



- 34.下列何種方法最適合用來區別柴油是混合物、乙醇是純物質？  
 ①過濾 ②燃燒 ③密度 ④沸點
- 35.下列何種氣體填充的氣球扁得最快？（O=16，N=14，C=12，He=4）  
 ①氧 ②氮 ③二氧化碳 ④氫
- 36.家庭用液化瓦斯筒內裝的主要成分是丙烷，室溫時丙烷飽和蒸氣壓約為 10 atm，當瓦斯用盡時，筒內壓力最接近幾大氣壓？  
 ① 0 ② 1 ③ 9 ④ 10
- 37.有關臺灣能源開發的狀況，下列敘述何者正確？  
 ①臺灣的煤和石油可自產自足 ②臺灣地處板塊之間，有發展地熱的優良條件  
 ③臺灣四周環海，最適合開發潮汐發電 ④臺灣因常有颱風，故從未發展過風力發電
- 38.下列英文縮寫與中文名稱間之配對，何者正確？  
 ① PP：聚乙烯 ② PET：聚丙烯 ③ PVC：聚四氟乙烯 ④ PS：聚苯乙烯
- 39.煤氣的主要成分為何？  
 ①甲烷與乙烷 ②丙烷與丁烷 ③一氧化碳與氫 ④甲烷與氫
- 40.若  $^{228}_{88}\text{Ra}$  的原子核放射出一個  $\beta$  粒子( $^0_{-1}\text{e}$ )，一個  $\alpha$  粒子( $^4_2\text{He}$ )，則產物的質子數為何？  
 ① 85 ② 86 ③ 87 ④ 88

### 第二部分(第 41~65 題，每題 2 分)

- 41.花蓮聞名遐邇的海洋公園表演節目中，安排海豚跳躍頂球的活動。假如海洋公園的重力加速度為 10 公尺/秒<sup>2</sup>，海豚跳出水面想要接觸距離水面 5 公尺的皮球，則海豚離開水面時的速率至少要多少公尺/秒？  
 ① 5 ② 10 ③ 20 ④ 50
- 42.「可再生能」是指由各種可持續補充的自然資源（包括日光、風、雨、潮汐、地熱等）中取得的能量，它大約佔了全球總耗用能量的五分之一。下列與可再生能源有關的敘述，何者錯誤？  
 ①潮汐所以能提供能量，完全源自地球對海水的重力作用，與其他星球無關  
 ②太陽能電池是一種直流電源，可將太陽光能轉換為電能  
 ③可再生能源如：日光，具有不會提高 CO<sub>2</sub> 排放量的優點  
 ④太陽輻射的能量是由其內部的核能轉換而來
- 43.某一次閃電的過程中，雲的底部和地面之間，電壓達 1 百萬伏特，並在約 0.1 秒內輸送 100 庫倫的電量至地面。有關該閃電之敘述，下列何者正確？  
 ①該次閃電所形成的電流約為 10<sup>4</sup> 安培 ②該次閃電所產生的電功率約為 10<sup>14</sup> 瓦特  
 ③該次閃電所形成的電流約為 10<sup>5</sup> 安培 ④該次閃電所產生的電功率約為 10<sup>9</sup> 瓦特
- 44.汽車以定速率 v 於與水平成 30° 傾斜之彎道轉彎，彎道的曲率半徑為 10 $\sqrt{3}$  公尺，設轉彎時車之橫方向無摩擦力，汽車的質量為 1000 kg，重力加速度 g=10 m/s<sup>2</sup>，則 v 值為若干？  
 ① 3 m/s ② 10 m/s ③ 10 $\sqrt{3}$  m/s ④ 30 m/s
- 45.在玉山山頂，分別以絕熱的輕繩綁住相同質量、相同初溫的銅球、鐵球及鋁球，並且一起放入沸水中，已知比熱  $s_{\text{銅}} < s_{\text{鐵}} < s_{\text{鋁}}$ ，則下列敘述何者正確？  
 ①若放置時間很久，則三球的溫度最後皆達至 100°C ②銅球會先達到沸水溫度  
 ③放在水中愈久，所吸收的熱量愈多 ④先達到沸水溫度者，吸收的熱量較多
- 46.三月的世界棒球經典賽冠軍亞軍比賽中，日本投手將球以每秒 42 公尺的水平速度投進本壘，被韓國打擊者以每秒 48 公尺的速度反方向擊出。假設棒球質量為 150 公克，而球與球棒接觸時間為 0.02 秒，打擊者在這段時間內平均出力約多少牛頓？  
 ① 275 ② 475 ③ 675 ④ 875
