1. 有一界面活性劑，其主要特性爲清潔與去污效果佳，且價格便宜，但對皮膚有一定的刺激性，根據上述內容，則此界面活性劑最有可能屬於下列何種類型？
(A) 陰離子型　(B) 陽離子型　(C) 兩性型　(D) 非離子型

2. 在管線儀器流程圖中，下列哪一種符號表示該儀器安裝在控制室？
(A) 

(B) 

(C) 

(D) 

3. 有關測量儀器所對應的測量原理，下列何者**錯誤**？
(A) 差壓式流量計(differential pressure type flow meter)：白努利定律(Bernoulli's law)
(B) 巴登管壓力計(Bourdon tube pressure gauge)：電磁感應(electromagnetic induction)原理
(C) 熱電偶溫度計(thermocouple thermometer)：西貝克效應(Seebeck effect)
(D) 位移式浮筒液位計(displacement level gauge)：阿基米德原理(Archimedes princlple)

4. 有關質能均衡的敘述，下列何者正確？
(A) 恆穩狀態(steady state)下，系統的累積量、輸入量及輸出量均爲零
(B) 一物料的溫度愈高，其焓值愈低
(C) 在無核反應的化工程序中，其質量結算時應遵守能量守恆定律
(D) 在一般的化學反應下，進、出系統的惰性物質，其莫耳數不會發生變化

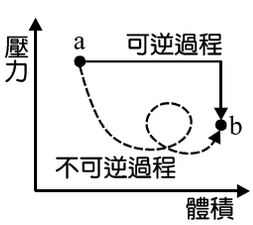
5. 有關立方晶系與其單位晶格之敘述，下列何者**錯誤**？
(A) 共有三種單位晶格，分別爲簡單立方、底心立方及面心立方
(B) 單位晶格的三軸長均相等，面角均爲 90°
(C) 單位晶格中，裝填分率(packing fraction)最高者爲面心單位晶格
(D) 面心單位晶格中共有 4 顆粒子

6. 某製程 $2A+B\rightarrow C$，若每小時輸入至反應器 A、B 的莫耳數分別爲 80 mol、50 mol，已知限量試劑(限量反應物)的轉化率爲 40%，則每小時輸出反應器 C 的莫耳數爲多少 mol？
(A) 16　(B) 20　(C) 32　(D) 40

7. 有一卡諾循環(Carnot cycle)熱機於 227°C 與 27°C 間操作，若每一循環操作中，向高溫熱槽吸收 6000 J 的熱量，則此熱機每一循環可作淨功爲多少 J？
(A) 713　(B) 2400　(C) 3600　(D) 5286

8. 已知 1000 K 下，理想氣體 A 可分解成理想氣體 B 及 C，此反應的反應速率常數爲 $0.075\ M\cdot s^{-1}$。在此溫度下，若將 3.0 mol A 注入至 5.0 L 的眞空容器內，則 A 的濃度降至一半須經過多少 s？(假設 $\ln 2=0.69$)
(A) 2.0　(B) 4.0　(C) 9.2　(D) 22

9. 如圖(一)所示，有一理想氣體從狀態 a 經由兩種路徑變成狀態 b，兩種路徑分別爲可逆過程(圖中實線)及不可逆過程(圖中虛線)，則理想氣體經兩路徑的焓變化量(ΔH)、系統熵變化量(ΔS)之比較，下列何者正確？
(A) ΔH：可逆過程 > 不可逆過程
(B) ΔH：可逆過程 < 不可逆過程
(C) ΔS：可逆過程 > 不可逆過程
(D) ΔS：可逆過程 = 不可逆過程



圖(一)

