

# 國立臺南一中 114 學年度第一學期 高二化學 第三次段考答案

範圍：選化II 物質性質與化學鍵(得分超過100者，以100分計)

命題教師：鄭淑君、劉獻文

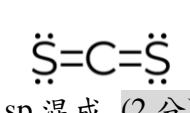
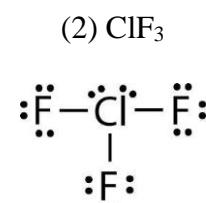
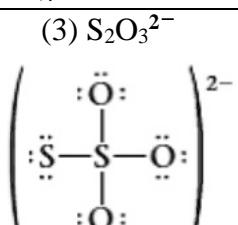
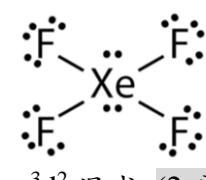
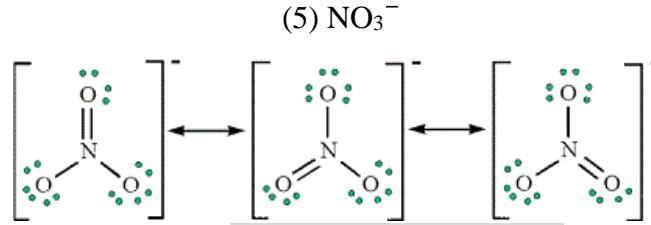
## 一、單選題：(每題 2.5 分，共 50 分)

1.	2.	3.	4.	5.	6.	7.	8.	9.	10.
A	E	E	D	C	C	B	B	A	B
11.	12.	13.	14.	15.	16.	17.	18.	19.	20.
A	D	A	C	A	D	C	E	B	D

## 二、多選題(每題 3 分，共 33 分，答錯倒扣)

21.	22.	23.	24.	25.	26.	27.	28.	29.	30.	31.
ACDE	BD	AD	BCE	ABCD	CDE	ABC	BDE	AD	ABE	CDE

## 三、非選題(共 20 分，請於答案卷作答，計算題型需列式否則不予計分)

1.	畫出下列分子或離子之結構，並寫出其中心原子的混成軌域：共 11 分		
	(1) $\text{CS}_2$  sp 混成 (2 分)	(2) $\text{ClF}_3$  sp <sup>3</sup> d 混成 (2 分)	(3) $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$  sp <sup>3</sup> 混成 (2 分)
	(4) $\text{XeF}_4$  sp <sup>3</sup> d <sup>2</sup> 混成 (2 分)	(5) $\text{NO}_3^-$  sp <sup>2</sup> 混成 (3 分、有劃共振才全對)	
2.	(1) B (3 分) (2) $\frac{1}{2}\text{N}_2(\text{g}) + \frac{3}{2}\text{F}_2(\text{g}) \rightarrow \text{NF}_3(\text{g})$ (3 分、係數為整數亦可) (3) -115 (3 分、單位可不寫、未寫負號扣 1 分、未列算式不給分)		