

嘉南藥理科技大學 100 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. 現存最早的台灣遊記是(A)老殘遊記(B)台灣通史(C)裨海紀遊(D)東槎紀略。
2. 如果我們想要知道中國古代文獻對隕石成分、石油及活字印刷術的記載，可參考下列哪本書？(A)夢溪筆談(B)搜神記(C)史記(D)郁離子。
3. 馬丁·路德·金在〈我有一個夢想〉一文中要求美國兌現的「一張支票」是指(A)正義與自由(B)減稅與福利(C)工時與薪資(D)貧富懸殊。
4. 請選出下列各組詞義相近者：(A)坐井觀天/博古通今(B)不足為奇/司空見慣(C)旗鼓相當/雲泥有別(D)崇山峻嶺/一馬平川。
5. 賀醫院開業題辭可用「術精岐黃」，所謂「岐黃」是指(A)扁鵲(B)藥草名(C)歧伯與黃帝(D)董奉。
6. 「金風玉露，懷想故人」應該是哪一季節的思慕應酬語？(A)春(B)夏(C)秋(D)冬。
7. 下列書信用語何者錯誤？(A)稱他人母曰令堂(B)稱己妹曰舍妹(C)稱己姊曰令姊(D)稱己父曰家君。
8. 如果我們想知道春秋時代的歷史故事，下列哪本書將是最佳的選擇？(A)左傳(B)尚書(C)論語(D)春秋繁露。
9. 莎士比亞四大悲劇不包括(A)哈姆雷特(B)李爾王(C)馬克白(D)羅密歐與茱麗葉。
10. 主張「心即理」，認為人無須向外格物致知，本心發動即可以復清明的學者是(A)陸九淵(B)朱熹(C)邵雍(D)周敦頤。
11. 夏曼·藍波安〈冷海情深〉一文，是描寫下列哪一族男性對海洋和傳統文化的眷戀？(A)阿美族(B)排灣族(C)泰雅族(D)達悟族。
12. 《賽德克·巴萊》是 2011 年台灣史詩電影，所敘述的歷史與哪一個事件有關？(A)噶吧嘰事件(B)牡丹社事件(C)霧台事件(D)霧社事件。
13. 寫信給長輩，應該用下列哪個「提稱語」才恰當？(A)鈞鑒(B)膝下(C)函丈(D)左右。
14. 各機關對公眾有所宣布時使用的公文是(A)令(B)通知(C)函(D)公告。
15. 左傳〈季札觀周樂〉一文，主要在說明(A)音樂的表現是各具特色，無分軒輊(B)音樂須透過想像，才能呈現豐富的旋律(C)音樂與政治教化、民情風俗有緊密關係(D)音樂是純個人情感表達，所以內容各異。
16. 「富貴不能淫，貧賤不能移，威武不能屈，此之謂大丈夫。」一語，出自於(A)孔子(B)荀子(C)孟子(D)曾子。
17. 下列何者不在台灣四大詩社中？(A)新月詩派(B)藍星詩社(C)創世紀詩社(D)笠詩社。
18. 「中國科學史上第一部巨著」是指(A)天工開物(B)史記(C)尚書(D)夢溪筆談。
19. 公告的結構包括主旨、依據及(A)擬辦(B)說明(C)辦法(D)公告事項。
20. 唐朝文人嘗言「文章合為時而著，歌詩合為事而作」的是(A)韓愈(B)白居易(C)杜甫(D)元稹。