10. 2.5 mol 雙原子理想氣體於 300 K 下，由 2 atm 可逆恆溫膨脹至 1 atm，下列敘述何者**錯誤**？(假設 $\ln 2=0.69$，氣體常數 $R=0.082\ \frac{atm\cdot L}{mol\cdot K}=1.987\ \frac{cal}{mol\cdot K}=8.314\ \frac{J}{mol\cdot K}$)
(A) 該過程的內能變化量等於零
(B) 該過程下，功與熱量互爲等值異號
(C) 該過程的系統熵變化量爲正值
(D) 該氣體的定壓莫耳熱容量約爲 4.97 cal/mol·K

▲閱讀下文，回答第 11-12 題

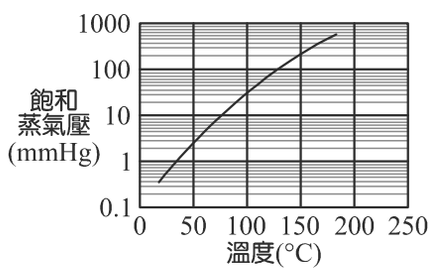
日常生活中使用的冷氣機主要有兩種：定頻式冷氣機與變頻式冷氣機。兩者最大的區別在於空調壓縮機的運轉方式。當室溫達到設定溫度後，定頻式冷氣機的壓縮機會停止運轉，直到室溫超過設定溫度後才重新啓動；而變頻式冷氣機的壓縮機則會以低頻率持續運轉以維持在設定溫度。此外，定頻式與變頻式冷氣機內都需要安裝溫度傳感器來測量室內溫度，以此作爲控制壓縮機運轉的依據。一般所使用的溫度傳感器爲 NTC(Negative Temperature Coefficient)熱敏電阻溫度計，屬於負溫度係數類型，其代表當溫度愈高，感測元件的電阻值愈小。常用於冷氣機的 NTC 溫度計型號有 5K、10K 等，其數值表示在 25°C 時的電阻值。

11. 有關定頻式冷氣機與變頻式冷氣機控制壓縮機之模式，下列何者正確？
(A) 兩者均爲開關式控制(on-off control)
(B) 兩者均爲比例積分微分控制(簡稱 PID control)
(C) 前者爲開關式控制；後者爲比例積分微分控制
(D) 前者爲比例積分微分控制；後者爲開關式控制

12. 內文所提 NTC 熱敏電阻溫度計之敘述，下列何者**錯誤**？
(A) 感測元件的材質可爲純鉑金屬
(B) 感測元件的電阻值與溫度有關
(C) 屬於接觸式溫度計
(D) 傳輸的訊號屬於電子訊號

▲閱讀下文，回答第 13-15 題

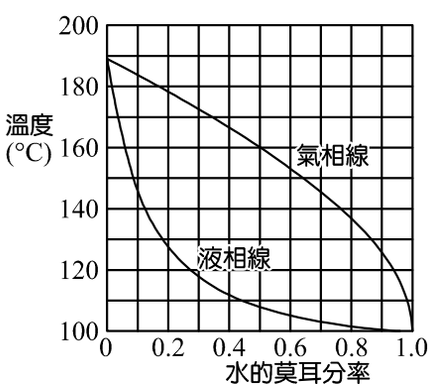
二甲基亞碸(Dimethyl sulfoxide)簡稱 DMSO，其分子式爲 $(CH_3)_2SO$。DMSO 爲一種含硫有機化合物，常溫下爲無色、無味的透明液體，其具有高極性、高沸點及高熱穩定等性質。DMSO 屬於非質子溶劑(簡化來講，即爲不能解離出氫離子的溶劑)，對許多極性與非極性化合物有良好溶解能力，且可與多種有機溶劑及水混溶，因此經常被用來作爲化學藥品的溶劑。圖(二)爲 DMSO 的飽和蒸氣壓與溫度之關係，其中縱坐標用對數的方式表示。



圖(二)

13. 有關二甲基亞碸(DMSO)的敘述，下列何者**錯誤**？
(A) 爲極性分子
(B) 對極性化合物有高溶解性，也對非極性化合物有高溶解性
(C) 其飽和蒸氣壓(mmHg)與溫度(°C)幾乎呈線性關係
(D) 在 100°C 下，DMSO 的飽和蒸氣壓約爲 33 mmHg

