中國文化大學 99 學年度轉學招生考試

系組:化學工程與材料工程學系二、紡織工程學系三年級

日期節次:7月28日第4節

15:20-16:40

科目:普通化學 (143-159)

每题五分

- 1.根據布尼斯特一羅路之酸鹼理論,何者為酸?何者為鹼?
- 2. 濃硫酸稀釋是将水倒入硫酸中,還是磷酸、倒入水中?

- 5 作為焊接之乳炔吹管,其所使用之块是指什麽? (a) HC=CH (b) CBC=CH (c) CH3CH2(=CH (d) CBC=CCH3 (e) CH3CH2(CAC)=CH
- 6 核能电敏所使用之铀燃料保 25% 以 還是 238以?其保進行技分裂還是技局岭仅愿?
- 7 臭氧厚破洞產生之原因為何?
- 8. 就比較 x, B. r = 種輻射線 之字透能力大小順多及質量大小順序。
- 9. 粮子撞擊反應: (n, r); (n.p)及(Q.n)分别代表何種意義?
 - 10.指出影響化学反應連率之五種因素。
 - 11假若一張之厚度為 Umn,则其厚度相當於多办余本?
 - 12何謂軟性清潔剂?何謂硬性清潔剂?何者較易造效何州之污染?
 - 13 基化学反應基法化能為如灯,若加入催化剂使其反應速率变快,则加入催化剂 後之後化能大於40份,小於如灯,還是维持如灯?
 - 14 硼砌或层殼放入塩酸中宫産线泡、閉此氣泡為何?
 - 少磷在氢氧水及情况下烂烧产生皮Q。老在氢氧无足情况了烘烧产生皮Q。将 其分别答入水中,可查生何物?
 - 16 指出下列強電解發zivant Huffifactor 梅: (10 KNO3 16) KCl (C) Alz (SOX)3 (d) Maz (r. O) (e) Ca (OH)2
 - 17. 5960 + 27 → 16 Mm +X 構出X為何. 18 1/2 + 27 → 14 C+X, 精出X為何.
 - 19. 計算0,020M & (OH) 溶液至PH值
 - 20.計算 0.20M CHICOOH與 0.30M CHICOOK所翻或之復衝跨液之pH值. 已知 CHICOOH 之 Ka值是1.8×10-5.