

嘉南藥理科技大學九十七學年度第二學期轉學生招生考試

考試科目(一) 英文試題【四技二、三年級及二技一年級】 本試題共 1 張 2 面

准考證號碼：

注意 事項	一、 本試題計 40 題，每題 2.5 分，共 100 分。每題都有(A)(B)(C)(D)四個答案，其中只有一個是正確，請將正確的答案選出，然後在答案卡上同一題號相對位置方格範圍內，用 2B 鉛筆全部塗黑，答對者得題分，答錯與不答者該題以零分計。 二、 請先將本試題准考證號碼方格內，填上自己准考證號碼，考完後將「答案卡」及「試題」一併繳回。
------------------	---

一、請選出最適當的回應。

- A:** What time do you usually get up in the morning?
B: _____.
(A) About twenty minutes. (B) Not today. (C) Around the corner. (D) Around six o'clock on work days.
- A:** Didn't you go to your class this morning?
B: _____.
(A) The professor is humorous. (B) It was closed. (C) It's funny. (D) By the time I got there, the class was over.
- A:** Hurry up! It's time to go.
B: _____.
(A) Coming. (B) See you soon. (C) It's already seven o'clock. (D) No one's in a hurry.
- A:** Can I take a picture of you?
B: _____.
(A) The picture's very beautiful! (B) You're so pretty! (C) You didn't have a camera? (D) You really want my photo?
- A:** You have a beautiful garden.
B: _____.
(A) Thank you. I enjoy gardening. (B) No, it's ugly. (C) Do you want to buy it? (D) It's upstairs.
- A:** Would you make me a cup of coffee?
B: _____.
(A) It's over there. (B) Sure. One cup of coffee coming up. (C) One more glass. (D) Yes, you're welcome.
- A:** Can you join us on a camping trip this weekend?
B: _____.
(A) I'm not going today. (B) No, I love to. (C) I'm sorry. I'm working overtime. (D) Yes, I can go to the class.
- A:** I'm going to Mainland China on business.
B: _____.
(A) How are you doing? (B) What are you going? (C) When are you leaving? (D) Who are you talking?
- A:** When can I see the dentist?
B: _____.
(A) He's a doctor. (B) He won't be free until tomorrow. (C) Yes, you can. (D) Do you know him?
- A:** Would you like to go dancing with me tonight?
B: _____.
(A) I'd love to, but I'm just getting over the flu. (B) Yes, I'm still sick. (C) No, it's bored. (D) It's interesting.

二、請選出最適當的答案。

- I called you several times last night, but your line was always _____.
(A) engage (B) died (C) occupy (D) busy
- There will _____ plenty of food for every guest at the party this coming Sunday.
(A) be (B) have (C) has (D) is
- For the sake of your health, you should eat a balanced _____ with lots of vegetables on a daily basis.
(A) food (B) meat (C) diet (D) snack
- The caller had _____ up before Jane came to the phone.
(A) switched (B) hanged (C) put (D) hung
- About half a million people _____ the New Year's Eve fireworks show at the Taipei 101 Tower to welcome the year 2009.
(A) applause (B) celebration (C) cheered (D) praises
- When you Google a subject on the Internet, you can get a large amount of _____ about it.
(A) information (B) fact (C) data (D) enformation

<背面尚有題目>

17. The young man from the countryside _____ many interesting things to do in the big city.
(A) found (B) founded (C) finds (D) find
18. C. M. Wang is quite a professional baseball player, _____ ?
(A) doesn't he (B) is he (C) was he (D) isn't he
19. Many new laws _____ during 2008.
(A) passed (B) past (C) are past (D) were passed
20. I'd say yes to his proposal if I _____ you.
(A) are (B) am (C) were (D) be
21. Jim and Jill _____ friends ever since they met in first grade.
(A) have been (B) were (C) are (D) have being
22. The police _____ a short middle-aged male suspect.
(A) is searching for (B) is finding (C) are looking for (D) is seeking for
23. With the rising rate of unemployment, it is harder to apply _____ a position in a profitable corporation.
(A) to (B) from (C) for (D) off
24. In Taiwan many people want to win a large amount of money _____ lotteries.
(A) through (B) toward (C) upon (D) against
25. *National Geographic* features programs that have something to do _____ the planet.
(A) below (B) with (C) in (D) of
26. Don't stare _____ people. It's not polite.
(A) at (B) into (C) out (D) on
27. The city sponsored cultural events _____ the holiday season.
(A) underneath (B) beyond (C) throughout (D) against
28. _____ baseball and basketball, Joe also likes to play tennis and volleyball.
(A) In addition (B) Besides (C) Expect (D) Beside
29. I think I'd stay at home _____ go out in this weather.
(A) similar to (B) prior to (C) instead of (D) rather than
30. Many people have stopped buying dairy product from China _____ repeated assurances that it is safe.
(A) in spite of (B) despite of (C) because of (D) in favor of

