中國	石油公司] 久重業部	今季针台灣	金融研訓院辦理	95 年 展 田	人昌甄選試題
工 凶	加油公豆	1 伊尹来时柳	分安机分层	「お「Rぼんひ」「シリーンナ・オメトン王	ノン 牛 准 巾	人 見 到近天 武灰

姓名:	入場證編號:	
户籍地址:		(請務必填妥以上基本資料,再開始作答)

專業科目:理化

注意:①本試卷正反兩頁共 50 題,每題 2 分,限用 2B 鉛筆在「答案卡」上作答。

②本試卷之試題皆為單選選擇題,請選出最適當答案,答錯不倒扣;未作答者,不予計分。

③試卷及答案卡務必繳回,違者該科以零分計算。

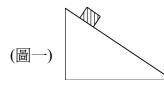
- 1.現行國際單位制中,量測時間的單位「秒」是依照下列何種性質來訂定的?
- ①單擺的等時性

②地球運轉的規則性

③光速的不變性

④銫-133原子某輻射光頻率的穩定性

- 2.「光年」是天文學上常用的長度單位,定義爲「光在一年(365天)中移動的距離」,其長度約爲多少公尺? ② 9.5×10^{10} 39.5×10^{15} 9.5×10^{20} ① 9.5×10^8
- 3.測定液體的密度常使用「比重計」。但是在量測血液密度時,若使用比重計則因需要的血量太多而不實際 因此發展下列的方法來測量血液的密度:「先在數個試管內分別裝入濃度不同的淡藍色硫酸銅溶液,然後 分別在這些試管中滴入一滴血液。檢測人員只須注意哪一個試管中的血滴是懸浮在溶液中,就可知道血 液的密度。」, 其根據的原理爲:
- ①帕斯卡原理
- ②液體內,相同深度各方向的壓力相同
- ③物體的沉、浮取決於物體密度與液體密度的大小關係
- ④血滴上半部受硫酸銅液體的壓力等於下半部受硫酸銅液體的壓力
- 4.如圖一所示,物體沿光滑斜面自由下滑,在下滑的過程中,該物體的加速度量值 a 和速度量值 v 的變化, 下列何者正確?
- ①a變小,v變大
- ②a和v皆變大
- ③a和v皆變小
- ④ a 不變, v 變大



- 5.將長、寬、高不等的磚塊,分別以不同面放置於充氣後可膨脹的大塑膠袋上,則下列哪一種放法,塑膠 袋在充氣時最容易將磚塊撐起?
- ①以面積最大的面壓在塑膠袋上
- ②以面積最小的面壓在塑膠袋上
- ③以面積爲中間的面壓在塑膠袋上
- ④面積的大小不會影響
- 6.一樓高 H,將質量 m 的物體以水平速度 v 拋出,若不計一切阻力,重力加速度爲 g,則物體落至距地面

物體的速度量值爲何?

$$\sqrt[2]{\frac{1}{2}(v^2 + gH)}$$

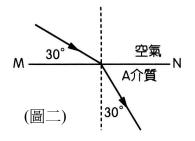
$$\sqrt[3]{\frac{v^2}{2} + gH}$$

- 7.市面上有一種用紙作爲鍋子的「紙火鍋」,火燄直接在紙鍋底部加熱卻不會將紙燒毀。下列敘述何者正確? ①紙火鍋的材料並不是真的紙,而是用一種熔點很高的特殊塑膠所製成
- ②加熱的火燄是魔術用的火燄,實際的溫度並不高,所以紙不會燒破
- ③紙鍋子的底部塗有特殊的防火塗料,所以紙不會燒破
- ④紙火鍋內的湯汁沸騰時的溫度未達紙的燃點,且因水的比熱很大,溫度不會突然驟升,所以在湯未喝 完前,並不會燒破
- 8.保溫杯內裝溫度 80° 、質量 300 公克的熱水,需加入 0° 的冰塊多少公克才可使水溫降至 20° ?(不計熱 量損失,冰的熔化熱爲80卡/克)
- ① 40

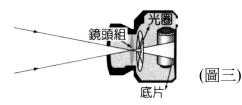
② 90

- 3 180
- **4** 240
- 9.蝙蝠利用發出聲波與接收到回聲的時間差,測知與障礙物的距離,但一般人卻聽不見蝙蝠所發出的聲音, 其主要原因爲何?
 - ①響度太小
- ②頻率太高
- ③波速太快
- ④波形太亂

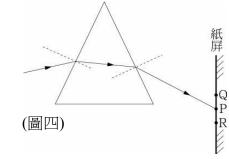
- 10.我們能聽到隔壁的聲音,卻不能看到隔壁的燈光,其主要原因為下列哪一項?
 - ①光波是電磁波,碰到牆壁即被吸收;而聲波是力學波,不會被牆壁吸收
- ②聲波的能量遠大於光波,所以會有部分穿透牆壁
- ③光波的波長遠小於聲波的波長,所以繞射現象不會比聲波明顯
- ④光波是横波,而聲波是縱波
- 11.一單色光自空氣射入 A 介質,在兩介質的界面 MN 上發生偏折,如圖二所示。下列敘述何者正確?
- ①反射光與折射光夾角 60°
- ②此色光進入 A 介質後,頻率變大
- ③此色光在 A 介質中的速率小於在空氣中的速率
- ④入射角逐漸增大,則會產生全反射