14. 在 1 大氣壓下，將不同比例的二甲基亞碸與水混合，並測定該混合液的泡點及露點，所得的實驗結果如圖(三)所示，下列敘述何者**錯誤**？
(A) 在同溫下，二甲基亞碸液體的揮發性比水低
(B) 二甲基亞碸的正常沸點約爲 189°C
(C) 在 1 大氣壓下，將 3.2 莫耳二甲基亞碸與 4.8 莫耳水混合後，再升溫至 130°C，此時呈現氣-液共存
(D) 在 1 大氣壓下，二甲基亞碸與水的混合液(其中二甲基亞碸的莫耳分率爲 0.60)之泡點約爲 105°C

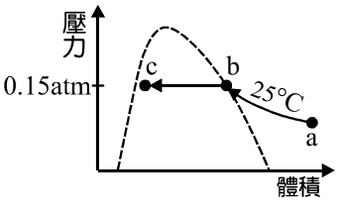


圖(三)

15. 承上題，若要測量該混合液的某些性質，下列何者正確？
(A) 可利用 X-射線繞射(XRD)測定混合液的密度
(B) 可利用杜努嗇張力計(Du Noüy tensiometer)測量混合液的黏度
(C) 可利用 pH 計測量混合液的電導率
(D) 可利用滴數計(stalagmometer)測量混合液的表面張力

▲閱讀下文，回答第 16-18 題

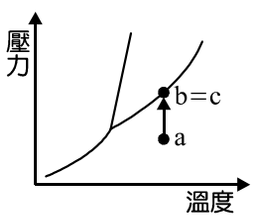
在一化工製程中，生產主要產品的同時，會產生一種可凝結性氣體(蒸氣)之副產物(屬於純物質)。而該副產物蒸氣若直接排放至大氣中將對環境造成一定的影響，因此需要藉由壓縮機將其壓縮成液體，以便回收。若輸入壓縮機前的空氣狀態爲 1 atm、25°C，其莫耳百分比之組成爲 95%空氣及 5%副產物蒸氣，經等溫壓縮過程後至少需回收空氣中 90%的副產物才能排放至大氣中，而副產物蒸氣的壓力(P)與體積(V)關係圖如圖(四)所示，圖中點 a 爲初始狀態，經等溫壓縮至點 b、點 c。(已知 25°C 下，副產物液體的飽和蒸氣壓爲 0.15 atm)

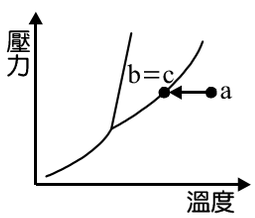


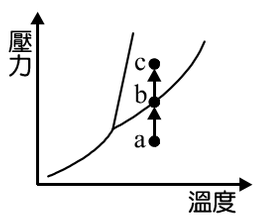
圖(四)

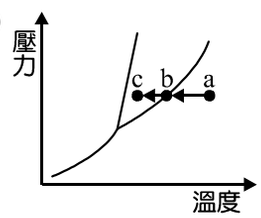
16. 有關內文所提的副產物之敘述，下列何者正確？
(A) 其蒸氣必爲理想氣體　(B) 其蒸氣必爲非理想氣體
(C) 其液體必爲理想溶液　(D) 其液體必爲非理想溶液

17. 根據圖(四)，副產物蒸氣經等溫壓縮轉變爲液體之過程(a→b→c)各點所對應至壓力(P)與溫度(T)之關係圖中，下列何者正確？

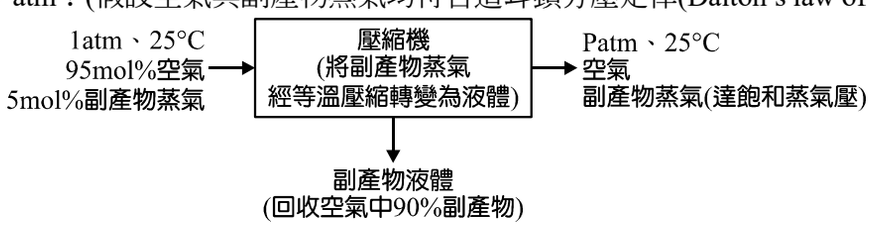
(A)


