

臺南市立歸仁國中 100 學年度第一學期三年級第二次複習考

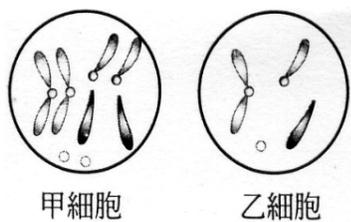
自然科試卷範圍：生物第二冊 L 1 ~ L 2 + 第三冊 L 6、第四冊 L 1 ~ L 5 (力不考)

林明德、美女真真 老師

班級： 年 班 姓名： 座號： 號

一、選擇題：1.-26.題每題一分，27.-63.題每題二分，共一〇〇分

1. 某一生物體中有甲、乙兩類的細胞，其細胞內染色體數目如圖所示。下列關於甲、乙兩類細胞的描述，何者正確？

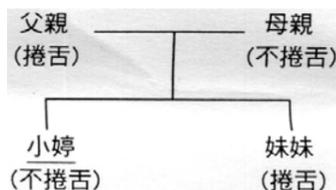


(A) 甲細胞染色體對數是乙細胞的兩倍 (B) 甲細胞染色體套數是乙細胞的兩倍 (C) 甲、乙兩類細胞均勻分散在生物體中各處 (D) 乙細胞是經甲細胞突變形成的。

2. 下表為卵生、胎生及卵胎生三種生殖方式的比較，請問何項錯誤？

選項方式	(A) 發育場所	(B) 營養來源	(C) 卵的數量	(D) 動物種類
卵生	母體外	卵提供	多	吳郭魚
卵胎生	母體內	母體提供	中	大肚魚
胎生	母體子宮內	母體提供	少	鯨

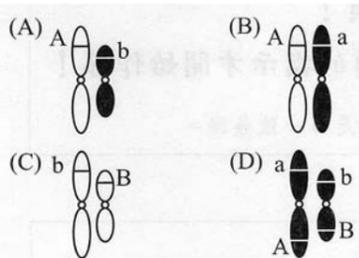
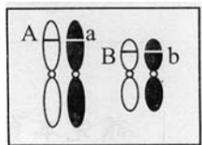
3. 如圖為小婷家的遺傳調查。若以 R 代表捲舌的顯性基因，r 代表不捲舌的隱性基因，則小婷的父親基因型應為何？



(A) RR (B) Rr (C) rr (D) 無法判斷。

4. 關於基因產生突變，下列敘述何者錯誤？ (A) 只有生殖細胞產生的突變才能遺傳 (B) 一定由顯性基因突變為隱性基因 (C) 自然突變的機率很低 (D) 人類常利用人為誘變的方式來改良生物品種。

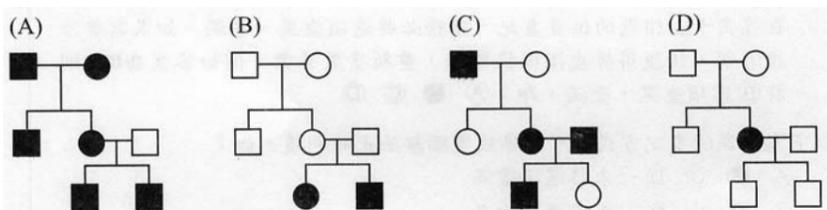
5. 如圖為某生物體細胞的染色體模式圖，在正常情況下，下列何者為其減數分裂完成後子細胞染色體的模式圖？



6. 下列常見的食用水果中，何者的花朵中，子房內僅有一個胚珠？ (A) 西瓜 (B) 芭樂 (C) 荔枝 (C) 小蕃茄。

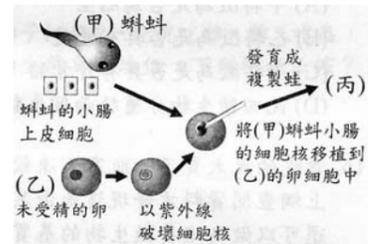
7. 下列脊椎動物與其生殖方式的配對，何者錯誤？ (A) 鴨嘴獸：體內受精、胎生 (B) 大肚魚：體內受精、卵胎生 (C) 啄木鳥：體內受精、卵生 (D) 山椒魚：體外受精、卵生。

