

# 經濟部所屬事業機構 105 年新進職員甄試試題

類別：化工製程

節次：第二節

科目：1. 化工熱力學 2. 化學反應工程學

注意  
事項

1. 本試題共 4 頁(A3 紙 1 張)。
2. 可使用本甄試簡章規定之電子計算器。
3. 本試題為單選題共 50 題，每題 2 分，共 100 分，須用 2B 鉛筆在答案卡畫記作答，於本試題或其他紙張作答者不予計分。
4. 請就各題選項中選出最適當者為答案，各題答對得該題所配分數，答錯或畫記多於 1 個選項者，倒扣該題所配分數 3 分之 1，倒扣至本科之實得分數為零為止；未作答者，不給分亦不扣分。
5. 本試題採雙面印刷，請注意正、背面試題。
6. 考試結束前離場者，試題須隨答案卡繳回，俟本節考試結束後，始得至原試場或適當處所索取。
7. 考試時間：90 分鐘。

- [C] 1. 在化工製程中，觸媒扮演重要的角色，對觸媒功能之描述下列何者有誤？  
(A)可降低反應溫度 (B)可提高產品品質 (C)可改變平衡常數 (D)可降低反應之活化能
- [D] 2. 若  $A \rightarrow 2B$ ，對反應物 A 是一級化學反應，其他反應條件不變時，當反應溫度增加  $5^\circ\text{C}$  時，其反應速率會變為原始值的 2 倍，則在下列哪種反應條件擁有最高的反應速率？  
(A)  $15^\circ\text{C}$  下， $[A] = 0.9\text{ M}$  (B)  $20^\circ\text{C}$  下， $[A] = 0.5\text{ M}$   
(C)  $25^\circ\text{C}$  下， $[A] = 0.2\text{ M}$  (D)  $40^\circ\text{C}$  下， $[A] = 0.1\text{ M}$
- [B] 3. 有關觸媒的敘述，下列何者正確？  
(A)觸媒採購時不需考慮觸媒中毒的影響  
(B)固體觸媒是否能成功被應用，主要是因其活性與穩定度  
(C)觸媒顆粒的大小與反應器的型態無關  
(D)觸媒的型態與使用方法無關
- [B] 4. 觸媒在化學反應中，下列敘述何者有誤？  
(A)可加速達成化學反應之平衡 (B)反應前後本身會產生變化  
(C)可改變化學反應的選擇性 (D)只能加速合乎熱力學之化學反應
- [B] 5. 烷化反應所使用的觸媒屬於哪種觸媒？  
(A)金屬觸媒 (B)酸性觸媒 (C)絕緣體氧化物 (D)半導體氧化物
- [B] 6. 已知  $300\text{ K}$  時， $A_{(g)} \rightarrow B_{(g)}$  的反應速率常數為  $3.39 \times 10^{-6}\text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{s})$ ，反應初壓為  $0.2\text{ atm}$ ，若 A、B 皆可視為理想氣體，則反應物濃度減低至初濃度一半時須經過多少時間(min)？  
(A) 10 (B) 20 (C) 30 (D) 120
- [C] 7. 已知  $A + B \rightarrow C + 2D$  的化學反應中，每 30 秒鐘 B 的濃度減少  $0.09\text{ M}$ ，則該反應之反應速率是多少  $\text{M}/\text{s}$ ？  
(A) 0.001 (B) 0.002 (C) 0.003 (D) 0.004
- [D] 8. 化學反應可分為勻相(homogeneous)與非勻相(heterogeneous)，下列何者屬於勻相反應？  
(A)加氫脫硫反應 (B)觸媒裂解 (C)輕油裂解 (D)烷化反應
- [B] 9.  $20^\circ\text{C}$  時水之表面張力為  $72.8\text{ dyne}/\text{cm}$ ，密度為  $1\text{ g}/\text{cm}^3$ ，將一毛細管插入  $20^\circ\text{C}$  水中，液面上升  $7.43\text{ cm}$  時，毛細管半徑為多少  $\text{cm}$ ？  
(A) 0.01 (B) 0.02 (C) 0.03 (D) 0.04

[C] 10. 有一已知化學反應  $2A + 2B \rightarrow C + 2D$ ，在某溫度下測量其反應物初濃度與反應初速率，測量結果如下，則下列何者為該反應之速率方程式？

組別	[A] (M)	[B] (M)	初速率 (M / s)
1	0.20	0.10	0.0150
2	0.30	0.10	0.0225
3	0.20	0.20	0.0600