(B)


(C)


(D)


18. 圖(五)爲回收副產物的簡易流程圖，若要順利回收空氣中 90%副產物，則壓縮機出口的絕對壓力(即問圖中的 P)至少約爲多少 atm？(假設空氣與副產物蒸氣均符合道耳頓分壓定律(Dalton's law of partial pressure))



圖(五)

(A) 0.15　(B) 3.1　(C) 29　(D) 42

▲閱讀下文，回答第 19-21 題

在電化學中，研究極化現象具有其重要性。極化現象會導致電化學反應的能量損失，若能有效降低極化現象，將能提高能量的轉換效率。此外，許多工業過程如電鍍、電解都伴隨極化現象發生，若研究極化現象則可優化這些過程，提高生產效率與品質。現今，有一種電解過程需要通入比可逆電壓更高的電壓，以克服電子轉移到電極表面的速率與溶液離子在電極上反應速率不相等所導致的極化現象(稱其爲極化現象-I)，從而使反應順利進行。科學研究發現，此極化現象-I 能藉由在電極表面覆蓋催化劑來降低所需電壓，從而減少能源的消耗。

19. 內文所提的極化現象-I 發生於下列何種界面上？
(A) 固-固界面　(B) 固-液界面　(C) 液-液界面　(D) 液-氣界面

20. 有關極化現象的敘述，下列何者**錯誤**？
(A) 極化現象的程度可用過電壓(overvoltage)來表示
(B) 當通入的電壓愈高才能使反應順利進行，代表極化現象愈明顯
(C) 內文所提的極化現象-I 爲活化極化(activation polarization)
(D) 內文所提的極化現象-I 也可藉由降低系統溫度來降低所需電壓

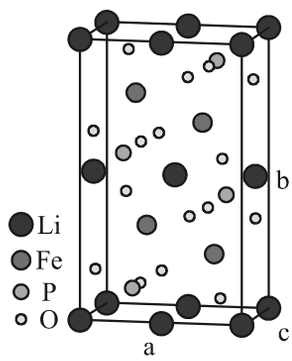
21. 有關內文所提的催化劑之敘述，下列何者正確？
(A) 該催化劑屬於均相催化劑
(B) 電極覆蓋催化劑能使反應順利進行，表示該反應必爲吸熱反應
(C) 覆蓋催化劑能使反應順利進行，因爲它使電極表面變爲多孔性結構，從而增加反應的接觸面積
(D) 覆蓋催化劑會改變原先在電極上所進行的反應途徑

▲閱讀下文，回答第 22-25 題

鋰離子電池爲一種常見的可充電電池，因其高能量密度、低自放電率及無記憶效應而被廣泛應用。最常應用於消費類電子產品，如數位相機、智慧型手機及筆記型電腦等。此外，鋰離子電池在電動汽車與儲能系統中也有廣泛的應用。鋰離子電池的工作原理是透過鋰離子在電池的正極與負極之間的移動來進行充、放電過程。目前鋰離子電池一般以石墨作爲負極材料，其放電時的反應式：$LiC_6 \rightleftharpoons Li^+ + 6C + e^-$(其中 LiC_6 表示每 6 個碳原子能插入 1 個鋰離子)；而以磷酸鐵鋰($LiFePO_4$)作爲正極材料，其放電時的反應式：$FePO_4 + Li^+ + e^- \rightleftharpoons LiFePO_4$