<背面尚有題目>

【乙】每題 6 分

21. 現在哈韓的風氣很盛，但在朝鮮時代，影響他們政教很深的思想家是？(A)周敦頤(B)邵雍(C)陸九淵(D)朱熹。
22. 被譽為「詩書畫」三絕，並曾寫「難得糊塗」匾額的文人是？(A)鄭板橋(B)王羲之(C)懷素(D)蘇軾。
23. 李大同過七十壽誕，應該用下列哪個題辭祝賀才恰當？(A)花開甲子(B)欲不踰矩(C)年徵耳順(D)杖履風高。
24. 下列敘述何者錯誤？(A)白居易與元稹倡導「新樂府」(B)孟郊人稱「苦吟詩人」(C)賀知章見李白文，嘆為「謫仙」(D)杜牧有「社會詩人」之稱。
25. 關於《史記》體例何者錯誤？(A)本紀十二篇，記載諸侯和輔漢功臣事蹟(B)表十篇，是大事年表及帝王、諸侯、將相人物表(C)列傳七十篇，是一般人物傳記(D)書八篇，記述典章制度。
26. 台灣三月瘋媽祖，就下列媽祖的敘述何者錯誤？(A)媽祖姓林名默，莆田人(B)又稱為註生娘娘，掌管生育之事(C)相傳於北宋太宗雍熙四年升天為神(D)澎湖天后宮是台灣地區最古老的媽祖廟。
27. 上承六朝志怪小說，下開宋元話本，在中國小說史上具有繼往開來地位的傳奇小說是(A)鶯鶯傳(B)枕中記(C)虬髯客傳(D)李娃傳。
28. 下列詩句何者是抒寫「歷史興衰、人生無常」的感觸？(A)舊時王謝堂前燕，飛入尋常百姓家(B)還君明珠雙淚垂，恨不相逢未嫁時(C)弔影分為千里雁，辭根散作九秋蓬(D)山路迴轉不見君，雪上空留馬行處。
29. 下列作者與書籍的關係何者錯誤？(A)蕭統一文選(B)范曄一後漢書(C)黃宗羲一明儒學案(D)沈括一閒情散寄。
30. 下列題辭的運用何者錯誤？(A)杏壇之光／賀業師(B)滄海程寬／賀畢業(C)鳳卜歸昌／賀婚嫁(D)美輪美奐／賀開業。
31. 下列有關文學史的敘述何者錯誤？(A)傳奇/唐朝新興的小說(B)近體詩/唐朝新興的詩體(C)詩經/最早的詩歌總集(D)昭明文選/樂府詩總集。
32. 南方文學的代表作品是(A)詩經(B)孔雀東南飛(C)楚辭(D)樂府詩。
33. 《詩經》疊字的運用，何者是屬於狀聲詞(A)「蓼蓼」者莪(B)彼黍「離離」(C)「關關」雉鳴(D)蒹葭「蒼蒼」。
34. 有關《論語》之敘述，何者不正確？(A)為十三經之一(B)篇名與內容無關，乃取各篇章首二、三字為名(C)與孟子、中庸、大學合稱四書(D)是孔子將自己與弟子的日常對話編集而成。
35. 下列公文用語何者錯誤？(A)機關對人民稱「閣下」(B)屬員對長官自稱「職」(C)上級機關對下級機關稱「貴」(D)有隸屬關係之下級機關對上級機關稱「鈞」。
36. 為文喜用寓言來寄託道理的思想家是？(A)莊子(B)孟子(C)韓非子(D)荀子。
37. 《中庸》「天命之謂性，率性之謂道，修道之謂教」句，在修辭學的運用是屬於(A)對比(B)映襯(C)排比(D)對偶。
38. 下列題辭何者不是祝賀生女用語？(A)玉燕投懷(B)彩鳳新鸞(C)懸悅之慶(D)慶叶弄瓦。
39. 請選出下列各組中詞義相反的：(A)勞燕紛飛／分道揚鑣(B)滄海桑田／白雲蒼狗(C)鴻鵠之志／好高騖遠(D)吐哺握髮／席不暇暖。
40. <說文解字序>「會意者，比類合誼，以見指搃，□□是也。」空缺的字是(A)江河(B)上下(C)日月(D)武信。