8. 已知美人尖性狀屬於顯性遺傳，○表示有美人尖的女子，●表示無美人尖的女子，□表示有美人尖的男子，■表示無美人尖的男子。請觀察下列四個家譜，若依照遺傳法則，在沒有突變發生的情況下，何者最可能具有錯誤的紀錄？



9. 正常情況下，有關人體細胞中的染色體組成，下列敘述何者正確？ (A) 男性的體細胞染色體為 22+Y (B) 男性的精子染色體必為 22+Y (C) 女性的體細胞染色體為 44+XY (D) 女性的卵細胞染色體必為 22+X。

10. 阿笠博士依照圖中的模式進行複製蛙的實驗，下列四組複製實驗中，哪一組的複製蛙(丙)之成體是綠色雄蛙？



選項	組別	(甲)提供小腸上皮細胞核者	(乙)提供去除細胞核的卵者
(A)	I	褐色雌蛙	綠色雌蛙
(B)	II	綠色雌蛙	褐色雌蛙
(C)	III	褐色雄蛙	綠色雌蛙
(D)	IV	綠色雄蛙	褐色雌蛙

11. 標哥的父親是一名白化症(體染色體的隱性基因疾病)的患者，母親則是膚色完全正常，經由檢驗發現標哥是一個白化症的帶基因者，則標哥身上的哪一種細胞可能找不到白化症的隱性基因？ (A) 精細胞 (B) 神經細胞 (C) 肌肉細胞 (D) 白血球細胞。

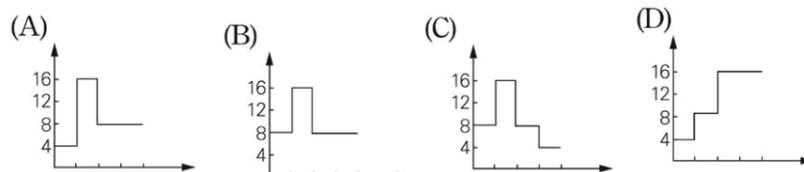
12. 已知人類是否能捲舌的性狀由一對基因控制，能捲舌是顯性(A)，不能捲舌是隱性(a)，無雙的雙親均不能捲舌，其基因型均為(aa)，若無雙的先生卡斯能捲舌，其基因型為(Aa)，則卡斯夫婦所生的第一個小孩能捲舌且是男孩的機率為何？ (A) 1/2 (B) 1/4 (C) 3/4 (D) 3/8。

13. 小翠從一對「親代果蠅」所產生的後代中選取甲、乙、丙三隻果蠅，分別與長翅果蠅(基因型為 Aa) 交配，若所得結果如表，則下列何者為「親代果蠅」的基因型？ (A) AAxAA (B) AAxAa (C) Aaxaa (D) AaxAa。

	後代數量	
	長翅	短翅
甲xAa	306	299
乙xAa	507	0
丙xAa	452	148

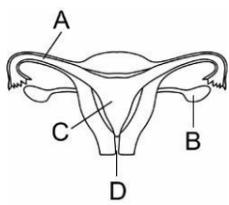
14. 黏多糖症第二型是一種基因位在 X 染色體的性聯隱性遺傳疾病。黏多糖是構成骨骼、血管、皮膚等人體重要器官的主要成分之一，黏多糖症患者體內細胞缺乏分解黏多糖所需的特定酵素，導致黏多糖漸漸堆積在細胞、結締組織與許多器官中，影響器官的功能運作。若有一黏多糖第二型的女性患者與一正常男子結婚，生下黏多糖第二型兒子的機率為何？ (A) 0% (B) 25% (C) 50% (D) 100%。