22. 有關以石墨爲負極、磷酸鐵鋰爲正極之鋰離子電池的敘述，下列何者**錯誤**？
(A) 屬於二次電池的一種
(B) 放電時，其鋰離子與電子從石墨層中脫插
(C) 充電時，電池總反應式爲 $LiC_6 + FePO_4 \rightleftharpoons 6C + LiFePO_4$
(D) 充電時，陽極爲磷酸鐵鋰；陰極爲石墨

23. 磷酸鐵鋰($LiFePO_4$)的單位晶格結構如圖(六)所示，其中晶軸長 $a = 6.008$ Å、$b = 10.334$ Å、$c = 4.693$ Å，則磷酸鐵鋰的單位晶格屬於下列何種晶系？
(A) 斜方晶系
(B) 菱形晶系
(C) 四方晶系
(D) 立方晶系



圖(六)

24. 現今有一鋰離子電池的規格：電壓爲 3.2 V、電池容量爲 2200 mAh。若該電池的石墨材料中，每 6 個碳能插入 1 個鋰離子，並儲存 1 個電子，則該鋰離子電池要存滿電至少需要約多少莫耳碳？(假設 1 法拉第 F 等於 96500 庫倫 C)
(A) 0.0821　(B) 0.135　(C) 0.493　(D) 0.884

25. 承上題，若該電池使用一段時間後，欲用三用電錶測其電壓的數值時，須將三用電表中的功能範圍選擇開關轉至下列何種符號區域內，才能正確地獲得電壓數值？
(A) DCA　(B) DCV　(C) ACA　(D) ACV

26. 下列何種操作適用於固體與固體的混合？
(A) 攪拌(agitation)　(B) 捏合(kneading)　(C) 摻合(blending)　(D) 乳化(emulsion)

27. 下列何種閥**不適合**用於調節流體流量？
(A) 球塞閥(ball valve)　(B) 角閥(angle valve)
(C) 蝶形閥(butterfly valve)　(D) 針閥(needle valve)

28. 下列何種混合物適用於結晶法來分離？
(A) 苯與甲苯的混合物　(B) 蔗糖與水的混合物
(C) 沙粒與水的混合物　(D) 懸浮粒子與空氣的混合物

29. 下列何種乾燥裝置適用於水泥、礦物及汙泥等無機物之乾燥？
(A) 旋轉乾燥器(rotary dryer)　(B) 眞空乾燥器(vacuum dryer)
(C) 噴霧乾燥器(spray dryer)　(D) 桶式乾燥器(drum dryer)

30. 有關蒸發器附件的敘述，下列何者**錯誤**？
(A) 霧沫分離器用於回收蒸發時溶液產生的霧沫　(B) 冷凝器用於降低濃縮液的溫度
(C) 眞空泵可降低溶液沸點，增大傳熱的溫差　(D) 祛水器用於排除冷凝水，並防止水蒸汽散失

31. 有關流體在圓管內流動現象之敘述，下列何者**錯誤**？
(A) 流體的流動行爲可由雷諾數(Reynolds number)的大小來判斷
(B) 流體在管內呈層流(laminar flow)時，管中心的速度爲平均速度的兩倍
(C) 流體的黏度及密度等物理性質均是影響其流動形態的因素
(D) 流體的密度愈大，對管壁上的剪力(shearing force)愈大

32. 有關蒸餾操作的敘述，下列何者**錯誤**？
(A) 簡單蒸餾(simple distillation)適用於混合液中各成分揮發度差異較大，而分離需求不高的情況
(B) 平衡蒸餾(equilibrium distillation)爲連續式操作，屬於一次性氣液平衡，適用於原物料的初步分離
(C) 連續式精餾塔中，可藉由調整回流比消除混合液的共沸(azeotropic)現象
(D) 萃取蒸餾(extractive distillation)中加入第三成分，其沸點應高於原物系的沸點，可使原物系的相對揮發度增大