嘉南藥理科技大學 100 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. 碘的每日攝取建議量為 150 微克，相當(A) 1.5 g (B) 0.15 mg (C) 0.15 g (D) 1.5 mg
2. 橄欖油的比重為 0.90，若需要 0.9 Kg 的橄欖油製作手工皂，需量取多少毫升的橄欖油?(A) 810 mL (B) 81 mL (C) 1000 mL (D) 100 mL
3. 治療感染的抗生素每日劑量為 12 毫克/公斤體重，若每顆藥片含有 0.20 公克的抗生素。一位體重 50 公斤的病患每日需要多少顆藥片?(A) 6 (B) 12 (C) 3 (D) 4
4. 分子的莫耳數(mole)是代表該分子的何種計量?(A)比重 (B)體積 (C)密度 (D)個數
5. 膽固醇的濃度若為 1.75 g / L 將其換算成標準單位 mg / dL 表示，應為(A) 1750 mg / dL (B) 17.5 mg / dL (C) 1.75 mg / dL (D) 175 mg / dL
6. 已知 ^{12}C 與 ^{13}C 互為同位素，且 C 的平均原子量為 12.01 amu，下列描述何者錯誤?(A)兩者之電子數相同(B)自然界中的 ^{13}C 含量較 ^{12}C 多(C)兩者之質子數相同 (D) ^{13}C 的中子數比 ^{12}C 多
7. 由鎂離子與氫氧根離子所組成的離子化合物，下列何者正確?(A) MgOH (B) MgOH₂ (C) Mg(OH)₂ (D) Mg₂OH
8. 下列哪一個離子不易生成(A)溴離子 Br⁻¹ (B)鋁離子 Al⁺³ (C) 鋅離子 Zn⁻² (D)碳酸根離子 CO₃⁻²
9. 常添加在肉類加工食品中作為防腐及保色劑的亞硝酸鈉，其化學式(A) NaNO₃ (B) NaNO₂ (C) NaNO (D) NaNO₄
10. 含氯漂白水主要成分為次氯酸鈉，每個次氯酸鈉分子中含多少個 Cl 原子(A) 1 (B) 2 (C) 3 (D) 4
11. 在 33g 的硫酸銨(NH₄)₂SO₄ 中含多少氫原子?(已知硫酸銨:132g/mole)(A) 0.25 莫耳(B) 4 莫耳(C) 2 莫耳(D) 8 莫耳
12. 已知「氧」元素位於週期表上第二週期、6A 族，下列的描述何者錯誤 (A) 氧原子的電子組態 1s²2s²2p⁴ (B) 氧原子間以共用電子方式結合成 O₂ (C) 氧原子得到 2 個電子後形成 O⁻² (D) 氧原子之電子數為 6
13. 在磷酸鈣 Ca₃(PO₄)₂ 中磷酸根離子的電荷為(A)+2 (B)+3 (C)-2 (D)-3
14. 下列化合物中具有極性共價鍵，但屬於非極性分子是哪一個?(A) CO₂ (B) NH₃ (C) Cl₂ (D) H₂O
15. 下列化合物中，何者會產生分子間氫鍵(A) CH₄ (B) CH₂Cl₂ (C) CH₃OH (D) C₆H₆
16. 下列分子中何者之鍵結為叁鍵?(A) N₂ (B) Br₂ (C) O₂ (D) H₂
17. 在同溫下，下列相同濃度的水溶液何者之酸性最弱?(A) CH₃COOH_(aq) (B) H₂SO_{4 (aq)} (C) HNO_{3 (aq)} (D) HCl_(aq)
18. 試問在三聚氰胺(C₃H₆N₆)中氮的質量百分比約為多少%?(已知 C: 12g/mole; H:1.0 g/mole; N:14/mole)(A) 11% (B) 29% (C) 40% (D) 67%
19. 已知戊烷(C₅H₁₂: 72 g / mole) 與氧氣充分燃燒，產生二氧化碳(CO₂: 44 g/mole)和水蒸氣。若燃燒 0.036 公斤的戊烷，最多會排放多少的二氧化碳?(A) 0.022 公克 (B) 22 公克 (C) 0.11 公克 (D) 110 公克
20. 經檢驗發現每 50 毫克的樣品中含 25 微克塑化劑 DEHP (Di-(2-ethylhexyl) phthalate)，此樣品中塑化劑濃度為 (A) 0.5 % (B) 50 % (C) 2 ppm (D) 500 ppm