三、請選出錯誤的部分。

31. Because of the typhoon, the electricity went out and people must have use candles to be able to see.
(A) (B) (C) (D)
32. The Browns were amazing at my getting a scholarship to the university.
(A) (B) (C) (D)
33. The man wearing the black suit whom you met him at the party last night is Jane's uncle.
(A) (B) (C) (D)
34. We're always interested by Peter's incredible travel stories.
(A) (B) (C) (D)
35. We took a lot of photos because he was such a cutely little baby.
(A) (B) (C) (D)
36. My new bike is hard to ride than my old one.
(A) (B) (C) (D)
37. I have studied English when I was a child.
(A) (B) (C) (D)
38. Robert does not accept constructive criticism well, nor he does even appear to listen to it.
(A) (B) (C) (D)
39. When the professor asked me where my homework was, I told him I will already turn it in.
(A) (B) (C) (D)
40. We could had seen more if the lines had been shorter.
(A) (B) (C) (D)

嘉南藥理科技大學九十七學年度第二學期轉學生招生考試

考試科目(二) 國文試題【四技二年級】

本試題共 1 張 2 面

准考證號碼：

注意 事項	一、 本試題計 40 題，甲部分 20 題，每題 4 分；乙部分 20 題，每題 6 分，兩者合計共 200 分。每題都有(A)(B)(C)(D)四個答案，其中只有一個是正確，請將正確的答案選出，然後在答案卡上同一題號相對位置方格範圍內，用 2B 鉛筆全部塗黑，答對者得題分，答錯與不答者該題以零分計。 二、 請先將本試題准考證號碼方格內，填上自己准考證號碼，考完後將「答案卡」及「試題」一併繳回。
------------------	--