33. 在三效蒸發器中，若操作過程採用逆向進料方式，則各效之壓力高低排序爲何？
(A) 第一效 = 第二效 = 第三效　(B) 第一效 > 第二效 > 第三效
(C) 第三效 > 第二效 > 第一效　(D) 第二效 > 第一效 > 第三效

34. 有關浮子流量計(rotameter)的敘述，下列何者**錯誤**？
(A) 屬於面積式流量計
(B) 浮子位置愈高，代表流體的流量愈大
(C) 同一浮子流量計與同一流體，若僅探討浮子達力平衡情況下，當流體的流量愈大，流體通過浮子上下端的壓力差仍爲定值
(D) 同一浮子流量計與同一流體，若僅探討浮子達力平衡情況下，當流體的流量愈大，流體施加於浮子的拖曳力(drag force)愈大

35. 某逆流式雙套管熱交換器的熱交換速率爲 7200 $\frac{\text{kJ}}{\text{h}}$ 。若此熱交換器的傳熱面積爲 5.0 m^2 ，而其兩端的對數平均溫差爲 20°C，則熱交換器的總傳熱係數(overall coefficient of heat transfer)爲多少 $\frac{\text{W}}{\text{m}^2 \cdot ^\circ\text{C}}$ ？
(A) 0.20　(B) 0.72　(C) 20　(D) 72

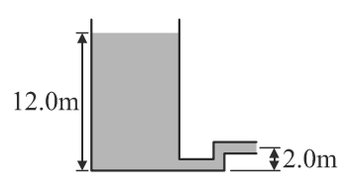
36. 有 1000 kg 濕物料的濕基準含水率爲 0.40，則該物料的乾基準含水率爲多少 $\frac{\text{kg } H_2O}{\text{kg 乾固體}}$ ？
(A) 0.67　(B) 0.60　(C) 0.40　(D) 0.33

37. 每秒將 0.5 公斤水流經泵後，每公斤水可從泵獲得 300 焦耳，若泵效率爲 60%，則此泵的制動功率(brake power)爲多少瓦特？
(A) 90　(B) 180　(C) 250　(D) 500

38. 某溫度下，200 mL 水溶液含 1 g 溶質 A，以 100 mL 正己烷對此水溶液進行萃取操作，若萃取後正己烷層中含有 0.6 g 溶質 A，則該溫度下溶質 A 對正己烷與水的分配係數爲多少？(假設萃取前後水溶液與正己烷的體積變化可忽略不計)
(A) 0.33　(B) 0.83　(C) 1.2　(D) 3

39. 在 20°C 下，A 的飽和蒸氣壓爲 60 kPa，B 的飽和蒸氣壓爲 20 kPa，若 A 與 B 的混合溶液爲理想溶液，其蒸氣符合道耳頓分壓定律，則此溫度下，有關該混合液之氣液平衡關係的敘述，下列何者**錯誤**？
(A) A 對 B 的相對揮發度爲 3
(B) 若液相中 A 的莫耳分率爲 0.5，則達氣液平衡時，總蒸氣壓爲 40 kPa
(C) 若液相中 A 的莫耳分率爲 0.2，則達氣液平衡時，B 的氣相分壓爲 12 kPa
(D) 若液相中 B 的莫耳分率爲 0.6，則達氣液平衡時，A 在氣相中的莫耳分率爲 0.67

40. 有一開放式儲水槽且底部設有一圓形的排水管，如圖(七)所示。若排水管的內徑爲 5 cm，而儲水槽液面與排水口各自離地面分別高 12.0 m 與 2.0 m，若要使水流的初始平均流速增加 20.0%，應將儲水槽中的水面再上升多少 m？(假設儲水槽的高度可任意延伸，忽略水流動時的摩擦損失，重力加速度 $g = 9.8\ \text{m/s}^2$ ，圖未按比例繪製)



圖(七)

