 國立雲林科技大學  
九十學年度研究所碩士班入學考試試題

系所：文資所  
科目：文物維護概論

1. 民國八十九年二月文化資產保存法新增、修訂哪些內容？主要目的為何？20%
2. 保存科學包含哪些學科？請舉例說明之。20%
3. 何謂文物、古物、國寶、古蹟、歷史建築請說明之？20%
4. 試舉例說明高分子材料在文物保存及維護應用之實例？20%
5. 何謂濕度、絕對濕度、相對濕度？並請簡述濕度對文物保存之影響？20%

以上五題全部作答，並請抄題



- 一、試評析鄭氏王朝興衰的原因，並由此論述現今台灣生存及發展之道。(25%)
- 二、如果說「反清復明」或「抗日」就是愛國的表現；那麼，幫助清朝平定「反清復明」之民變的「義民」，及日治時期扮演「協力者」角色的地方仕紳與知識份子，是否都應該稱為「漢奸」或「台奸」？試申論之。(25%)
- 三、(1)作為一個研究者，你認為台灣史研究的最基本問題有哪些？理由為何？  
(2)作為一個研究者，你認為目前台灣史研究有哪些需要改進的問題與盲點？理由為何？(3)作為一個文化資產維護工作者，你認為台灣史研究的最重要問題有哪些？理由為何？(25%)
- 四、(1)試論臺灣戰後黑金政治之成因及其結構性因素；(2)為何歷年政府信誓旦旦要掃除黑金，而卻愈演愈熾？(3)面對黑金政治，你將如何推動文化資產維護的工作？(25%)



- 1) 請說明員工在組織內的工作滿意度 (job satisfaction)、工作參與感 (job involvement)、工作承諾感 (organization commitment) 等三方面的工作態度、其內容意義，及對組織工作績效的影響。(20%)
- 2) 領導型態受到領導者所面對的情境條件之影響，請說明可能的情境條件項目。(15%)
- 3) 請說明「溝通程序」(communication process)；面對不同組織跨文化的溝通 (cross-cultural communication)，有哪些文化因素會影響溝通效率？(15%)
- 4) 何謂管理？你認為企業的管理經驗與知識對於非營利事業或政府單位的管理工作有用嗎？(10%)
- 5) 何謂效率 (Efficiency)？何謂效果 (Effectiveness)？(10%)
- 6) 有兩幅漫畫分別顯示出美國總統卡特與雷根不同的管理風格：在白宮的會議桌上，卡特精神奕奕地講話，但閣員們卻都在打瞌睡；而雷根卻在等待閣員們熱烈地討論出結果的過程中睡著了。  
何者是較佳的管理典範？為什麼？(10%)
- 7) 在你讀過跟管理有關的書中，請列出你最有心得的一本(書名及作者)，並簡述你的心得。(10%)
- 8) 在你的生活或工作經歷中，請簡述一則跟管理議題有關的小故事，並說明你學到的功課。(10%)



- 1) 請試以「行政文化化」之角度來討論台灣地區應否成立文化部，原因為何？  
(25%)
- 2) 目前台灣的博物館包括大型國立博物館及公私立中小型博物館大約有多少家？並請試論中小型博物館行政的困境及改革開展的方向。(25%)
- 3) 請以中央文化與地方文化均衡的角度來討論台灣地區各地文化局或文化中心功能與角色？(25%)
- 4) 文建會近年提倡「閒置空間再利用」，請試論閒置空間做為藝術文化空間使用時應該考慮的因素。(25%)



1. (1) 歷年來各家對於「文化」一詞的定義頗多，請列舉四種可能的定義／談法；並且評述這些定義各有什麼優點／缺點／盲點及意識型態？(2) 請分別從這些對「文化」的不同談法出發，評論國內現有的文化資產維護工作有何盲點及需要改進之處？(25%)
2. 請從各種有關「身份／認同」(identity) 的理論及傅科 (Michael Foucault) 有關「權力／知識」的觀點出發，(1) 對國內習以為常的「四大族群」、「炎黃子孫」及「中華文化」此三個概念談法提出評論；(2) 還有哪些一般習以為常或認為是「天經地義」的想法，而是你認為應該提出來檢討批評的？亦請你提出來評論之。(25%)
3. 請說明薩依德 (Edward Said) 在「東方主義」一書中的主要觀點有哪些，並試評論之。(25%)
4. 試論田野調查方法在文化研究中扮演的角色。如果您有田野調查經驗的話，並請舉出親身經歷以說明自己的收穫；如果您未有經驗的話，請說明您在自己家鄉的文化經驗的感受。(25%)