15. 果蠅複眼細胞的細胞核中有著控制細胞生理的遺傳物質，試問果蠅卵細胞在形成的過程中，遺傳物質含量的變化情形如何？(橫軸表示「經過的時間」，縱軸表示「遺傳物質含量」)



16.「甲」為即將進行減數分裂形成精子的母細胞，「乙」為精細胞，「丙」為受精卵；請問甲、乙、丙三種細胞的染色體套數依序為？ (A) N 、 $2N$ 、 N (B) $2N$ 、 $2N$ 、 N (C) $2N$ 、 N 、 $2N$ (D) N 、 $2N$ 、 $2N$ 。

17.如圖為人類女性的生殖器官構造，請問受精卵在何處形成？ (A) A (B) B (C) C (D) D。



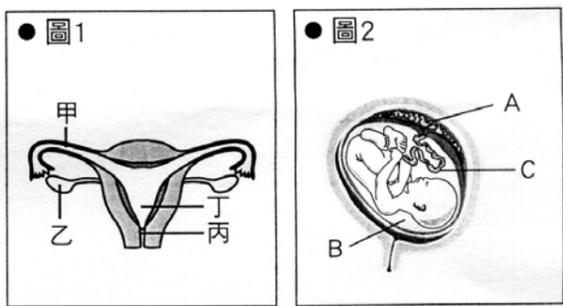
18.有關染色體內控制遺傳物質的敘述，下列何者是錯誤的？ (A) 基因位在染色體上 (B) DNA 上控制某一性狀的片段，稱為基因 (C) 所謂 DNA 指的是核糖核酸 (D) 控制某一性狀的基因會成對，並位於同源染色體上的相對位置。

19.有關同源染色體的敘述何者為非？ (A) 大小形狀相似 (B) 在所有生物中，同源染色體皆為兩條 (C) 胎兒體內的同源染色體，一條來自父親，一條來自母親 (D) 在減數分裂時，同源染色體會互相分離。

20.有關動物的生殖，何者敘述是正確？ (A) 體外受精一定是卵生 (B) 所有魚類皆是行體外受精 (C) 哺乳動物一定是胎生 (D) 昆蟲是行體外受精、卵生。

21.小南去超市買豆漿時，發現豆漿上貼著「本豆漿不使用基因改造(GMO)黃豆」，則下列關於基因改造黃豆的敘述何者正確？ (A) 基因改造黃豆的基因內可能插入了能產生殺蟲毒素的基因 (B) 基因改造黃豆的原理與桃莉羊的產生相同 (C) 基因改造完全依賴自然發生的基因突變 (D) 基因改造必定發生在動物細胞內。

如圖 1 為人類女性生殖器官構造示意圖，圖 2 為胎兒在母體子宮內發育情形示意圖，試回答第 21. - 23. 題：



21.試問圖 2 的構造位於圖 1 中的何處？ (A) 甲 (B) 乙 (C) 丙 (D) 丁。

23.根據圖 2，試問下列敘述何者正確？ (A) 女性懷孕時，才有 A 構造形成 (B) 胎兒體內產生的廢物大部分排入 B (C) C 構造可固定胎兒的位置 (D) 胎兒的性別是在此處發育時決定的。

侏儒症的種類繁多，最常見的是軟骨發育不全，這是顯性遺傳疾病。令人意外的是多數軟骨發育不全患者的父母，百分之八十體型都正常。雙親體型正常卻生下軟骨發育不全患者，是導因父母配子的自發性遺傳因子突變，而且一旦發生突變，就有機會遺傳給子代，若子代同時擁有兩個軟骨發育不全遺傳因子，子代則會夭折。試回答第 24. - 25. 題：

24.下列有關軟骨發育不全症患者的敘述，何者正確？ (A) 生出的軟骨發育不全患者子代都是突變造成的 (B) 軟骨發育不全患者夫妻能有體型正常的孩子 (C) 雙親至少一方是軟骨發育不全患者，才可能生下軟骨發育不全患者 (D) 軟骨發育不全患者的基因型是 aa。

