

大葉大學 96 學年度轉學招生考試試題紙

學系	部別： 日間部/第二部/ 進修學士班/四技	年級	考試科目 (中文名稱)	考試日期	節次	備註
生物產業科技學系	日間部	二	普通化學	7月31日	4	P2-1

註：考生可否攜帶計算機或其他資料作答，請在備註欄註明（如未註明，一律不准攜帶）。

13:30 ~ 14:50

共2頁,第1頁

單選題、(每題 2.5 分)(100%)

- (1)、0.010 之有效數字共 A、4 位 B、3 位 C、2 位 D、1 位
- (2)、1 liter 等於 A、100 mL B、1000 mL C、1000000 uL D、1000 uL
- (3)、0°C 等於 A、273 K B、373 K C、212°F D、112°F
- (4)、以下何者密度最高? A、Al B、Hg C、Na D、H₂O
- (5)、以下何者為純物質 A、空氣 B、汽油 C、黃銅 D、白金
- (6)、熱量 1 cal 等於 A、4.178 N B、2.412 N C、2.412 J D、4.184 J
- (7)、以下何者比熱最高? A、Aluminum B、Water C、Silver D、Carbon
- (8)、Potassium 為 A、鈉 B、鉀 C、鋁 D、鎂
- (9)、¹³C 有 A、7 個電子 B、7 個質子 C、7 個中子 D、7 個原子
- (10)、以下何者為鈍氣 A、Ar B、H₂ C、N₂ D、F₂
- (11)、以下何者為離子化合物 A、NaCl B、H₂SO₄ C、C₂H₅OH D、NO₂
- (12)、Aluminum chloride 為 A、AlCl₄ B、AlCl C、AlCl₂ D、AlCl₃
- (13)、PbCl₄ 中 Pb 帶電荷數為 A、+2 B、-2 C、+4 D、-4
- (14)、Perchloric acid 為 A、HClO B、HClO₄ C、HClO₃ D、HClO₂
- (15)、AgNO_{3(aq)} 與 KCl_(aq) 反應產生 A、沉澱 B、氣爆 C、黃色溶液 D、無反應
- (16)、amu 是 A、質量單位 B、長度單位 C、時間單位 D、電荷單位
- (17)、1 mole 的下列物質，何者最重? A、H₂O₂ B、HNO₃ C、C₆H₆ D、C₃H₇OH
- (18)、4 g 的氫氣有多少 mole 原子? A、1 B、2 C、3 D、4 mole
- (19)、NaOH 80 g 有多少 mole 原子 (Na=23)? A、4 B、6 C、8 D、10 mole
- (20)、NaOH 中 H 的重量百分比為 A、1% B、2.5% C、10% D、20%
- (21)、4.154 g Al (Al=27) 與 3.692 g O 完全反應，產物為 A、Al₂O₃ B、AlO₂
C、Al₃O₄ D、AlO
- (22)、C₃H_{8(g)} + O_{2(g)} → CO_{2(g)} + H₂O_(g)，反應經平衡後各係數總合為?
A、11 B、13 C、15 D、17
- (23)、88 g C₃H_{8(g)} 完全反應需要 O_{2(g)} 多少 g? A、192 B、256 C、320 D、384 g

大葉大學 96 學年度轉學招生考試試題紙

學	部別： 日間部/第二部/ 進修學士班/四技	年級	考試科目 (中文名稱)	考試日期	節次	備註
生物學系	日間部	二	普通化學	7月31日	4	P2-2

註：考生可否攜帶計算機或其他資料作答，請在備註欄註明（如未註明，一律不准攜帶）。

共2頁,第2頁

- (24)、He 原子軌域為 A、3p B、2d C、2s D、1s
- (25)、4d 軌域共可容納多少電子？ A、6 B、10 C、12 D、14 個電子
- (26)、以下原子何者最容易氧化？ A、F B、Fe C、K D、Au
- (27)、以下原子何者有最高之陰電性？ A、C B、H C、N D、O
- (28)、1 atm 不等於 A、760 mm Hg B、1133.6 mm H₂O C、14.69 psi D、750 torr
- (29)、常壓、0°C 下，1 L 理想氣體加熱至 100°C，體積變為
A、2 L B、1.553 L C、1.366 L D、2.142 L
- (30)、鈉在氯氣中燃燒，其中 A、鈉為還原劑 B、鈉為氧化劑
C、氯失去電子 D、以上皆非
- (31)、乾冰為 A、離子固體 B、原子固體 C、網狀固體 D、分子固體
- (32)、欲配製 0.5 M NaOH(aq) 250 mL，需要 NaOH (Na=23) 多少克？
A、5 g B、10 g C、20 g D、40 g
- (33)、400 mL 之 0.5 M AgNO₃，含有多少 mole Ag？
A、20 mmol B、200 mmol C、2 mol D、20 mol
- (34)、 $K_w = [H^+][OH^-] =$ A、 1.0×10^{-7} B、 1.0×10^7 C、 1.0×10^{-14} D、 1.0×10^{14}
- (35)、pOH = 6，其 $[H^+] =$ A、 1.0×10^{-6} B、 1.0×10^6 C、 1.0×10^{-8} D、 1.0×10^8
- (36)、二氧化硫氧化反應，其反應平衡係數和為多少？ A、5 B、6 C、7 D、8
- (37)、Isotopes 為 A、同分異構物 B、同位素 C、光學異構物 D、同素異性體
- (38)、醇類物質經氧化作用生成 A、酯 B、胺 C、酸 D、酮
- (39)、Aldehydes 是 A、酯 B、酸 C、醇 D、醛
- (40)、以下何者可歸類為碳水化合物？ A、醣類 B、脂肪酸 C、蛋白質 D、醇類