- (A)  $r = k[A][B]$       (B)  $r = k[A]^2[B]$       (C)  $r = k[A][B]^2$       (D)  $r = k[A]^2[B]^2$

[D] 11. 已知化學反應  $A_{(g)} + B_{(g)} \rightarrow C_{(g)}$ ，其反應速率  $= k[A][B]$ 。當  $P_A = \frac{3}{4} \text{ atm}$ ， $P_B = \frac{4}{5} \text{ atm}$  時，其反應速率為  $a$ ，若  $P_A = P_B = \frac{2}{3} \text{ atm}$  時，其反應速率為多少  $a$ ？

- (A)  $\frac{2}{5}$       (B)  $\frac{5}{9}$       (C)  $\frac{27}{20}$       (D)  $\frac{20}{27}$

[D] 12. 有關反應級數的敘述，下列何者正確？

- (A) 反應級數越高，反應速率一定愈快  
 (B) 零級反應的反應速率會受反應物濃度影響  
 (C) 反應級數越高，反應速率受溫度影響愈大  
 (D) 零級反應的半生期與反應物的初濃度成正比

[D] 13. 關於化學反應的敘述，下列何者有誤？

- (A) 平衡常數會因反應溫度而改變  
 (B) 勻相反應若為放熱反應，溫度越高，轉化率越低  
 (C) 當平衡常數值越大時，反應達到平衡時的轉化率愈趨近於1  
 (D) 觸媒可以改變反應的平衡轉化率

[B] 14. 下列因素會影響到化學反應時所釋放或吸收熱量的多寡，何者無法由外力控制？

- (A) 反應物數量      (B) 反應熱      (C) 反應溫度      (D) 反應壓力

[D] 15. 下列哪一種液化氣體須儲存於地下儲槽？

- (A) 液化空氣      (B) 液化氧      (C) 液化石油氣      (D) 液化天然氣

[A] 16. 某氣體 1.0 g，在 1 atm 下占有體積 1.62 公升 ( $Z=0.88$ )，溫度為  $176^\circ\text{C}$ ，則該氣體之分子量約多少？

- (A) 20      (B) 30      (C) 40      (D) 50

[D] 17. 下列各狀況下的氣體，何者性質最接近理想氣體？

- (A)  $-120^\circ\text{C}$ ，12 atm 之氮氣      (B)  $25^\circ\text{C}$ ，8 atm 之氧氣  
 (C)  $80^\circ\text{C}$ ，4 atm 之氮氣      (D)  $200^\circ\text{C}$ ，0.2 atm 下之氮氣

[A] 18. 3 莫耳理想氣體，在  $100^\circ\text{C}$  時，由 2 atm 恆溫可逆壓縮至 5 atm，其焓變化量  $\Delta H$  為多少 cal？

- (A) 0      (B) 6      (C) 9      (D) 12

[A] 19. 假設苯蒸氣為理想氣體，已知汽化熱為  $7.36 \text{ kcal/mole}$ ，則 31.2 g 的苯在正常沸點  $80.1^\circ\text{C}$  時，其內能變化量為多少 cal？(理想氣體常數  $R = 1.987 \text{ cal/mole}\cdot\text{K}$ )

- (A) 2663      (B) 3680      (C) 5326      (D) 7360

[B] 20. 某理想氣體 1 莫耳，於  $200^\circ\text{C}$  時，對著 1 atm 的大氣壓力，自 13 公升膨脹至 18 公升，共作功多少 cal？( $1 \text{ atm}\cdot\text{L} = 24.22 \text{ cal}$ )

- (A) -60.5      (B) -121.1      (C) 60.5      (D) 121.1

[一律 21. 某氣體吸收 50 J 的熱量，同時又被 1.2 atm 的固定壓力從 7 L 壓縮到 2 L，其  $\Delta U$  為多少 cal？  
 給分) ( $1 \text{ cal} = 4.184 \text{ J}$ ， $1 \text{ atm}\cdot\text{L} = 24.22 \text{ cal}$ )

- (A) 145      (B) 195      (C) 608      (D) 658

[一律 22. 一個密閉物系由外界傳入熱量 30 kcal，且此物系對外界作功 10 kcal，則此物系內能變化量為多少 cal？

- (A) -20 (B) -40 (C) 20 (D) 40

[B] 23. 理想氣體之可逆絕熱過程中，P、V、Y關係為？

- (A)  $P^{\gamma}V = \text{常數}$  (B)  $PV^{\gamma} = \text{常數}$  (C)  $P^{\gamma}/V = \text{常數}$  (D)  $P/V^{\gamma} = \text{常數}$