以下每題 10 分。

- 1) 60kg 模型汽車有 250N 的啓動衝力，獲得瞬間加速度  $2 \text{ m/s}^2$ ，若繞圓形賽車道半徑為 10m，路面動摩擦係數 0.05，求不致打滑最大速率？
- 2) 何謂電場之高斯定律？請導公式？
- 3) 一環型線圈半徑 5 公分，繞以 100 匝，線圈電流為 0.5 安培，線圈內部磁場？
- 4) 若 S.H.M.之振幅函數  $y(t) = 6 \sin 9t$  (公尺)，請寫出 S.H.M.特性方程式？彈簧所掛質量 ( $m=3\text{kg}$ )，求彈簧常數  $k$
- 5) 若光纖臨界角  $45^\circ$ ，其折射率為 1.8，則其外圍材質折射率為？
- 6) 海水中的水波其頻率是 0.07 赫茲，波長是 1000 公尺，請問其速度為何？
- 7) 有一 60 瓦特的電燈泡其攜帶的電流是 0.5 安培，請問通電一小時後其通過電燈泡的總電荷為多少？
- 8) 考慮下列五個步驟：
  1. 將一個”球形導體” 接地
  2. 將接地線從”球形導體” 移開
  3. 將一帶電荷的棒子去接觸”球形導體”
  4. 將一帶電荷的棒子靠近”球形導體” 但不接觸此導體
  5. 將帶電荷的棒子移開

請問，若要以感應的方式讓球形導體帶電，應該用下列那一個步驟：

  - (A) 1,4,5,2
  - (B) 4,1,2,5
  - (C) 3,1,2,5
  - (D) 4,1,5,2
- 9) 有兩個薄透鏡其焦距分別為  $f_1$  及  $f_2$  緊接著放在一起，請問其等效焦距是多少？
- 10) 在楊氏雙狹縫干涉實驗中，若將狹縫的距離增倍，爲了讓在干涉影幕上的干涉條紋間的距離保持不變，請問，影幕與狹縫之間的距離  $D$  應做何調整？

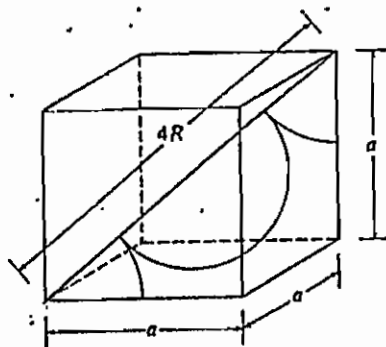
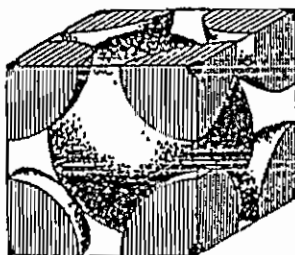


- (一) 試說明「參與式設計」的內涵，並詳述其與「社區營造」的關係。(25%)
- (二) 在文化資產的保存論述過程中，試述「社區營造」扮演怎樣的角色。(25%)
- (三) 請就歷史發展的軌跡論述「社區總體營造」，並就您的認知陳述現今社造在台灣發展的瓶頸，將如何突破？(25%)
- (四) 請就您的專長與經驗，說明有何具體實踐「社區總體營造」的方法（社區總體營造的進行手法，包括沒有計畫經費奧援的實踐）？並請具體說明實際進行時可能遭遇的問題、困難，您將如何著手，以便克服挫折與問題共處？(25%)