- 12.圖三爲照像機的構造示意圖。在拍班級團體照時,兩側的同學無法全部入鏡,爲了能拍到全班每位同學, 拍照者應採取下列哪一種方式?
- ①照像者後退,同時調整鏡頭到底片間的距離變小
- ②照像者前進,不必調整鏡頭到底片間的距離
- ③照像者前進,同時調整鏡頭到底片間的距離變大
- ④照像者後退,同時調整鏡頭到底片間的距離變大



- 13.在山路彎道處常設置一大圓鏡,供駕駛人增加彎路前方的視野,下列敘述何者正確?
 - ①此圓鏡爲凹面鏡
 - ②由圓鏡所見之像爲正立虛像
 - ③能見彎道來車,是因爲光的折射所造成的
 - ④為了更容易看清楚來車,改用放大鏡效果更好
- 14.如圖四所示,以黃色單色光束射向三稜鏡,經三稜鏡折射後光點射在紙屏 P 點,若入射角不變的情形下, 則下列何者正確?
 - ○紅色單色光束之光點射在 Q 點
 - ②藍色單色光束之光點射在 Q 點
 - ③橙色單色光束之光點射在 R 點
 - ④因爲入射角不變,所以不論任何色光之光點,皆射在 P 點



- 15.兩個點電荷間的斥力原爲 F,若其中一個點電荷的電量增加爲原來的 3 倍,且兩個點電荷間的距離也增 加爲原來的2倍,則其斥力變爲多少?
 - ① 3F

- 16.下列何者主要是利用「電磁感應」原理設計的器材或用品?
 - ①交流電動機(馬達)

②電磁鐵起重器

③變壓器

- ④雷鍋
- 17.有些建築物(例如醫院等),會在一些特定的入口處門板或牆壁上,張貼如圖五所示的圖案標記,此爲國際 通用的一種標誌,其所代表的意思爲何?
 - ①此地區爲發電機放置區

②此地區有放射源

③此地區有紹聲波源

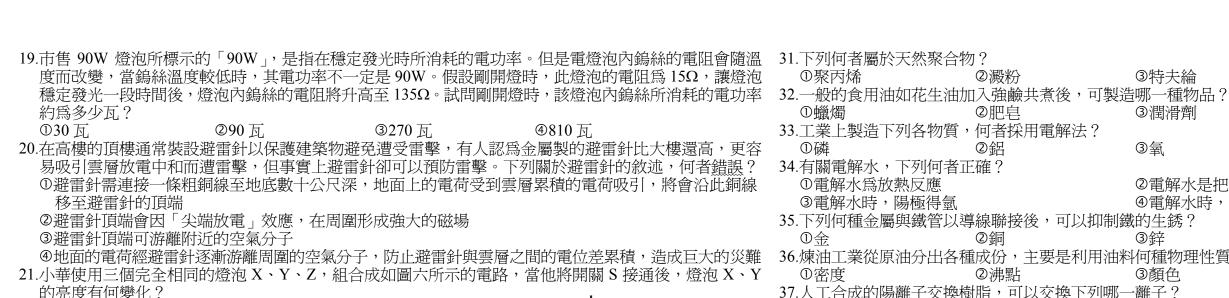
①將4個電阻全部並聯

③將電阻兩兩並聯後再串聯

④此地區使用高速電扇通風



- 18.將 4 個完全相同的電阻組合成的等效電阻,以下列哪種方式組合其等效電阻最小?
 - ②將4個電阻全部串聯
 - ④將電阻兩兩串聯後再並聯

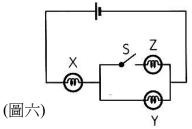


的亮度有何變化?

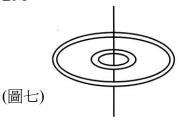
①X 不變、Y 減弱 ②X增加、Y不變

③X增加、Y減弱

④X減弱、Y增加



- 22.圖七中為兩個同心圓環,外環在下列哪一種情況下,不能使內環產生感應電流?
 - ①外環通有隨時間均勻增加的電流
 - ②外環的電流突然被切斷
 - ③外環通有固定的電流,但將外環向上或向下移動
 - ④外環載有固定的電流,且與內環的相對位置不變



- 23.在核反應中,若 $^{238}_{22}$ U的原子核放出一個 α 粒子,則剩留的原子核內會含有幾個質子? 3 236 ① 90 2 146
- 24.有關功的敘述,下列何者正確?
 - ①人提重物靜止不動,人對重物作功爲零
 - ②物重 mg,沿水平移動 S 距離,則重力對物體作功 mgS
 - ③物體作半徑 R 的等速率圓周運動半圈,則向心力 F 對物體作功 2FR
 - ④摩擦力必對物體作負功
- 25.某人從距離地面高度爲 H 的地方向上斜向拋射一質量爲 m 的物體,當此物體達到最高點時的速度大小爲 v_1 ,落地瞬間的速度大小爲 v_2 ,不計一切空氣阻力,則在拋射物體時此人須對物體作功多少?

$$2 \frac{1}{2} m v_1^2 - mgH$$

$$3\frac{1}{2}mv_2^2 - mgH$$

- 26.汽機車裝觸媒轉化器的目的是下列何者?
 - ①減少震爆

②增加汽油的燃燒效應

③減少二氧化碳的排放 ④減少空氣污染

27.保鮮膜的包裝盒上寫著 PE 保鮮膜,所謂 PE 是代表何者?