[B] 24. 關於熱力學第二定律的敘述，下列何者有誤？

- (A) 摩擦而生之熱為不可逆 (B) 熱可完全轉換為功  
(C) 若不施加外力，無法將熱由低溫處傳至高溫處 (D) 宇宙間的熱能有逐漸增加的趨勢

[D] 25. 水蒸汽在正常沸點下冷凝為水，下列何者正確？(H：熱含量，S：熵)

- (A)  $\Delta H > 0, \Delta S > 0$  (B)  $\Delta H > 0, \Delta S < 0$  (C)  $\Delta H < 0, \Delta S > 0$  (D)  $\Delta H < 0, \Delta S < 0$

[B] 26. 關於相與相律的敘述，下列何者正確？

- (A) 一平衡物系中只能存在一個液相 (B) 相平衡為物理平衡  
(C) 相數不變時，成分數愈多，自由度愈小 (D) 成分數不變時，相數愈多，自由度愈大

[A] 27. 如果分離一共沸混合物，下列哪一種方法不能選用？

- (A) 分餾 (B) 加壓 (C) 真空蒸餾 (D) 加入第三成分

[C] 28. 密閉容器中，NaCl未飽和溶液與其蒸氣平衡時，自由度為多少？

- (A) 0 (B) 1 (C) 2 (D) 3

[B] 29. 假設水蒸汽為理想氣體，6克水在 100 °C 及 1 atm 時沸騰，100 °C 時水之莫耳體積為 0.018 公升，則水完全汽化所作的功為多少 cal？(1 atm · L = 24.22 cal)

- (A) -146.6 (B) -246.6 (C) -740.6 (D) -831.6

[B] 30. 一卡諾循環操作之熱機，在 527 °C 下吸熱 600 cal，而在 127 °C 下放熱，其熱機在每循環中所作之功為多少 cal？

- (A) -200 (B) -300 (C) -400 (D) -500

[A] 31. 假設有 1 莫耳之單原子理想氣體，在絕熱條件下，自 5 公升可逆膨脹至 10 公升，其熵變化量為多少 cal/K？

- (A) 0 (B) 1.25 (C) 1.38 (D) 1.87

[B] 32. 氣體甲在 40 atm、127 °C 及體積 15 L 時，壓縮因子 Z= 0.92；若將相同莫耳數氣體甲加熱及壓縮至溫度為 227 °C 與壓力為 100 atm，壓縮因子 Z= 0.86，則此時氣體甲之體積為多少 L？

- (A) 6 (B) 7 (C) 8 (D) 9

[D] 33. 下列敘述何者有誤？

- (A) 液體的沸點為液體之蒸氣壓等於外界壓力時之溫度  
(B) 液體之正常沸點不會改變  
(C) 常溫下，液體蒸氣壓愈高者愈容易揮發  
(D) 常溫下，液體蒸氣壓愈低者其沸點愈小

[B] 34. 純水之正常沸點、凝固點與高山上的純水，其沸點、凝固點比較，下列何者正確？

- (A) 沸點：高山 > 正常 (B) 凝固點：高山 > 正常  
(C) 沸點：高山 = 正常 (D) 凝固點：高山 < 正常

[A] 35. 有一密閉容器內含氮氣與正辛烷，溫度為 50 °C，壓力為 2 bar。已知正辛烷在此溫度下的飽和蒸氣壓為 0.01 bar，氮氣溶解於液相之正辛烷中的行為遵從亨利定律(Henry's Law)，其亨利常數為 1000 bar。請估算在汽-液相平衡下，氮氣在飽和液相的溶解度為多少？

- (A)  $1.99 \times 10^{-3}$  (B)  $2.99 \times 10^{-3}$  (C)  $3.99 \times 10^{-3}$  (D)  $4.99 \times 10^{-3}$