(A) 17.3　(B) 14.4　(C) 7.3　(D) 4.4

▲閱讀下文，回答第 41-42 題

有一物料研磨操作前需先進行過篩，以確保物料的大小均勻，避免研磨過程中的效率降低或設備損壞。該物料進入研磨機前，其粒子直徑必需小於 0.75 毫米。另外由於該物料研磨過程中會產生大量熱量，需添加適當的水量進行冷卻，然而若水量控制不當將造成物料黏結成團塊，進而影響研磨效果與出料品質。

41. 若物料以泰勒標準篩(Tyler standard screens，其規格如表(一)所示)進行過篩，則應選用下列何種網目的篩網才能符合進料需求並兼顧物料進料率最大化？

表(一)

網目	16	20	24	28
孔徑(μm)	991	833	701	589

(A) 16　(B) 20　(C) 24　(D) 28

42. 若研磨過程中仍有高機率使物料黏結成團塊，則最初可選擇下列何種減積裝置進行研磨操作？
(A) 棒磨機(rod mill)　(B) 輥碎機(roll crusher)　(C) 旋切機(rotary cutter)　(D) 球磨機(ball mill)

▲閱讀下文，回答第 43-44 題

目前市售的空氣清淨機大多數爲濾網過濾式，其運作原理是利用馬達帶動風扇使室內空氣進入過濾介質，而空氣中所含的懸浮微粒及有害氣體無法通過濾網，讓已淨化的空氣重新回到室內。過濾介質一般包括初效濾網、活性碳濾網及高效濾網(High-Efficiency Particulate Air，簡稱 HEPA)，其中，初效濾網一般用於過濾顆粒較大的物質，如灰塵及毛髮；活性碳濾網可過濾懸浮微粒、動物毛屑及去除異味、甲醛等有害氣體；HEPA 可有效過濾 $PM_{2.5}$，阻擋空氣中 99.95%的 0.3 微米的懸浮微粒。

43. 活性碳濾網及 HEPA 過濾空氣中所含的有害氣體、懸浮微粒時，其過程屬於下列何種單元操作？
(A) 吸收(absorption)　(B) 吸附(adsorption)　(C) 結晶(crystallization)　(D) 乾燥(drying)

44. 依工程師的角度，若要延長風扇與 HEPA 的使用壽命，及活性碳濾網僅用以去除空氣中有害氣體，則空氣淨化過程所流經各下列各物品的順序爲何？
(A) 髒空氣→風扇→初效濾網→活性碳濾網→HEPA→淨化空氣
(B) 髒空氣→風扇→初效濾網→HEPA→活性碳濾網→淨化空氣
(C) 髒空氣→初效濾網→活性碳濾網→HEPA→風扇→淨化空氣
(D) 髒空氣→初效濾網→HEPA→活性碳濾網→風扇→淨化空氣

▲閱讀下文，回答第 45-48 題

工業上製造硫酸的大致步驟如下：
(1) 在燃燒爐中燃燒硫磺，產生二氧化硫氣體
(2) 去除二氧化硫氣體中所含固體懸浮微粒
(3) 在高溫與催化劑五氧化二釩催化下，將已淨化二氧化硫氣體與氧氣反應生成三氧化硫
(4) 將三氧化硫通入殼管熱交換器中冷卻，以利後續操作
(5) 將冷卻的三氧化硫氣體溶入濃硫酸中形成發煙硫酸
(6) 最後將發煙硫酸與適量的水混合進行稀釋，形成 98%的濃硫酸

45. 第(2)步驟中，所使用的分離設備最有可能爲下列何者？
(A) 轉筒篩(trommel screen)
(B) 重力濾機(gravity filter)
(C) 盤式液體離心分離器(disc centrifugal liquid separator)
(D) 旋風分離器(cyclone separator)

46. 有關第(3)步驟的敘述，下列何者**錯誤**？
(A) 二氧化硫轉變成三氧化硫，其過程爲氧化反應
(B) 反應物與產物均爲氣態，而催化劑爲液態
(C) 所使用的設備爲觸媒反應器
(D) 高溫下反應是爲了增加反應速率，但會增加操作成本，可加入催化劑降低操作溫度