【甲】每題 4 分

1. 下列小說中，何者內容是以狐鬼神怪故事來反映人間生活？(A)紅樓夢(B)水滸傳(C)聊齋誌異(D)儒林外史
2. 下列哪本書比盧騷的《民約論》早 100 年，被稱為「人權宣言」的是(A)明夷待訪錄(B)天下郡國利病書(C)明儒學案(D)讀通鑑論
3. 韓非集法家之大成，生平喜歡(A)刑名法術(B)格物致知(C)品評人物(D)心性命理 之學
4. 下列哪一位詞人不屬於「花間詞人」？(A)溫庭筠(B)李煜(C)韋莊(D)孫光憲
5. 下列何者不屬於敦煌俗文學？(A)變文(B)曲子詞(C)俗賦(D)南曲
6. 清代文人中，被譽為詩、書、畫「三絕」的是(A)鄭燮(B)袁枚(C)李漁(D)吳昌碩
7. 顧炎武有鑑於明之滅亡，提倡實學，不空言心性，所謂「實學」，是指能博學與(A)講孝廉(B)興大業(C)開新局(D)知廉恥
8. 下列哪本書是現存最早的臺灣遊記，記錄了十七世紀末臺灣地理及人文景觀？(A)東槎紀略(B)裨海紀遊(C)平臺紀略(D)臺灣通史
9. 下列有關「四史」的敘述何者不正確？(A)史記－司馬遷(B)漢書－班固(C)後漢書－范曄(D)三國志－羅貫中
10. 李白〈聽蜀僧浚彈琴〉詩云「客心洗流水，餘響入霜鐘」，所謂「流水」是用下列哪一個故事？(A)梁鴻、孟光(B)伯牙、鍾子期(C)藺相如、廉頗(D)宋玉對楚王問
11. 《紅樓夢》載妙玉云「一杯為品，二杯即是解渴的蠢物，三杯便是引驢了」，依此推論，此杯中物乃指(A)酒(B)茶(C)水(D)蜜
12. 《史記》載扁鵲云「人之所病，病疾多；而醫之所病，病道少」意為(A)病人憂心患重病，醫生憂心病人少(B)病人憂心病情加重，醫生憂心治病的方法少(C)病人憂心疾病多，醫生憂心治病的方法少(D)病人憂心疾病多，醫生憂心病人少
13. 中國古書中首次紀錄隕石的成分及斷言石油必大行於世的是？(A)宋應星－天工開物(B)沈括－夢溪筆談(C)張華－博物志(D)劉安－淮南子
14. 郁永河〈天妃神〉一文中所指的是何神？也是臺灣民間最普遍的信仰(A)媽祖(B)觀世音(C)註生娘娘(D)保生大帝
15. 唐代諷刺小說的代表作是(A)沈既濟－枕中記(B)元稹－崔鶯鶯傳(C)陳玄祐－離魂記(D)陳鴻－長恨歌傳
16. 下列有關左傳之敘述，何者不正確？(A)亦名左氏春秋(B)為編年體(C)先秦歷史散文之佳構(D)以發揚春秋義例為功
17. 唐代新樂府運動主要的提倡者是(A)韓愈、柳宗元(B)元稹、白居易(C)孟郊、賈島(D)杜牧、李商隱
18. 下列詩句所對應的藝術何者不正確？(A)瘦竹如幽人，幽花如處女－繪畫(B)為我一揮手，如聽萬壑松－音樂(C)手中飛黑電，象外瀉玄泉－雕刻(D)體如遊龍，袖如素蜺－舞蹈
19. 下列何者不屬於神話故事？(A)愚公移山(B)盤古開天(C)女媧補天(D)精衛填海
20. 就中國文字發展下列排序何者正確？(A)甲骨文、金文、籀文、篆文(B) 甲骨文、金文、篆文、籀文 (C) 甲骨文、籀文、金文、篆文(D) 甲骨文、籀文、篆文、金文