25.請問夫妻兩人皆罹患軟骨發育不全症，生下來可以存活的小孩中，患有軟骨不全症的機率有多少？ (A) 0 (B) 1/3 (C) 2/3 (D) 1。

26.燃燒是物質發生氧化反應產生光和熱的過程，當物質能發生氧化反應，即可能產生燃燒現象，而不一定要在空氣或純氧中才能燃燒。若以廣口瓶收集一瓶二氧化碳氣體，將下列哪一種金屬加熱起火燃燒後放入瓶中，會持續產生燃燒現象？ (A) 鐵 (B) 鈉 (C) 銅 (D) 銀。

27.目前家庭常見的燃料有天然氣和液化石油氣，有關這兩種燃料的比較，下列何者正確？ (A) 天然氣屬於純物質，而液化石油氣屬於混合物 (B) 兩者燃燒後的主要產物相同 (C) 兩者都是由石油分餾後的產物 (D) 一般看到的桶裝瓦斯即是天然氣。

28.小瑜進行灰石 (CaCO_3) 與鹽酸 (HCl) 反應速率快慢之實驗，其

實驗	溫度	灰石 (CaCO_3)		鹽酸 (HCl)	
甲	25°C	5g	碎粒	10mL	濃度 10%
乙	25°C	5g	碎粒	10mL	濃度 20%
丙	25°C	5g	粉狀	10mL	濃度 20%
丁	45°C	5g	粉狀	10mL	濃度 20%

結果如表：此四次實驗，其反應速率的快慢依序為何？ (A) 甲 > 乙 > 丙 > 丁 (B) 甲 < 乙 < 丙 < 丁 (C) 甲 = 乙 = 丙 = 丁 (D) 甲 > 乙 = 丙 > 丁。

29.燒杯中裝有 pH=3 的鹽酸溶液 10mL，以滴管取出 2mL 後，燒杯中溶液的哪一項數值並未改變？ (A) pH 值 (B) 水的質量 (C) 溶質粒子數 (D) 溶液體積。

30.小文到嘉義一家古早味冰店吃「香蕉冰」，發現冰中並沒有香蕉，老闆說因為 50 年代物資貧乏，只好在清冰中加糖和食用「香蕉油」，才叫做「香蕉冰」。小文回家查了資料，發現香蕉油的學名是乙酸戊酯，將乙酸和戊醇混合，加入濃硫酸後隔水加熱，取出上層物質就可製得，下列敘述何者正確？ (A) 此反應屬於中和反應 (B) 利用濃硫酸的脫水性，可加速反應的進行 (C) 乙酸戊酯的特性是易溶於水，且密度比水大 (D) 乙酸戊酯是屬於天然聚合物。

31.回收的寶特瓶經過分類、熔化、紡成為纖維，最後可織成符合綠色概念的球衣，在 2010 年世足賽中有不少隊伍穿著臺灣的環保球衣。寶特瓶因具有下列何種特性才能回收再製成球衣？ (A) 熱塑性 (B) 熱固性 (C) 是網狀聚合物 (D) 是天然聚合物。

32.古人製作肥皂常用動物油脂和草木灰一起共煮，由製造肥皂的反應物可判斷，草木灰溶於水的 pH 值可能為下列何者？ (A) 3.0 (B) 5.2 (C) 7.0 (D) 9.5。

33.如圖為小義家 6 月份電費收據上的標示，假設小義家 6 月份用電的能量均來自於碳的完全燃燒所釋放出來的熱量，且熱量無散失。試問要產生圖中所示 CO_2 ，共需燃燒多少的碳？(原子量： $\text{C}=12$ 、 $\text{O}=16$)