<背面尚有題目>

【乙】每題 6 分

21. 大仁長期服用汞含量 10ppm 的不明中藥，每日 3 公克連續服用 30 天相當攝入多少量的汞? (A) 0.9 g (B) 0.9 μ g (C) 900 mg (D) 0.9 mg
22. 若將 4.80 公克的臭氧與 4.50 公克的一氧化氮進行下列反應： $O_3 + NO \rightarrow O_2 + NO_2$ ，以下對此反應的描述何者正確? (已知 O_3 : 48 g/mol ; NO : 30 g/mol) (A) 臭氧會剩下 (B) 一氧化氮是限量試劑 (C) 會產生 4.50g 的 NO_2 (D) 臭氧完全反應完會產生 0.1mole 的 O_2
23. 有一化合物是由質量百分比分別為 40% 的碳、6.6% 的氫及 53.3% 的氧所組成，此化合物的實驗式(empirical formula)? (已知莫耳質量 C: 12.0 g ; H : 1.0 g ; O : 16.0 g) (A) $C_6H_{12}O_6$ (B) C_6HO_8 (C) $C_2H_4O_2$ (D) CH_2O
24. 利用 $KMnO_4$ 溶液在酸性條件下與過氧化氫反應，以測得樣品中過氧化氫的含量。反應式為： $2 MnO_4^{-1} + 5 H_2O_2 + 6 H^+ \rightarrow 5 O_2 + 2 Mn^{+2} + 8 H_2O$ 試問此反應中何者為氧化劑 (A) MnO_4^{-1} (B) H_2O_2 (C) H^+ (D) Mn^{+2}
25. 大量使用化石燃料，會產生過多的何種物質，造成全球暖化的問題日益嚴重 (A) 水 (B) 氧氣 (C) 二氧化碳 (D) 氯
26. 硬脂酸鈉 ($C_{17}H_{35}COO^-Na^+$) 是一種肥皂，具有洗淨能力。下列何者描述錯誤 (A) 碳氫長鏈屬於非極性端 (B) 非極性端是疏水端 (C) 油污會被硬脂酸鈉的極性端吸附 (D) $-COO^-Na^+$ 是親水端
27. 下列哪一個化合物的中心原子不具未共用電子對 (lone pair 或 unshared pair) (A) $\underline{N}H_3$ (B) $\underline{C}H_4$ (C) $H_2\underline{O}$ (D) $H_2\underline{S}$
28. 在合成阿斯匹靈 (Aspirin) 的反應中，甲生預估 Aspirin 的理論產量為 0.05mole，實際得到 4.50g 的 Aspirin，此反應之實際產率為多少%? (已知阿斯匹靈：180g/mol) (A) 0.5 % (B) 90% (C) 50% (D) 22.5 %
29. 在定溫下，將體積為 0.5L 的氫氣氣球由 1atm 的地平面移至壓力為 500mmHg 的高空，請問氣球體積將如何變化 (假設氣球不破裂) (A) 變大 (B) 變小 (C) 不變 (D) 不一定
30. 當汽車受到撞擊時，安全氣囊中的 NaN_3 進行分解反應，產生之氮氣會快速充滿氣囊。反應式為： $NaN_3(s) \rightarrow N_2(g) + Na_3N(s)$ (未平衡)；下列描述何者錯誤 (已知 NaN_3 : 65 g/mole ; N_2 : 28 g/mole) (A) 18 個 $NaN_3(s)$ 完全分解，可得 24 個 $N_2(g)$ (B) 3 g $NaN_3(s)$ 完全分解時，可得 4g $N_2(g)$ (C) 1.5 莫耳的 $NaN_3(s)$ 完全分解，可得 2 莫耳 $N_2(g)$ (D) 65 g $NaN_3(s)$ 若完全分解時，可得 1.33 莫耳的 $N_2(g)$
31. 比較下列 NH_3 、 BH_3 、 CO_2 、 H_2O 的分子結構，鍵角最大者為 (A) NH_3 (B) BH_3 (C) H_2O (D) CO_2
32. 配製 4M NaOH 溶液 500mL，需稱取多少 NaOH 固體? (已知 NaOH : 40 g/mole) (A) 50g (B) 40g (C) 20g (D) 80g
33. 下列何者在 25°C 下屬於酸性 (A) $[OH^-] = 10^{-7} M$ (B) $[OH^-] = 10^{-9} M$ (C) $[OH^-] = 10^{-5} M$ (D) $[OH^-] = 10^{-1} M$
34. 若 $PbCl_2$ 固體在水中的莫耳溶解度為 s (mol/L)，則下列對於 $PbCl_2$ 之溶解度積常數 (K_{sp}) 的敘述何者正確 (A) $K_{sp} = [Pb^{+2}][Cl^-] / [PbCl_2]$ (B) $K_{sp} = 2 \times [Pb^{+2}][Cl^-]$ (C) $K_{sp} = 2s^3$ (D) $K_{sp} = 4s^3$
35. 對於 $CH_3COOH + CH_3NH_2 \rightleftharpoons CH_3COO^- + CH_3NH_3^+$ 的反應，下列描述何者錯誤? (A) CH_3NH_2 屬於鹼 (B) CH_3COOH 屬於酸 (C) CH_3COOH 提供質子 (D) CH_3COOH / CH_3NH_2 是共軛酸鹼對
36. 濃度為 0.02M 的單質子弱酸 (HA) 水溶液，其解離百分率若為 50%，則溶液 pH 值為 (A) 0.01 (B) 2 (C) 1 (D) 12
37. 下列何者是 NH_3 之共軛酸 (A) N_2 (B) NH_4^+ (C) H^+ (D) NH_2^-
38. 在 $2O_{3(g)} \rightleftharpoons 3O_{2(g)}$ 的反應中，若其平衡常數為 K，則在相同溫度下 $3O_{2(g)} \rightleftharpoons 2O_{3(g)}$ 之平衡常數值為 (A) $-K$ (B) K (C) $-1/K$ (D) $(K)^{-1}$
39. 將 18M 濃硫酸溶液 100mL 加水稀釋成 600mL 的水溶液，其濃度變為多少 M? (A) 3.6M (B) 3M (C) 6M (D) 9M
40. 下列哪一個組合溶於水後無法形成緩衝溶液 (Buffer solution) (A) KH_2PO_4 / H_3PO_4 (B) CH_3COONa / CH_3COOH (C) NH_3 / NH_4Cl (D) $NaOH / NaCl$