<背面尚有題目>

【乙】每題6分

21. 有關「絕句」的敘述，何者正確？(A)又名長短句(B)五言爲四十字，七言爲五十六字(C)是古詩的一種(D)爲四句詩，其中有兩聯要對仗
22. 我國的傳統詩教是(A)溫柔敦厚(B)宮商角徵羽(C)風雅頌詩(D)賦比興
23. 晚清的譴責小說是(A)三俠五義(B)老殘遊記(C)浮生六記(D)官場現形記
24. 有關十三經的敘述，何者不正確？(A)尚書是我國現存最早的史書(B)十三經的孝經爲唐玄宗注(C)今傳的十三經皆屬於今文經(D)爾雅是中國最早的一部解釋詞義的書
25. 下列字詞哪一個不屬於「同義複詞」？(A)軟弱(B)自制(C)安逸(D)駕馭
26. 下列哪一項不符合「樂府詩」的條件？(A)歌行體的詩(B)標題上爲歌、行、吟、弄等名稱的詩(C)共八句詩，頷聯、頸聯要對仗(D)可歌而合樂的詩
27. 我國史書中所謂「正史」的主要體裁是(A)編年體(B)紀傳體(C)政書體(D)紀事本末體
28. 提出「天人三策」獨尊儒術之漢學者爲(A)董仲舒(B)鄭玄(C)馬融(D)劉向
29. 《易經》一書的構成，不包括下列哪一項？(A)卦爻(B)繫辭(C)十翼(D)卜筮
30. 能掌握「虛字」，古文的閱讀就無大礙，請問下列「之」字的解釋，何者不正確？(A)孤「之」有孔明，猶魚「之」有水也—「之」相當於「的」(B)以子「之」矛，攻子「之」盾—「之」相當於「的」(C)仁之與義，敬「之」與和，相反而相成也—「之」爲「語氣助詞，無意義」(D)有一熊欲援我，帝命我射「之」—「之」爲「代詞」
31. 「居一室之中，倏忽比之□□，寄遇謂之□□，宜乎與□□而盈虛，隨□□而放任」，缺空的字依順序應爲(A)白駒、大塊、逆旅、中和(B)白駒、逆旅、大塊、中和(C)中和、逆旅、大塊、白駒 (D)白駒、中和、大塊、逆旅
32. 下列有關年齡用語，何者不正確？(A)樂天知命指五十歲(B)而立之年指三十歲(C)年徵耳順指五十歲(D)不惑之年指四十歲
33. 下列何者不是莊子的主張？(A)肯定個體的自由價值(B)外死生(C)萬物之本質爲齊一(D)否定藝術音樂
34. 現行公文程式條例規定，「呈」是(A)人民對政府有所陳情(B)總統與立法院、監察院公文往復時用之(C)各級機關向行政院行文(D)對總統有所呈請或報告所用
35. 下列何者不是用於師長的提稱語？(A)函丈(B)講座(C)左右(D)壇席
36. 書信用語(A)給父母寫信開頭可以用「父母親足下」(B)稱人父母爲「賢伉儷」(C)寫信給老師可自稱「受業」(D)稱人父子可用「賢昆仲」
37. 下列提稱語及問候語之用法，正確者爲(A)「鈞鑒」用於朋友(B)「敬請 教安」用於軍界(C)對長輩用「如晤」(D)「敬請 福安」用於父母
38. 名片「贈送禮品」中寫「茲送上金門高粱二瓶，敬祈 □□」缺空的詞語，可以是(A)留念(B)哂納(C)拜納(D)璧謝
39. 賀男性七十大壽，不可用的題辭是(A)德壽古稀(B)從心所欲(C)花開甲子(D)稀齡延慶
40. 下列喜慶用語之說明，何者不正確？(A)桃觴-祝壽之酒席(B)玉燕投懷-稱生男孩(C)文定-賀訂婚(D)光陪-宴請遠方歸來之人

嘉南藥理科技大學九十七學年度第二學期轉學生招生考試

考試科目(二) 普通化學試題【四技二年級】

本試題共 1 張 2 面

准考證號碼

--	--	--	--	--	--

注意 事項	<p>一、 本試題計 40 題，甲部分 20 題，每題 4 分；乙部分 20 題，每題 6 分，兩者合計共 200 分。每題都有(A)(B)(C)(D) 四個答案，其中只有一個是正確，請將正確的答案選出，然後在答案卡上同一題號相對位置方格範圍內，用 2B 鉛筆全部塗黑，答對者得題分，答錯與不答者該題以零分計。</p> <p>二、 請先將本試題准考證號碼方格內，填上自己准考證號碼，考完後將「答案卡」及「試題」一併繳回。</p>
------------------	--