- 47.市售 60 W 燈泡所標示的「60 W」，是指這種燈泡在穩定發光時所消耗的功率。然而電燈泡內鎢絲的電阻會隨溫度而變化，所以鎢絲溫度較低時，其功率不一定恰為 60 W。假設剛開燈時，一個 60 W 燈泡的電阻為 10 $\Omega$ ，接著讓此燈泡穩定發光一段時間後，燈泡內鎢絲的電阻升高至 150 $\Omega$ 。試問剛開燈時，該燈泡內鎢絲所消耗的電功率約為多少瓦？  
 ① 90 ② 300 ③ 600 ④ 900
- 48.奈米科技是研究在奈米尺度下的物質或結構。科學研究指出，當材料或元件尺寸微小化到數個奈米等級時，會產生前所未見的嶄新物理現象，並可發展出具突破性的產業應用。產生奈米物質物理特性的基礎原理，有奈米表面結構效應、表面積效應、量子效應等。下列與「奈米科技」相關之敘述，何者正確？  
 ①將大塊材料製成奈米級顆粒，由於其總體積不變，因此無助於反應進行  
 ②奈米銀顆粒雖然熔點會與銀塊材不同，但奈米銀顆粒的顏色仍然和銀塊材相同  
 ③蓮葉具有自潔功能，乃是因為葉面具有奈米級結構，使得汙物或塵粒不易附著  
 ④所有材料奈米化之後，對生物體皆完全沒有毒害作用，可以放心作為生醫應用
- 49.「安全是回家唯一的路」，在高速公路上行駛，為了安全，駕駛人不能忽視後煞車燈是否正常運作的問題。依據實驗得知，汽車後煞車燈的光源，若採用發光二極體（LED），則通電後亮起的時間，會比採用傳統燈絲的白熾車燈大約快 0.5 秒，故有助於後車駕駛人提前反應。假設後車以 100km/h 的車速等速前進，則在 0.5 秒的時間內，後車前行的距離大約為多少公尺？  
 ① 5 ② 7 ③ 10 ④ 14

- 50.有二點光源，其發光強度分別為 5 燭光及 20 燭光，兩者相距 1 公尺，則在兩點光源間何處置一紙屏，可使紙屏兩面的照度相同？  
 ①距 5 燭光點光源 1/4 公尺處 ②距 5 燭光點光源 1/3 公尺處  
 ③距 5 燭光點光源 2/5 公尺處 ④距 5 燭光點光源 2/3 公尺處
- 51.高一同學討論有關物理學運動現象的話題，其中四位同學分別發表心得，您認為哪一位同學的說明不符合物理學觀念，需要修正？  
 簡潔：當一名騎士以高速率 v 繞半徑為 R 的水平面圓周行駛時，靜摩擦力可維持機車不滑倒。  
 李儀：在活動中心打籃球，若將籃球斜向拋射給前場的隊友，若不考慮空氣阻力影響，球在飛行過程中，球的加速度量值與方向都不改變。  
 莊敬：打羽球時，當羽球與球拍拍面接觸時間愈短，可以使球獲得愈大的作用力。  
 姚瑤：不考慮空氣阻力的影響，在活動中心同一高度將球分別以水平投出及垂直自由下墜兩種方式使球運動，垂直下墜的方式所需時間較短，因為加速度較大。  
 ①簡潔 ②李儀 ③莊敬 ④姚瑤
- 52.馬德堡半球：設有一半徑為 20 cm 的球，將之切成兩半球，緊密相對扣合，內部抽成真空，在外部壓力為 1 atm 下，則要用約多大之力才能將其拉開？  
 ① 1.27 牛頓 ② 1.27 $\times 10^2$  牛頓 ③ 1.27 $\times 10^4$  牛頓 ④ 1.27 $\times 10^6$  牛頓
- 53.右圖為在同一平面上，由細導線圍成半徑分別為 2r 及 r 的同心圓。已知一隨時間作均勻變化的均勻磁場，垂直通過此平面，且感應電流所產生的磁場可忽略不計，則大圓導線與小圓導線的感應電動勢比為何？  
 ① 1：1 ② 2：1 ③ 4：1 ④ 8：1
- 54.已知原子量 C = 12.00，則 100 個碳原子之重為多少 amu？  
 ① 1 ② 12 ③ 100 ④ 1200
- 55.下列哪一選項的粒子數為 1 莫耳？（原子量 C=12、H=1、O=16、N=14）  
 ① 48 公克臭氧(O<sub>3</sub>)的原子總數 ② 6 公克水(H<sub>2</sub>O)的原子總數  
 ③ 6 公克碳(C)的原子數 ④ 14 公克氮氣(N<sub>2</sub>)的分子數