嘉南藥理科技大學 100 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。

第一部份 詞彙以及片語

1. You must _____ quickly before other guys ask Mary to the prom.
(A)act (B)achieve (C)accept (D)aim
2. _____ action was required as the fire spread. Firefighters therefore must be agile and quick.
(A)Drowsy (B)Prompt (C)Crystal (D)Extinct
3. The tour guide gave us a _____ account of the history of Tower of London.
(A)disadvantaged (B)digital (C)detailed (D)disappointing
4. Vitamin C is supposed to _____ colds and cure the common cold as well.
(A)drift (B)glance (C)imitate (D)prevent
5. The city government offered grants in hopes of stimulating local _____.
(A)enterprises (B)missions (C)colleagues (D)bulletins
6. This guest _____ allows you to use the club's facilities free of charge.
(A)press (B)pass (C)pot (D)powder
7. Effective _____, the company will no longer accept applications for medical or sick leave without a certificate from a physician.
(A)financially (B)immediately (C)concurrently (D)repeatedly
8. This new type of heater has six temperature _____.
(A)settings (B)margins (C)sensors (D)satellites
9. Many dogs have been _____ by their owners. This explains why there are so many stray dogs on the streets.
(A)desired (B)deserted (C)designed (D)built
10. Children always get a big _____ at Disney World.
(A)joke (B)mission (C)wet (D)thrill
11. At our new building, we finally have more than enough room for everyone. The offices are modern and _____.
(A)traditional (B)undersized (C)spacious (D)overcrowded
12. All staff in the information sector had to _____ quickly to the new operating system so as to keep up with the changing and competitive markets.
(A)cram (B)suffer (C)ground (D)adapt
13. The new manager is continually _____ his authority by getting other people to do things for him.
(A)publishing (B)rejecting (C)abusing (D)postponing
14. The company no longer sells the product; it has been _____ from its line.
(A)discovered (B)discounted (C)discontented (D)discontinued
15. That country _____ natural resources, but didn't have the technology to make use of them.
(A)was bad in (B)was poor in (C)was good in (D)was rich in
16. Since Jack bought a new BMW last week, he has been _____ it over and over again.
(A)boasting of (B)putting up (C)turning on (D)standing for
17. The two parties hate each other; they can never _____ each other.
(A)get along with (B)get alone (C)according to (D)keep in mind
18. Like most recent graduates, Mike was _____ both nervousness and ambition.
(A) in cooperation with (B)composed of (C)made of (D)filled with
19. I _____ my high school teacher in a night market; it was surprising for me to see her there.
(A)bumped into (B)looked for (C)ran after (D)walked away
20. Because of many distractions, college students tend to _____ doing their assignments until the last minute.
(A)put off (B)put away (C)put down (D)put up