【甲】每題 4 分

1. 判斷下列組合何者可以互溶？(A) Br_{2(l)}與H₂O； (B) CS₂與CCl₄； (C) KBr與CS₂； (D) CH₃OH與C₆H₆。
2. 下列化學式不屬於離子化合物？ (A) Rb₂CO₃； (B) NH₄Cl； (C) Mg(OH)₂； (D) P₂O₅。
3. 下列何種元素具有最好的導電性？(A) Li；(B) B； (C) P； (D) F。
4. 請求出 58.5 mg NaCl 溶於水中，溶液總體積為 100 mL，求其重量/體積百分率(A) 58.5%(w/v)； (B) 5.85%(w/v)； (C) 0.585%(w/v)； (D)0.0585%(w/v)。
5. 已知一電池之組成為Zn | Zn²⁺ || Ni²⁺ | Ni，**Zn**稱為：(A)電解質；(B)陰極；(C)陽極；(D)氧化劑。
6. 如果一電化電池之電位為負，則此電池反應為：(A)非自發性；(B)吸熱；(C)放熱；(D)自發性。
7. 化學反應一般都涉及化學鍵的斷裂，分子必須透過碰撞獲得足夠能量才能發生反應，引發反應所需的能量稱為何？(A)活化能；(B)位能；(C)熱能；(D)動能。
8. 兩種以上的金屬元素混合而成的混合物仍具金屬特性者，稱為？(A) 金屬化合物；(B) 合金；(C) 離子化合物；(D) 半導體。
9. 乙二醇加入車子的水箱中作為抗凍劑是利用哪種特性？(A) 蒸氣壓下降；(B) 沸點上升；(C) 凝固點下降；(D) 凝固點上升。
10. 下列氣體分子何者在水中的溶解度最大？(A) 氮氣；(B) 氧氣；(C) 二氧化碳；(D) 氨氣。
11. 美國化學家路易士針對化學鍵形成所提出的理論中，原子或離子最穩定的組態，通常是外層含有幾個電子的惰性氣體組態？(A) 6 個；(B) 8 個；(C) 10 個；(D) 12 個。
12. 1s²2s²2p⁶3s² 為下列何者元素之電子組態？(A) Na；(B) Mg；(C) Al；(D) Si。
13. ³⁵Cl 和³⁷Cl 兩者具有相同的：(A) 質量數；(B) 電子數；(C) 中子數；(D) 質子數。
14. 計算 CO 中氧的質量百分比？(A) 43%；(B) 57%；(C)47%；(D)53%。
15. 對STP 狀態之敘述，下列何者正確？(A) 一大氣壓與某特定溫度；(B) 一大氣壓，0 °C；(C) 760 mmHg，298 K；(D) 100 mmHg，0 °C
16. 4 NH_{3(g)} + Cl_{2(g)} ↔N₂H_{4(g)} + 2 NH₄Cl_(s)，若消耗 14.0 L 的Cl_{2(g)}，需消耗NH₃ 的體積 (L) 為何？(A) 0.625；(B) 1254.4；(C) 56.0；(D) 0.156。
17. 在何種條件下，氣體的行為會最接近理想氣體：(A) 高溫和低壓；(B) 低溫和低壓；(C) 高溫和高壓；(D) 低溫和高壓。
18. 下列何種電磁波輻射的能量最小？(A) 可見光；(B) X 射線；(C) 紫外光；(D) 微波。
19. 氫原子軌域大小和能量可由何者決定？(A) 主量子數；(B) 角動量子數；(C)自旋量子數；(D) 磁量子數。
20. 會參與化學反應的次原子為：(A) 質子；(B) 中子；(C) 電子；(D) 同位素。

