S
- Q 15:卡達燃料添加劑公司(QAFAC)生產的石化產品之一是甲醇(CH₃OH)。在石油化學工業中,甲醇被用作製造各種溶劑的原料。它是一種潔淨能源,也是我們使用的日常用品的原料,例如粘合劑,塑料,LCD螢幕,家具,地毯,甲醇燃料電池以及製藥業。

液態甲醇的燃燒焓為 $\Delta \mathbf{H}^{\circ}$ = -726.4 kJ/mol. 請利用液態甲醇的燃燒反應以及以下資料來計算生成甲醇(CH_3OH)的標準焓。

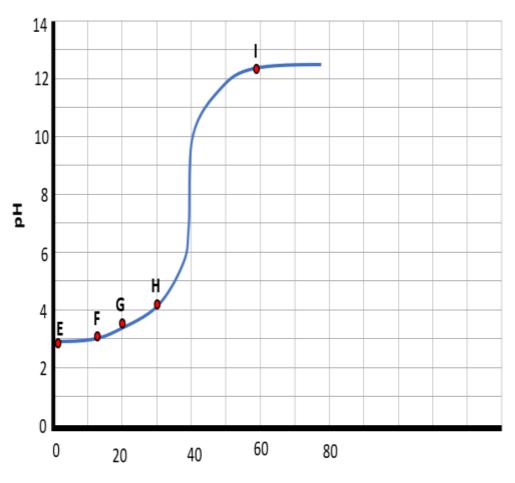
C (graphite) +
$$O_2(g)$$
 \longrightarrow $CO_2(g)$ $\Delta H^o = -393.5 \text{ kJ/mol}$
 $H_2(g) + \frac{1}{2} O_2(g)$ \longrightarrow $H_2O(l)$ $\Delta H^o = -285.8 \text{ kJ/mol}$

- A. -1691.5 kJ/mol
- B. -238.7 kJ/mol
- C. 296.4 kJ/mol
- D. 47.1 kJ/mol





Q 16:以0.01 M KOH溶液滴定60.0 mL未知莫耳濃度的單質子酸HA。滴定的pH與鹼體積的關係,如下所示:



Volume of 0.01M KOH added (ml.)

下列哪種物質在"F"點處的濃度最高,並且在滴定曲線的哪一點處, $[A^-]$ 大約接近 [HA]的兩倍,請依序正確地填寫下表?

在"F"點處	$[A^{-}]=2[HA]$

A. HA , H

B. A G

C. HA, F

D. A- , E





Q 17:在海灣地區和整個中東地區,阿拉伯咖啡或"Qahwah"是一種非常重要的飲料。它指的是一種煮過的咖啡豆,其中包含小荳蔻和藏紅花等香料。喝Qahwah通常不加糖。Finjan是一個小巧的杯子(通常為25 mL體積),傳統上用於飲用這種阿拉伯咖啡。

在慶祝和聚會期間,會為客人提供數次Finjan半滿的阿拉伯咖啡。平均每杯Finjan含有約4.10 mg咖啡因, $C_8H_{10}N_4O_2$ 。

請問在半滿的Finjan杯中有幾個咖啡因分子?

- A. 3.07 x 10²⁴分子
- B. 2.52 x 10¹⁹分子
- C. 1.27 x 10¹⁹分子
- D. 6.36 x 10¹⁸分子



Arabic Coffee pot and Finjan cup)

Q 18:伊斯蘭藝術博物館是卡達最重要的文化成就之一。它的許多藏品之一是與17世紀印度Mughal 時期有關的金色琺瑯獵鷹雕像。它的重量為152克,由金和銅合金製成。假設將其加熱至96.72°C,然後放入20.00°C、13.40g水中,達到熱平衡後的水溫為46.97°C。假設沒有熱量散失,金色琺瑯獵鷹中銅的質量百分比是多少?(金的比熱 = 0.129 J/g °C, 銅的比熱= 0.389 J/g °C, 水的比熱= 4.184 J/g °C)

