

113 學年度第 1 學期，一年級 (101~110)，化學科，第一次期中考解答

第一部分：單一選擇題

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

第二部分：多重選擇題

17.	18.	19.	20.	21.	22.	23.	24.	25.	26.
BE	ABD	AE	CDE	ADE	AB	BC	ADE	BC	AD

第三部分：非選擇題

第二部力・非選擇題						
27.	(1)	甲： $\text{He:}$	乙： $\text{Li}\cdot$	丙： $\cdot\ddot{\text{N}}\cdot$		
		丁： $\cdot\text{Mg}\cdot$	戊： $\cdot\ddot{\text{Si}}\cdot$	己： $\cdot\ddot{\text{Cl}}:$		
	(2)	Li				
	(3)	Cl				
28.	(4)	$\text{MgCl}_2$				
	(1)	$\text{SiO}_2$				
	(2)	$\text{CO}_2$				
	(3)	Fe				
29.	(4)	$\text{KNO}_3$				
			(1) $\text{F}_2$	(2) $\text{CO}_2$	(3) $\text{NH}_4^+$	(4) $\text{SO}_4^{2-}$
	路易斯結構	$\text{:}\ddot{\text{F}}-\ddot{\text{F}}:$	$\ddot{\text{O}}=\text{C}=\ddot{\text{O}}$	$\left[ \begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{H}-\text{N}-\text{H} \\   \\ \text{H} \end{array} \right]^+$	$\left[ \begin{array}{c} :\ddot{\text{O}}: \\   \\ :\ddot{\text{O}}-\text{S}-\ddot{\text{O}}: \\   \\ :\ddot{\text{O}}: \end{array} \right]^{2-}$	
	孤對電子數	6	4	0	12	
	(4)	$\text{CO}_2$				