<背面尚有題目>

第二部份 文法結構題

21. The policeman is running _____ a thief.
(A)after (B)above (C)on (D)at
22. _____ in simple English, the novel is easily understood.
(A)Written (B)Writing (C)Wrote (D)To write
23. Returning to my dormitory, _____.
(A)my bike was missing (B)I found my bike stole (C)I found my bike missing (D)the bike was missed
24. The Bank of Georgia has established a special program to _____ funds at low interest to those who develop local business initiatives.
(A)lease (B)lend (C)borrow (D)rent
25. Only by doing the work themselves _____ with the field.
(A)the students able get experiences (B)will the students get experience (C)the students will to get experience (D)will the students getting experience
26. I am glad to do _____ you want me to do.
(A)that (B)however (C)which (D)whatever
27. _____ is often the case with him, John didn't appear on time.
(A)That (B)What (C)As (D)Whichever
28. _____ is worth doing is worth doing well.
(A)Whenever (B)Whatever (C)However (D)Wherever
29. The application process at many government authorities has become much _____ than 10 years ago.
(A)more easy (B)easier (C)easily (D)more easily
30. I observed something _____ in his behavior.
(A)strange (B)strangely (C)strangers (D)strangeness

第三部份 段落填空：本部分共 10 題，包括二個段落，每個段落各含 5 個空格。請於 A、B、C、D 四個選項中選出最適合題意的字或詞。

Newspaper reports are usually (31)_____ on facts. Even so, different writers will see the same story from different points of view (bias). It's always wise to compare several different reports if you want a balanced view. Adverts, brochures, leaflets and posters have a definite viewpoint. They want to sell you something, so they're only going to tell you good things. Watch out for exaggeration (making things sound better than they actually are)! They often show you something (32)_____ - but it has nothing to do with what's being sold. They just want you to think about nice things (33)_____ you think about their product. When reading adverts, always ask yourself (34)_____ the writer hasn't told you about the product, and (35)_____ what they are writing about is really anything to do with what they are selling.

31. (A)interested (B)buried (C)focused (D)based
32. (A)intensive (B)positive (C)suggestive (D)negative
33. (A)why (B)when (C)how (D)because
34. (A)if (B)which (C)that (D)what
35. (A)although (B)after (C)whether (D)before

To teach an intellectually challenging class, teachers must be (36)_____ prepared and (37)_____ with the understandings of their subject area necessary to evoke (38)_____ students the desired responses to material, responses designed to deepen their engagement with and understanding of key course concepts and to expand their repertoire of thinking skills and strategies. Teachers must have a reference point for college readiness that extends (39)_____ their own previous experiences in college or self reports from the few students who return to share their post-high school experiences in college. The necessary support ideally (40)_____ the form of professional development activities in which teachers learn to focus their curricula on key ideas and supporting concepts and to teach these through techniques, activities, and assignments that require students to develop the key cognitive strategies necessary for college success.

36. (A)probably (B)coldly (C)politely (D)properly
37. (A)occupied (B)satisfied (C)equipped (D)conducted
38. (A)in (B)at (C)out (D)with
39. (A)beyond (B)behind (C)before (D)because
40. (A)shapes (B)takes (C)happens (D)occurs