- A. 27.3%
- B. 35.3%
- C. 53.8%
- D. 72.7%

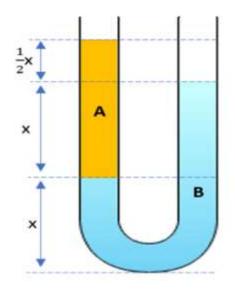


http://www.mia.org.qa/en/visitin





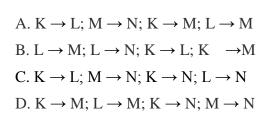
- Q19:在一個開口的U形管中有A和B兩種液體處於平衡狀態如圖示(兩種液體不混
 - 合),兩種液體的密度比(pA/pB)是多少?
 - A. 1/2
 - B. 2/3
 - C. 3/4
 - D. 2/1

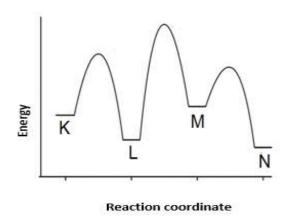


- **Q 20 :**在含有0.7147 M NH₃和0.2073 M NH₄ Cl的溶液中,可溶解Mg²⁺ 離子的最大濃度是多少?(Mg(OH)₂ Ksp = 1.2 10^{-11} ; NH₃ K_b=1.77 10^{-5})
 - A. 1.9 X 10⁻⁷ M
 - B. 3.2 X10⁻³ M
 - C. 1.3 X 10⁻³ M
 - D. 6.4 X10⁻⁶ M
- **Q 21:**氮循環是物質循環以及維持生態系功能的重要過程。固氮細菌為此過程的重要部分,是因為它們:
 - A. 將蛋白質分解成氨
 - B. 將大氣的氦轉成硝酸
 - C. 將大氣的氦轉成氨
 - D. 將硝酸轉變成N2,再釋放到大氣中

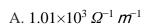


Q 22:根據能量圖,已知反應從左到右,以下哪些化學過程都是放熱的?





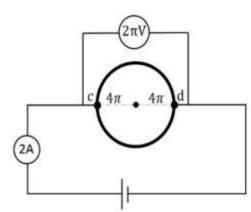
Q 23:將直徑為 πmm 的金屬線製成半徑為 $4\pi cm$ 的圓環,並將其連接到電路。 圖中顯示了 (c,d)端之間的電位差和電路中通過的電流。 估計電線的電導率是多少?取 π 為 3.14。



B.
$$2.03 \times 10^3 \ \Omega^{-1} \ m^{-1}$$

C.
$$4.06 \times 10^3 \ \Omega^{-1} \ m^{-1}$$

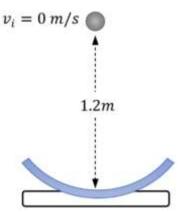
D.
$$8.11 \times 10^3 \ \Omega^{-1} \ m^{-1}$$



Q 24:如圖所示,將焦距 f=0.50m 的凹面鏡放置在基座上。質量 m的球從高度 1.2 m沿 主軸垂直撞上鏡子。如果在每次與鏡子碰撞後,球會失去 16% 的能量,那麼當球在第二次碰撞後達到最大高度時,球與鏡子形成的像之間的距離是多少? 假設下落的球不會破壞鏡子。



C. 0. 66*m*



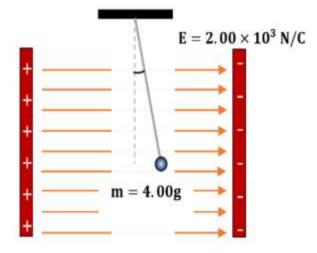




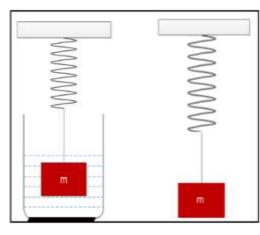
Q 25: 如圖所示,在均勻電場中,由一長20.0 cm的弦懸掛著一個4.00g 帶電 +3.00 μC 的小塑料球。

如果當弦與垂直線成角度 θ 時球處於平衡狀態,則 θ 等於零的位置與平衡位置 之間的線性位移為何?