貴用戶本期用電排放 CO_2 220 公斤，敬請節約用電，以減少 CO_2 排放，降低地球暖化衝擊

(A) 22 公斤 (B) 44 公斤 (C) 60 公斤 (D) 120 公斤。

34.同溫同壓下，甲和乙兩個容器內分別裝著 NH_3 和 H_2 氣體分子，若容器中的分子數比為 3:4，則有關容器中的氣體性質之敘述，下列何者正確？(原子量： $\text{H}=1$ 、 $\text{N}=14$) (A) 質量比為 1:1 (B) 質量比為 3:5 (C) 體積比為 3:4 (D) 體積比為 4:3。

臺南市立歸仁國中 100 學年度第一學期三年級第二次複習考

自然科試卷範圍：生物第二冊 L 1 ~ L 2 + 第三冊 L 6、第四冊 L 1 ~ L 5 (力不考)

林明德、美女真真 老師

班級： 年 班 姓名： 座號： 號

35. 理化老師為了展現

專業實力，表演了一招名為「禮炮」的魔術，當點火槍點燃時會發生「砰」的聲響，裝置如圖。



響，裝置如圖。老師在養樂多瓶內放入約 $\frac{1}{3}$ 滿的下列哪一組藥品，按下點火槍會產生「砰」的聲響？ (A) 食鹽水和酚酞 (B) 鎂帶和鹽酸 (C) 醋酸溶液和氨水 (D) 氫氧化鈣和硫酸溶液。

36. 一可逆化學反應方程式： $A+B \rightleftharpoons C+D+熱量$ ，當反應在密閉系統中達到平衡後，欲增加 B 物質的量，下列哪一方式較為可行？ (A) 加入 A 物質 (B) 減少 D 物質 (C) 將系統加熱 (D) 加入催化劑。

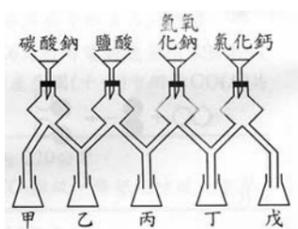
37. 有 W、X、Y、Z 四種金屬，

WO、XO、YO、ZO 分別表示其氧化物，小哲以各種金屬與金屬氧化物相互作用，並整理成一張表格，其中 + 號表示有反應，- 號表示沒有反應，但是他不小心桌上的墨汁打翻了，如表，則小哲只要重做哪一個反應，就可以將表格重新完成？ (A) $W+YO$ (B) $X+ZO$ (C) $Y+XO$ (D) $Z+YO$ 。

	WO	XO	YO	ZO
W				
X	-			
Y	+			
Z	+			

38. 有四種莫耳濃度相同的溶液，

碳酸鈉溶液、鹽酸溶液、氫氧化鈉溶液、氯化鈣溶液。現在取相同體積的四種溶液倒入如圖的管線中，關於下面五個錐形瓶中的變化，下列敘述何者正確？ (A) 乙錐形瓶有氣泡產生 (B) 丙錐形瓶的溫度會下降 (C) 將甲、戊兩錐形瓶溶液混合，會產生黃色沉澱 (D) 若將藍色石蕊試紙放入丁錐形瓶，試紙會由藍色變紅色。



39. 一天小立在實驗課操作實驗，他將 10 公克的 A 物質與 50 公克的 B 物質進行混合，發現兩物質會發生化學變化，小立在實驗後測量得知剩餘 A 物質 2 公克，並生成 C 物質 32 公克和 D 物質，但因為下課鐘聲已響，來不及記錄下 D 物質的質量，事後查詢其化學反應式為 $2A+5B \rightarrow 4C+2D$ ，請問小立來不及記錄下來的 D 物質質量應為多少？ (A) 26g (B) 28g (C) 16g (D) 20g。

40. 有關於可逆化學反應的平衡，若由溶液中粒子的微觀觀點來解釋，下列敘述何者較為正確？ (A) 正向的反應與逆向的反應均已停止 (B) 正向的反應速率與逆向的反應速率相等 (C) 反應物與生成物的莫耳數相等 (D) 反應物與生成物的濃度相等。

