

臺北市立成功高級中學 114 學年度第二學期高一化學科第二次期中考 A 卷答案

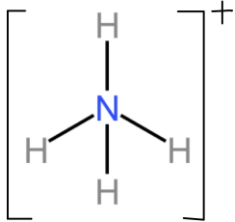
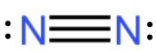
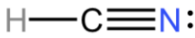
一、單選題（共 48 分）

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
C	B	D	C	C	E	E	C	D	B
11	12	13	14	15	16				
A	E	A	A	E	E				

二、多選題（共 32 分）

17	18	19	20	21	22	23	24
BD	CE	BC	AC	BCE	BD	BCD	ABD

三、非選擇題（共 20 分）

題號	作答區				
1	注意：1.應依據題號順序，於作答區內作答。2.書寫時應由左至右、橫式書寫。3.作答須清晰，如難以辨識時，恐將影響成績評閱並傷及權益。				
	(1) (2 分) 過氯酸鎂		(2) (1 分) 氧化劑（確保維生素 C 完全氧化）		
1	(3) (1 分, 2 分) 不可以, NaOH 會同時吸水及與二氧化碳反應, 無法單獨確認水重或二氧化碳重, 故不可放在前管		(4) (4 分) $W_H = W_{H_2O} \times \frac{2}{18} = 3.6 \times \frac{2}{18} = 0.4 \text{ g}$ $W_C = W_{CO_2} \times \frac{12}{44} = 13.2 \times \frac{12}{44} = 3.6 \text{ g}$ $W_O = W_{\text{試樣}} - W_H - W_C = 4.8 \text{ g}$ $C : H : O = 0.3 : 0.4 : 0.3 = 3 : 4 : 3$ 實驗式為 $C_3H_4O_3$ 因分子量介在 170~180 之間, 故分子式為 $C_6H_8O_6$		
2	(1) (2 分) 	(2) (2 分) 	(3) (2 分) 	(4) (2 分) 	(5) (2 分) 