- 56.家庭用的桶裝液化石油氣的主要成分是丁烷（C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>），在空氣中燃燒會生成二氧化碳和水蒸氣：C<sub>4</sub>H<sub>10(g)</sub> + O<sub>2(g)</sub> → CO<sub>2(g)</sub> + H<sub>2</sub>O<sub>(g)</sub>（未平衡）。上述反應經平衡後的最小整數係數和為：  
 ① 31 ② 32 ③ 33 ④ 34
- 57.下列是常見金屬失去電子的相對難易順序。則下列哪一種花藝上使用的化合物，不適合貯存於鍍鋅之澆水瓶內？  
 易 ←—————→ 難  
 K Ca Na Mg Al Mn Zn Fe Pb Cu Hg Ag  
 ① KNO<sub>3</sub> ② MgSO<sub>4</sub> ③ CuSO<sub>4</sub> ④ NaCl
- 58.汽水中都含有 CO<sub>2</sub>。小玲取得一杯汽水，滴定其酸鹼度，求得氫離子濃度[H<sup>+</sup>]為 2.0  $\times 10^{-5}$  M，此杯汽水的 pH 值約為多少？  
 ① 2.5 ② 3.6 ③ 4.7 ④ 5.8
- 59.人若誤食含汞離子過量的海鮮食品，會罹患可能致死之病變。今有一 2.0L 的水試樣，其中含 4.0 毫克的汞離子，試問該水試樣中的汞離子濃度為若干 ppm？（Hg = 200）  
 ① 1.0 ② 2.0 ③ 10.0 ④ 20.0
- 60.有關奈米及相關材料，下列敘述何者正確？  
 ①奈米是長度單位，1 奈米（nm）= 10<sup>-10</sup> m  
 ②奈米級的光觸媒，可吸收紫外線，而將有機汙染物分解成 CO<sub>2</sub> 和 H<sub>2</sub>O  
 ③光觸媒處理過的場所，在黑暗中仍具有消毒效果  
 ④坊間所賣的光觸媒，其主要成分是奈米級的二氧化碳
- 61.下列何項的熱含量變化最大？（不論吸熱或放熱）  
 ① H<sub>2</sub>O<sub>(l)</sub> → H<sub>2</sub>O<sub>(g)</sub> ② H<sub>2</sub>O<sub>(s)</sub> → H<sub>2</sub>O<sub>(l)</sub>  
 ③ 2 H<sub>2(g)</sub> + O<sub>2(g)</sub> → 2 H<sub>2</sub>O<sub>(l)</sub> ④ 2 H<sub>2(g)</sub> + O<sub>2(g)</sub> → 2 H<sub>2</sub>O<sub>(g)</sub>
- 62.水受熱變成水蒸氣時，下列敘述何者正確？  
 ①分子本身體積變大 ②分子中的原子重新排列結合  
 ③分子質量變輕 ④分子間的距離變大
- 63.下列有關各種形態的能量相互轉換之敘述，何者正確？  
 ①家用瓦斯爐將熱能轉換成化學能 ②水力發電是將力學能轉換成電能  
 ③飛機噴射引擎將電能轉換成力學能 ④光合作用將化學能轉換成光能
- 64.汽車常裝有安全氣囊，當強烈碰撞時，瞬間引起下列反應：2NaN<sub>3</sub> → 2Na + 3 N<sub>2</sub>，所產生的氣體氮快速充滿氣囊，可以達到保護車內人員安全的目的。若氣囊中有 39 公克的 NaN<sub>3</sub> 完全分解，在 1 atm、25°C 時氣囊會膨脹至約多少公升的體積？（Na=23、N=14，1 atm、25°C 一莫耳氣體為 24.5 公升）  
 ① 17 ② 22 ③ 35 ④ 42
- 65.將 pH 為 0.0 的鹽酸溶液 1 mL 與 pH 為 13.0 的氫氧化鈉溶液 10 mL 混合後，溶液的 pH 值為何？  
 ① 1.0 ② 6.5 ③ 7.0 ④ 13.0