41. 一般家用的熱水瓶或飲水機，使用一段時間之後會發現，在瓶內內壁與水接觸到的地方，常常會有白色的鍋垢附著，就算用力刷洗也不易將其去除。已知鍋垢的形成主要是因為水中的礦物質沉澱所造成，尤以碳酸鈣所占成分的比例最高，因此下列何種方法能有效且輕易又安全的去除鍋垢？ (A) 使用沾了稀鹽酸的抹布擦拭清洗 (B) 在瓶內加入小蘇打水浸泡一段時間 (C) 在瓶內加入食用醋浸泡一段時間 (D) 在瓶內倒入米酒浸泡一段時間。

42. 銅是古代就已經使用的金屬之一，考古挖掘出土的銅錢或銅器表面，常會有一層綠色的附著物稱為銅綠，其化學式為 $Cu_2(OH)_2CO_3$ 。銅在潮溼空氣中，生成銅綠的反應如下： $2Cu+O_2+H_2O+X \rightarrow Cu_2(OH)_2CO_3$ ，由上述反應可知，生成銅綠除了需要氧與水外，還必須有下列哪一種物質 X？ (A) 氫 (B) 氮 (C) 碳酸 (D) 二氧化碳。

43. 茂在登合歡山時，攜帶的氧氣隨身罐中含有氧氣 160 公克，則罐中相當於含有多少個氧分子？(O=16) (A) $\frac{160}{16}$ (B) $\frac{160}{32}$ (C) $\frac{160}{16} \times 6 \times 10^{23}$ (D) $\frac{160}{32} \times 6 \times 10^{23}$ 。

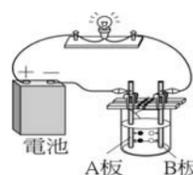
44. 以高爐來冶煉金屬鐵，反應之一如下： $3CO+Fe_2O_3 \rightarrow 2Fe+3CO_2$ ，則在上述反應中，何者為還原劑？ (A) CO (B) Fe_2O_3 (C) Fe (D) CO_2 。

45. 當鋅棒放入硫酸銅溶液時，進行了下面的反應，試問下列敘述，何者錯誤？鋅+硫酸銅→銅+硫酸鋅+熱量 (A) 本反應為化學反應 (B) 本反應為吸熱反應 (C) 鋅的活性大於銅 (D) 鋅在本反應中作為還原劑。

46. 溴水的可逆反應方程式： $Br_2(紅棕色)+H_2O \rightarrow H^++Br^-+HBrO(無色)$ ，已知溶液呈現紅棕時是毒性較高的狀態。當形男進行去除此溴水之毒性處理後，則下列敘述何者正確？ (A) 可加入酸液以達此目的 (B) 做此處理後， $[Br^-]$ 增加(設體積不變) (C) 此時 $[Br_2]:[HBrO]=1:1$ (D) 溶液呈紅棕色。

47. 關於聚合物的敘述，下列何者正確？ (A) 將現炸的排骨放入保利綸碗時，發現保利綸碗會有幾處產生不規則的坑洞，表示保利綸是熱塑性的網狀聚合物 (B) 廢輪胎遇熱不會軟化變形，是一種熱固性聚合物，容易回收再利用 (C) 塑膠是一種聚合物 (D) 肥皂是一種聚合物。

48. 如圖的裝置，試驗下列各水溶液的導電性：(甲) 氫氧化鈉 (乙) 硝酸鉀 (丙) 硫酸 (丁) 蔗糖 (戊) 氨水。在上述溶液中，哪些不能使燈泡發光？ (A) 甲、乙 (B) 甲、戊 (C) 只有丁 (D) 丁、戊。