- A. 1.80 cm
- B. 2.02 cm
- C. 3.03 cm
- D. 4.20 cm



- **Q 26**: 將一塊密度為 $2700 \ kg / m^3$ 的立方塊連接到彈簧常數k的彈簧上。 如圖所示,將立方塊浸入密度為 $1000 \ kg / m^3$ 的水中。計算當立方塊在水中與空氣中時彈簧的伸長量之比。
 - A. $\frac{5}{9}$
 - B. $\frac{17}{27}$
 - C. $\frac{19}{33}$
 - D. $\frac{233}{457}$



- Q 27:某科學家在溫室中種植玉米,目的是要獲得大量生產她關切他的溫室由於強光 導致過熱。她尋找使用有色透光的塑膠薄板為其溫室遮蔭,她應該選用哪一種顏 色的薄板,來降低光照總能量同時仍能維持最大的植物生長?
 - A. 綠
 - B. 藍
 - C. 橘
 - D. 所有顏色都可以選





Q 28:一組學生進行了探討過氧化氫酶(Catalase)酵素活性的實驗,他們在一試管中加入1cm³的過氧化氫,接著加入1cm³的過氧化氫酶溶液,所產生的氧氣氣泡使得試管內容物升起形成泡沫,學生們測量泡沫的最高高度,並將數據記錄於下方表一中。根據表一的數據,學生們歸納出如下的結論。

表一:泡沫高度與溫度對照表

Temperature	Height of foam (cm)						
°C	Test 1	Test 2	Test 3	Mean			
20	3.3	0.2	3.1	2.2			
30	5.0	5.2	5.3	5.1			
40	3.9	4.3	4.2	4.1			
50	2.2	2.1	1.9	2.0			
60	0.0	0.0	0.0	0.0			

根據表一的數據,學生們歸納出如下的結論。

- (i) 上升至40° C 時,反應速率降低
- (ii) 上升至30°C 時,反應速率增加
- (iii) 上升至40°C 時,反應速率增加
- (iv) 過氧化氫酶是一種蛋白質,被觀察到在60°C 時完全變性。
- (v) 如重複本實驗,應加入35°C 時的數據,以探討過氧化氫酶的最反應溫度

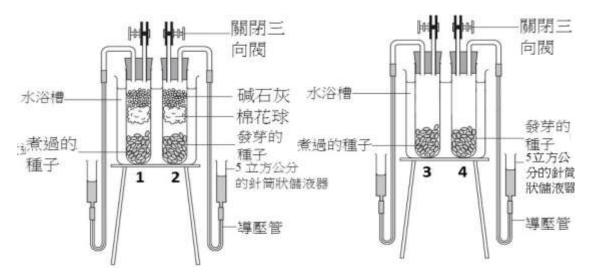
你認為下列選項中,何者正確?

- A. 只有 I 和 IV
- B. 只有 II 和 V
- C. 只有 II, IV 和 V
- D. 只有 III, IV 和 V
- Q 29:呼吸計(respirometer) 為一可用於測量生物呼吸反應速率的裝置,下方為其示意圖,它利用壓力的變化來偵測氧氣的吸收。碱石灰是由CaO和NaOH形成的化合物。

下方所示的呼吸計1, 2, 3 和4均被設定在 25° C,反應30分鐘後,記錄下方5cm 3 儲液器的液面。







利用圖中所提供的資訊,預測 5 cm3 針筒狀儲液器的液面,將產生何種變化?

- A.1. 下降 2. 上升 3. 下降 4. 上升
- B.1. 不變 2. 下降 3. 不變 4. 下降
- C. 1. 不變 2. 下降 3. 不變 4. 上升
- D.1. 下降 2. 上升 3. 不變 4. 下降

Q 30:如圖所示,在2019卡達馬拉松賽期間,一輛速度為30.0 m/s的救護車,其警笛頻率為 5.00×10^2 Hz。運動員以4.00 m/s的速度奔跑,當救護車經過跑步者時,跑步者感覺到的頻率變化為何? 空氣中的聲音速度為343 m/s。



- A. $-0.76 \times 10^2 \, Hz$
- B. $0.99 \times 10^2 \, Hz$
- C. $-0.89 \times 10^2 \, Hz$
- D. $0.85 \times 10^2 \, Hz$