- [C] 36. 下列何組溶液之性質較接近理想溶液？  
 (A) 甲醚-氯化氫 (B) 氯仿-丙酮 (C) 四氯化碳-苯 (D) 水-鹽酸
- [D] 37. 在 30 °C 時，水、乙醇、苯及丙酮等四種純液體之蒸氣壓分別為 31.8 mmHg、78.8 mmHg、118.2 mmHg 及 282.7 mmHg，由數據推論何者之分子間吸引力最小？  
 (A) 水 (B) 乙醇 (C) 苯 (D) 丙酮
- [A] 38. He 單原子理想氣體，其恆壓莫耳熱容量( $\bar{C}_p$ )與恆容莫耳熱容量( $\bar{C}_v$ )之差值為？  
 (A) R (B) 1.2 R (C) 1.4 R (D) 1.67 R
- [D] 39. 設計等溫勻相的單一反應器時，在進料莫耳速率與進料濃度相同時，下列敘述何者有誤？  
 (A) 對任何級數為正的化學反應，連續攪拌槽的容積均大於柱流反應器(plug flow reactor)  
 (B) 連續攪拌槽與柱流反應器的容積比隨著化學反應級數的增加而增加  
 (C) 當轉化率小時，反應器容積的大小隨其形式的變化不大  
 (D) 零級化學反應，連續攪拌槽與柱流反應器的容積大小不一樣
- [B] 40. 某反應之反應速率常數為  $0.2 \text{ M}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$ ，若其初始濃度為 0.5 M，則其半生期為多少分鐘？  
 (A) 5 (B) 10 (C) 15 (D) 20
- [C] 41. 某化學反應在 600 °C 為一級反應，且其半生期為 120 秒，則其速率常數為多少 ( $\text{s}^{-1}$ )？  
 (A)  $5.78 \times 10^{-5}$  (B)  $5.78 \times 10^{-4}$  (C)  $5.78 \times 10^{-3}$  (D)  $5.78 \times 10^{-2}$
- [B] 42. 反應  $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{SO}_3$ ， $\text{SO}_3$  之產生速率為  $1200 \text{ g/s}$ ，則  $\text{O}_2$  的消失速率為多少  $\text{g/s}$ ？  
 (A) 120 (B) 240 (C) 480 (D) 2400
- [C] 43.  $A_{(g)} + 2B_{(g)} \rightarrow C_{(g)} + D_{(g)}$  之反應速率方程式為  $r = k[A][B]^2$ ，假設  $P_A = 0.50 \text{ atm}$ ， $P_B = 0.80 \text{ atm}$  時之反應速率為  $r$ ，則反應到  $P_C = 0.20 \text{ atm}$  時之反應速率為原來速率  $r$  的多少倍？  
 (A)  $\frac{1}{48}$  (B)  $\frac{1}{24}$  (C)  $\frac{3}{20}$  (D)  $\frac{1}{6}$
- [B] 44. 表示化學反應進行的詳細步驟稱為？  
 (A) 反應速率定律 (B) 化學反應機構 (C) 平衡常數式 (D) 淨反應式
- [B] 45. 下列何者為零級反應之反應速率常數的單位？  
 (A)  $[\text{濃度}]^{-1}[\text{時間}]$  (B)  $[\text{濃度}][\text{時間}]^{-1}$  (C)  $[\text{濃度}]^{-1}[\text{時間}]^{-1}$  (D)  $[\text{濃度}]^{-1}$
- [C] 46.  $A \rightarrow B + C$  為一級反應，其反應速率常數為  $8.7 \times 10^{-3} \text{ s}^{-1}$ ，則分解 30 % 需要多少秒？  
 (A) 30 (B) 35 (C) 41 (D) 43
- [A] 47. 某零級化學反應，其反應物濃度由 1 M 降至 0.7 M 需時 10 分鐘，若由 0.7 M 降為 0.4 M 需時多少分鐘？  
 (A) 10 (B) 15 (C) 20 (D) 25
- [B] 48. 反應速率常數的大小，與下列何者無關？  
 (A) 反應物性質 (B) 反應物濃度 (C) 溫度 (D) 觸媒種類
- [C] 49. 對於化學反應描述，下列何者有誤？  
 (A) 反應速率為定溫下，單位時間內反應物的消耗量  
 (B) 測定反應速率選擇生成物變化較顯著者做為測量的對象  
 (C) 速率方程式由反應機構中最慢的步驟決定  
 (D) 測定反應速率選擇反應物變化較顯著者做為測量的對象

- [B] 50. 某一反應  $A + B \rightarrow C$ ，經實驗測得 A 的變化與時間數據如下，則該反應的反應速率為多少 ( $\text{M/s}$ )？

[A](M)	2.3300	2.2050	2.1205
T(s)	0	185	310

- (A)  $6.76 \times 10^{-3}$  (B)  $6.76 \times 10^{-4}$  (C)  $1.35 \times 10^{-3}$  (D)  $1.35 \times 10^{-4}$