- ②聚乙烯 ①聚氯乙烯
- ③聚苯乙烯

③羊毛

④聚丙烯

28.下列人造或天然纖維,何者不含氮元素?

- ①耐綸 66
- ②棉

29.汽油主要成份爲有機化合物中的哪一類? ②烯

①烷 30.下列單體中,何者可形成加成聚合物?

 \bigcirc C₂H₆

③炔

 \bigcirc C₂H₄ ③ CH₃CH₂OH

♠ HOCH₂CH₂OH

①聚丙烯

②澱粉

②肥皂 ③潤滑劑

33.工業上製造下列各物質,何者採用電解法?

①磷 ③室

34.有關電解水,下列何者正確?

- ①電解水爲放熱反應
- ②電解水是把電能轉變成化學能 ③電解水時,陽極得氫 ④電解水時,陰極進行氧化反應
- 35.下列何種金屬與鐵管以導線聯接後,可以抑制鐵的生銹?

①金 ②銅 ③鋅 ④鉛

36.煉油工業從原油分出各種成份,主要是利用油料何種物理性質的差異?

②沸點 3顏色

37.人工合成的陽離子交換樹脂,可以交換下列哪--離子?

 \bigcirc Mg²⁺ $3H^{+}$

38.下列何項物質很難形成晶體,且熔點範圍很大?

②壓克力樹脂 ③石英 ④苯乙烯

39.下列何者可用以檢驗清粥小菜專賣店的碗是否有清洗乾淨?

④多倫試劑

40.有關煤氣的各項敘述中,下列何者正確?

①由煤製得,主要成份是一氧化碳和氫

②燃燒反應熱比純碳小

③主要成份是低沸點的烯類

④難溶於水

③特夫綸

- 41.耐綸是一種人造含氮的合成纖維,但是比棉、絲、羊毛等三種天然纖維更爲強韌,它們的化學結構都可 以和水產生氫鍵,從元素組成與化學鍵結的觀點來看,下列哪一種纖維與其他三種有明顯的差異?
- 42.用氫氧化鈉和硫酸銅的混合溶液檢驗病人的尿液,如果稍加熱時觀察到紅色沉澱,則該尿液中可能含有 下列何種物質?

①澱粉 ②蔗糖 ③葡萄糖

43.試管四支,依序倒入試劑:汽油、丙酮、氯仿、四氯化碳,然後各加 1 毫升的水,試問哪一試劑與水互 溶性最好?

①汽油 ②丙酮 ③氯仿

44.下列家庭中洗滌用的物質,哪兩種互相作用會產生有毒氣體,因而不可混合使用? ②沙拉脱+漂白粉(次氯酸鈣)

①鹽酸+肥皂 ③鹽酸+漂白粉

④肥皂+通樂(氫氧化鈉)

45.有機化合物的命名,下列何者正確?

①2-甲基丁酸

④3-甲基丁烷 ③1,4-甲苯 ②2-丙醛

46.乙二醇(分子量 62)是一種抗凍劑,若要使 3.0 公斤的水在 -4.20℃不凍結,則至少需要加入幾克乙二醇? $(7 \text{ k/z}) \text{ K}_{\rm f} = 1.86 ^{\circ} \text{C/m}$

① 84 2 210

③ 352 **420**

47.研究直鏈狀飽和烴之燃燒熱結果,發現每 CH₂ 原子團 1mol 放熱 150kcal,求 280g 的聚乙烯完全燃燒放熱 大約多少 kcal? 3 4500

① 1500

② 3000

4 6000

④保利龍

④黏著劑

④矽

④熔點

 \oplus SO₄²·

④肝糖

④四氯化碳

48.下列何項物質可以發生加成聚合反應,且產生的聚合物之實驗式爲CH2? ②1,3-丁二烯 ③丙烯

④苯乙烯

49. 魚或腐肉會放出腥味,今有一含碳、氫、氮原子的化合物 9.3 克,經元素分析收集到 13.5 克的水和 13.2 克的二氧化碳,此化合物的簡式爲何? ⊕ C₃H₉N \bigcirc C₂H₃N₂

50.下列各組物質中有一個是純物質,另一個是混合物。

甲:純水與氯化鈉水溶液

乙:純氧與空氣

丙:純金與 K 金

丁:純己烷與汽油

假使要在一般高中實驗室,用實驗的方法來區別純物質與混合物。在50℃~140℃間,測其沸點就可以區 別出來的爲下列何者?

①僅甲

②僅丙

③甲、丁

④Z, **、**⊤