<背面尚有題目>

【乙】每題 6 分

21. 有關酸的介紹，下列敘述何者正確？(A) 鹵素之陰電性值是 $I < Br < Cl < F$ ，所以氫鹵酸(HX)之酸性為 $HI < HBr < HCl < HF$ ；(B) 不同元素組成同類型的含氧酸，酸性為 $HBrO_3 < HClO_3$ ；(C) 同元素組成不同類型的含氧酸，酸性為 $HClO_2 < HClO$ ；(D) 含氧酸除了氫和氧元素外，還只有非金屬元素。
22. 有關平衡的觀念，下列敘述何者錯誤？(A) 平衡發生在同一物質的不同相之間，是屬於化學平衡；(B) 平衡是屬於動態平衡，正逆反應速率相等；(C) 平衡時的常數可以質量作用定律表示；(D) 平衡常數值的大小可以預測反應進行方向。
23. 有關 $Cu_{(s)} + 2AgNO_{3(aq)} \rightarrow Cu(NO_3)_{2(aq)} + 2Ag_{(s)}$ 的反應，下列何者正確？(A) $Cu_{(s)} \rightarrow Cu^{2+}$ ，失去電子進行還原；(B) $Ag^+ \rightarrow Ag_{(s)}$ ，得到電子進行還原；(C) $Cu_{(s)}$ 為氧化劑；(D) Ag^+ 為還原劑
24. 下列何者為亨利定律的應用？(A) 罐裝碳酸飲料打開後， CO_2 會逸出；(B) 提高溫度，溶質溶解度上升；(C) 紅血球因注射高濃度的生理食鹽水而萎縮；(D) 一氧化碳中毒。
25. 依據 VSEPR 理論，中心原子周圍的電子對數目與電子對分佈形狀的關係，下列敘述何者錯誤？(A) 兩個電子對為直線形；(B) 三個電子對為平面三角形；(C) 四個電子對為四面體形；(D) 六個電子對為六面體形。
26. 分子間的作用力，下列敘述何者正確？(A) 分子的分子量、形狀相當時，其分子間作用力大小取決於倫敦分散力；(B) 分子量相異時，偶極-偶極作用力決定作用力大小；(C) 極性愈大，分子間作用力亦愈大；(D) 以上皆是。
27. 需要多少毫升 1.7 M 的 H_2SO_4 才能中和 68 mL 的 2.5 M NaOH？(A) 100；(B) 200；(C) 50；(D) 45
28. 下列混合物溶於 1.00 L 的水之後會形成緩衝溶液？(A) 1 mol $HC_2H_3O_2$ 和 0.5 mol HCl；(B) 1 mol NH_3 和 0.5 mol NaOH；(C) 1 mol NH_4Cl 和 0.5 mol HCl；(D) 1 mol $HC_2H_3O_2$ 和 0.5 mol NaOH。
29. 已知： Ag/Ag^+ ($E^\circ = -0.80 V$)， Cl^-/Cl_2 ($E^\circ = -1.36 V$)，此自發性電池之標準電位為何？(A) $Cl_2 + 2 Ag \leftrightarrow 2 Cl^- + 2 Ag^+$ $E^\circ = +0.56 V$ ；(B) $Cl_2 + 2 Ag \leftrightarrow 2 Cl^- + 2 Ag^+$ $E^\circ = +1.12 V$ ；(C) $Cl_2 + 2 Ag \leftrightarrow 2 Cl^- + 2 Ag^+$ $E^\circ = +2.16 V$ ；(D) $2 Cl^- + 2 Ag^+ \leftrightarrow 2 Ag + Cl_2$ $E^\circ = +1.08 V$
30. 某綠茶飲品之盒裝標示咖啡因含量為 20 mg 天然咖啡因/100 mL，則咖啡因含量(A) 2 ppm；(B) 20 ppm；(C) 200 ppm；(D) 2000 ppm
31. 一弱酸，其 $pK_a = 4.2 \times 10^{-3}$ ，當 $[A^-] = 2.0 M$ ， $[H^+] = 2.1 \times 10^{-3} M$ ，溶液中 HA 的濃度為何？(A) 0.500 M；(B) 2.0 M；(C) 1.0 M；(D) 1.5 M
32. 反應 $aA + bB \leftrightarrow cC$ ，為氣體反應，且 $a + b > c$ ，增加系統的壓力，則系統會產生何種變化？(A) 反應向右進行；(B) 反應向左進行；(C) 沒變化；(D) 無法判斷。
33. 配製 0.2 M NaOH(aq) 500 mL，需稱多少克 NaOH(s)(40.0 g/mol)？(A) 0.4；(B) 4.0；(C) 40；(D) 400。
34. 下列同濃度的水溶液中，何者酸性最強？(A) H_3PO_4 ；(B) HCl；(C) CH_3COOH ；(D) NH_3 。
35. 關於液體的性質，下列何者正確？(A) 沸點是分子間的化學性質；(B) 沸點是氣體分子的蒸氣壓大於大氣壓力的瞬間溫度；(C) 液體分子間作用力愈大，其沸點愈高；(D) 以上皆是。
36. 非極性物質的沸點隨原子量的增加而增加，是因為何種作用力所致？(A) 偶極-偶極作用力；(B) 離子-偶極作用力；(C) 倫敦分散力；(D) 氫鍵。
37. 下列分子間的作用力不具有氫鍵者為何？(A) HF；(B) CH_4 ；(C) NH_3 ；(D) CH_3OH 。
38. BF_3 的中心原子所用的混成軌域為何？(A) sp ；(B) sp^2 ；(C) sp^3 ；(D) sp^3d 。
39. HPO_4^{2-} 的共軛鹼為：(A) PO_4^{3-} ；(B) $H_2PO_4^{2-}$ ；(C) H_3PO_4 ；(D) H_3O^+ 。
40. 36 g H_2O 中 O 原子佔多少 g？(已知 H：1.00 g/mol；O：16.00 g/mol) (A) 24 g；(B) 32 g；(C) 12 g；(D) 4.0 g。