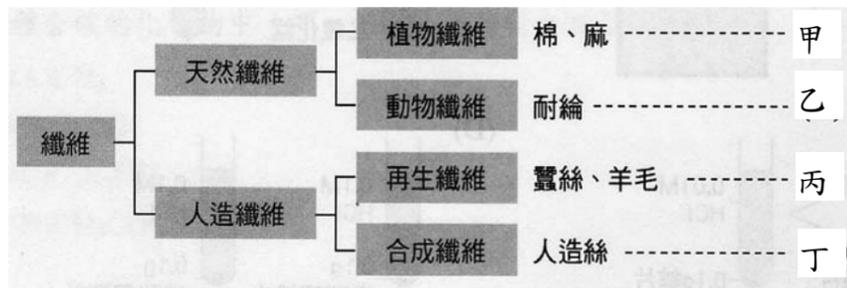
49. 在水溶液中，常用 pH 值來表示氫離子濃度的大小，以說明酸性的強弱。在相同溫度下，當 pH 值增加 2 時，表示相同體積的水溶液中， OH^- 的數量變為原來的幾倍？ (A) 2 (B) 100 (C) $\frac{1}{10}$ (D) $\frac{1}{100}$ 。

50. 在同溫下，下列有關反應速率快慢的比較，何者錯誤？

(A) (B)

(C) (D)

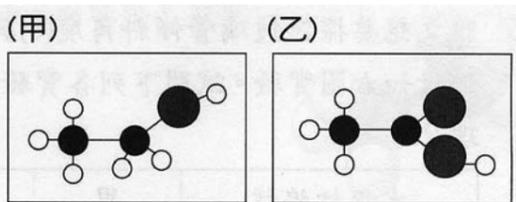
51. 如表為衣服纖維的分類，試問該分類結果，哪一項是正確的？



(A) 甲 (B) 甲、丁 (C) 甲、丙、丁 (D) 甲、乙、丙、丁。

52. 如圖中的甲乙

為兩種有機化合物的結構示意圖。其中○、●、●分別代表氫、



碳、氧三種原子，則若取甲、乙混合並隔水加熱，則其產物為下列何者？

(A) 肥皂 (B) 乙酸乙酯 (C) 二氧化碳 (D) 碳酸鈣。

53. 化學反應進行時，若碰撞粒子具有較大的能量，或是增加粒子碰撞的次數，將可增加化學反應的速率。試問下列哪一個方法可同時增加化學反應時碰撞粒子所具有的能量與粒子碰撞的次數？ (A) 增加碰撞粒子的面積 (B) 增加粒子碰撞環境的溫度 (C) 增加粒子的濃度 (D) 加入催化劑。

54. 所謂「化學式」，是以元素符號及數字表示純物質組成的式子，其組成原子間有一定的比例關係。如表中列出一些常見化合物的化學式，請據此推論「硝酸鈣」

中文名稱	化學式
硝酸鈉	NaNO ₃
氯化鈣	CaCl ₂
硝酸鎂	Mg(NO ₃) ₂
硝酸鈣	?

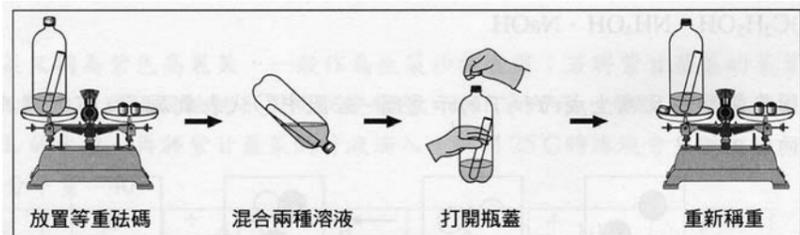
的化學式為何？ (A) CaNO₃ (B) Ca(NO₃)₂ (C) ClNO₃ (D) Cl(NO₃)₂。

55. 大雁進行實驗後得到四組已平衡的化學反應方程式，試問何者錯誤？ (A) 2H₂O₂ → 2H₂O + O₂ (B) C + 2CuO → 2Cu + CO₂ (C) 2Mg + 2HCl → 2MgCl₂ + H₂ (D) CH₄ + 2O₂ → CO₂ + 2H₂O。