- 請寫出下列化合物的分子式。(5%)  
 (a)次氯酸鉀 (b)氧化鈣 (c)碳酸銅 (d)氫氧化鋁 (e)鉻酸銀
- 在 0.0626 莫耳  $\text{NaHCO}_3$  中，含質量多少克( $\text{Na}:23$ )?(5%)
- 請寫出鎂燃燒生成  $\text{MgO}$  的平衡方程式，25.0g 的  $\text{Mg}$  需要多少克氧氣，可以生成多少克的  $\text{MgO}$ 。(Mg:24.3)(5%)
- 請計算下列物質中各原子的氧化數。(5%)  
 (a)  $\text{FeSO}_4$  (b)  $\text{HNO}_3$  (c)  $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$  (d)  $\text{AlH}_3$  (e)  $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- 下列反應式中哪些物質發生氧化反應，哪些物質發生還原反應，並指出氧化劑與還原劑。 $\text{Ca(s)} + 2\text{H}^+(\text{aq}) \rightarrow \text{Ca}^{2+}(\text{aq}) + \text{H}_2(\text{g})$  (5%)
- 工業鹽酸濃度為 12.0M，在 300mL 的 12.0M 的溶液中有多少莫耳鹽酸?(5%)
- 請畫出  $\text{H}_2\text{O}_2$  的 electron-dot 結構。(5%)
- 鈦由  $\text{TiO}_2$  中獲得，要生產 100Kg  $\text{Ti}$ ，需要多少公斤  $\text{TiO}_2$ ? ( $\text{Ti}: 47.88$ ) (5%)
- 正戊烷( $\text{C}_5\text{H}_{12}$ )與正丁醇( $\text{C}_4\text{H}_9\text{OH}$ )都是具有相似分子量的有機液體，但它們的溶解性能卻差別很大。哪一個較易溶於水？並請解釋原因。(5%)
- 現有  $\text{NaNO}_3$  和  $\text{AgNO}_3$  兩種水溶液，怎樣用沉澱反應來區分兩金屬離子?(5%)
- 下列測量值有幾位有效數字?(5%)  
 (a) 76.600 Kg (b)  $4.50200 \times 10^3 \text{ g}$
- 依原子理論將汞( $_{80}\text{Hg}^{201}$ )變為金( $_{79}\text{Au}^{197}$ )須從汞移去多少個質子和中子?(5%)
- 平衡下列反應(設反應發生於鹼性溶液中)(5%)  

$$\text{MnO}_4^- (\text{aq}) + \text{Br}^- (\text{aq}) \rightarrow \text{MnO}_2(\text{s}) + \text{BrO}_3^- (\text{aq}).$$
- 下列何者對價電子而言有最高的有效核電荷 (effective nuclear charge) (5%)  
 $_{11}\text{Na}$  ,  $_{14}\text{Si}$  ,  $_{17}\text{Cl}$
- 體心立方結構如圖，請求出  $a$  與  $R$  之關係及原子填充率。(5%)







16. 請以亂度變化( $\Delta S$ )圖解釋為何溶液沸點比純溶劑高。(5%)
17. The following reaction has a second-order rate law:  

$$2 \text{NO}_2(\text{g}) + \text{F}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{NO}_2\text{F}(\text{g}) \quad \text{Rate} = k[\text{NO}_2][\text{F}_2] \quad (5\%)$$
 請寫出其反應機構。
18. 試由 rate constant  $K=Ae^{-E_a/RT}$  導出  

$$\log(K_2/K_1) = (-E_a/2.303R)(1/T_2 - 1/T_1) \quad (5\%)$$
19. 反應  $aA + bB \rightarrow cC + dD$  之 Equilibrium constant(K) 可由濃度 ( $[A][B][C][D]$ ), 化學熱力學 ( $\Delta G^\circ$ , R, T), 及電化學 ( $E^\circ$ , R, T, n, F) 等資料計算得之。試寫出與 K 有關之方程式。(5%)
20. 電解 NaCl 水溶液, 可能反應如下:
- 陰極  $\text{Na}^+(\text{aq}) + e^- \rightarrow \text{Na}(\text{s}) \quad E^\circ = -2.71\text{V}$   
 $2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + 2 e^- \rightarrow \text{H}_2(\text{g}) + 2\text{OH}^-(\text{aq}) \quad E^\circ = -0.83\text{V}$
- 陽極  $2\text{Cl}^-(\text{aq}) \rightarrow \text{Cl}_2(\text{g}) + 2 e^- \quad E^\circ = -1.36\text{V}$   
 $2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow \text{O}_2(\text{g}) + 4 \text{H}^+(\text{aq}) + 4e^- \quad E^\circ = -1.23\text{V}$
- 試寫出合理之全反應及其  $E^\circ$  值。(5%)