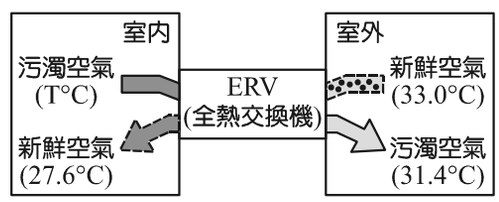
47. 有關多程殼管熱交換器的敘述，下列何者**錯誤**？
(A) 操作時可因需要任意增減管束板中的管子數量，以調整傳熱面積
(B) 內部安裝檔板的目的之一爲提高殼側流體的傳熱效果
(C) 對於溫度變化量大的場合，使用浮頭式較定頭式佳
(D) 在裝置內，冷、熱流體的流動方向爲順向與逆向並存

48. 第(5)步驟屬於下列何種類型的單元操作？
(A) 吸收(absorption)　(B) 蒸餾(distillation)　(C) 萃取(extraction)　(D) 結晶(crystallization)

▲閱讀下文，回答第 49-50 題

全熱交換機(Energy Recovery Ventilator，簡稱 ERV)是一種在室內、外空氣交換過程中回收熱量(包括顯熱與潛熱)的設備。ERV 能有效調節室內空氣中的溫度與濕度，減少二氧化碳濃度的積累，提高室內空氣品質，同時降低空調的能源消耗，從而節省能源。ERV 的主要構造包括兩台風扇、過濾器及高效熱交換元件(又稱全熱引擎)。兩台風扇分別用於排出室內污濁空氣與引入室外新鮮空氣；過濾器用於過濾引入室外空氣中的懸浮微粒；高效熱交換元件是 ERV 的核心元件，當室內排出的污濁空氣經過該元件時，熱量與濕度被回收並傳遞給引入的室外新鮮空氣，如此一來，冬季可加熱進來的冷空氣，夏季可冷卻進來的熱空氣，從而保持室內溫度與濕度的穩定。

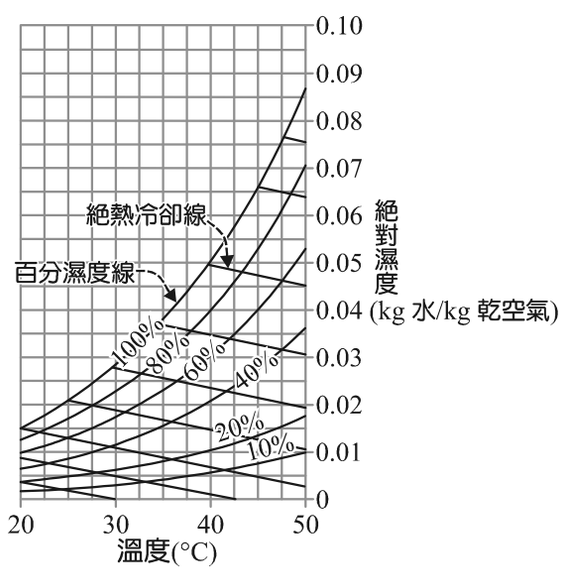
49. 在夏季時，有一室內使用冷氣空調調整室內溫度，並同時使用 ERV 進行室內外換氣，而 ERV 的出、入口溫度如圖(八)所示，若引入室外新鮮空氣與排出室內污濁空氣的質量流率與比熱容量均相同，且達恆穩狀態及無熱損失下，則室內原先空氣的溫度(即問圖中的 T)爲多少°C？



圖(八)

(A) 24.4　(B) 26.0　(C) 27.6　(D) 29.2

50. 利用乾濕球濕度計測量引入至室內的新鮮空氣，其濕球溫度爲 20.0°C，則參考濕度圖，如圖(九)所示，則該空氣的百分濕度約爲多少%？
(A) 81
(B) 62
(C) 48
(D) 22



圖(九)

【以下空白】