56. 大雁進行兩組化學實驗，實驗步驟如圖所示，兩組實驗的X物質與Y物質

組別	X物質	Y物質
第一組	碳酸鈉溶液	氯化鈣溶液
第二組	碳酸鈣粉末	鹽酸溶液

分別如表所示，關於兩組實驗後天平的平衡狀態，下列敘述何者正確？



(A) 第一組：維持平衡；第二組：指針向右傾斜 (B) 第一組：指針向右傾斜；第二組：維持平衡 (C) 兩組指針都維持平衡 (D) 兩組指針都向右傾斜。

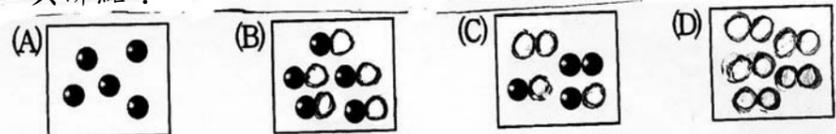
57 某元素的中子數為 77、電子數為 54，試由圖中週期表判斷，關於該元素的敘述下列何者錯誤？

(A) 常溫、常壓下為氣體 (B) 具有延展性，可導電 (C) 活性小，不易與其他物質反應 (D) 與原子序 45 的銦為同一週期之元素。

58 下列有關金屬與非金屬元素之比較，何者錯誤？

	金屬元素	非金屬元素
(A) 延展性	佳	差
(B) 常溫(25°C)常壓(1atm)下	除汞呈液態外，其餘皆為固態	除溴呈液態外，其餘皆為氣態
(C) 導熱性	熱的良好導體	除石墨外，其餘皆為熱的不良導體
(D) 其氧化物溶於水後，所形成的水溶液	可使紅色石蕊試紙變成藍色	可使藍色石蕊試紙變成紅色

59 分別在四個瓶子中裝入不同的氣體，已知○與●分別表示不同的原子，則下列哪個瓶中的氣體不具有固定的熔點與沸點？

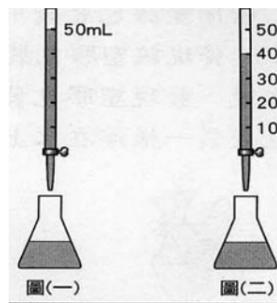


「聯胺(Hydrazine)」為具有毒性的易燃無色流體，是主要的太空飛行燃料，廣泛應用於火箭、太空梭及人造衛星之推進系統。聯胺的沸點為 113°C，常壓下為液態燃料，燃燒產生極大的能量，可提供充分之推進力，故某些國家擁有之長程導彈亦以聯胺與四氧化二氮的混合物作為燃料。聯胺點火之後的反應式為：2 聯胺 + N₂O₄ → 3N₂ + 4H₂O。試回答第 60. - 61. 題：

60. 聯胺這種化合物中將包含哪幾種原子？ (A) H、N、O 三種原子 (B) H、N 兩種原子 (C) N、O 兩種原子 (D) H、O 兩種原子。

61. 試以質量守恆的觀念計算出聯胺的分子量？(原子量：O = 16, N = 14, H = 1) (A) 2 (B) 12 (C) 32 (D) 64。

大雁將 0.1M、50mL 氫氧化鈉水溶液加入滴定管中，滴定錐形瓶內未知濃度的鹽酸 20mL，如圖(一)所示。滴定前大雁必須加入數滴的酚酞指示劑，以作為滴定結束的依據，接著大雁才逐漸滴入氫氧化鈉，當指示劑變色後，即為滴定終點，滴定管內液面如圖(二)所示。試回答第 62. - 63. 題：



62. 大雁必須將酚酞指示劑滴入哪一個容器中？滴入後溶液將呈現何種顏色？ (A) 錐形瓶，呈無色 (B) 滴定管，呈無色 (C) 錐形瓶，呈紅色 (D) 滴定管，呈紅色。

63. 實驗中，被滴定的鹽酸濃度應為多少 M？ (A) 0.05 (B) 0.1 (C) 0.2 (D) 0.25。