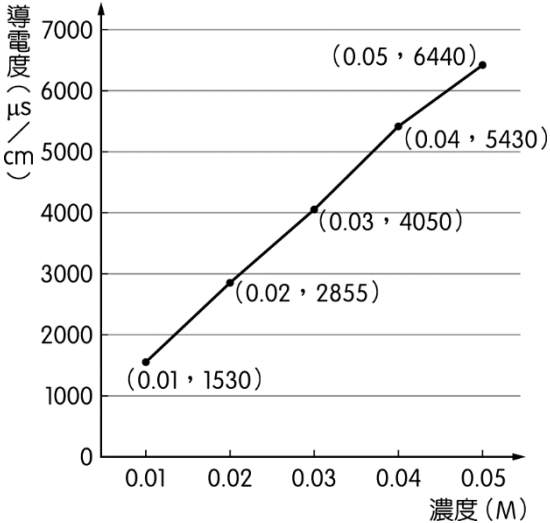
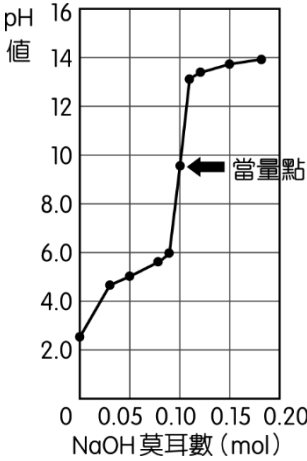


國立彰化高級中學 114 學年度資優班甄選複試化學科試題卷
三、混合題（占 50 分）

1. 請寫出下列物質之化學式：（每格 2 分，共 10 分）

1	範例：氯化鈉		NaCl
	氯化亞汞		Hg ₂ Cl ₂
	亞硝酸銨		NH ₄ NO ₂
	硫代硫酸鈉		Na ₂ S ₂ O ₃
	過錳酸鉀		KMnO ₄
	鉻酸鉀		K ₂ CrO ₄
2.	(1) 2KNO ₃ (s) + 3C(s) + S(s) → K ₂ S(s) + N ₂ (g) + 3CO ₂ (g) ;		
	(2) 40		
3.	(1)	碘離子(I ⁻)	
	(2)	碘分子 (I ₂) 或三碘陰離子 (I ₃ ⁻)	
	(3)	(A)(E)	
4	(1)	(D)(E)	
	(2)	3.36	
	(3)	(A)(C)(D)(E)	
5	(1)		

5.	(2)	(D)
	(3)	；(3)控制變因：水的溫度、離子電荷、離子種類，應變變因：導電度；
	(4)	；(4)自然水中存在不同種類的離子，也分別具有不同的濃度和電荷
6.	(1)	
	(2)	50.4；
	(3)	當量點表示酸提供的氫離子莫耳數＝鹼提供的氫氧離子莫耳數，而過了當量點後，持續加入 NaOH，則 NaOH 溶於水為放熱反應，因此在編號 7 之後，溫度仍緩緩上升

一、單選題

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
C	B	D	A	E	B	E	C	D	E

二、多選題

11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
ACE	BE	ABCE	AE	BCE	ACDE	AC	BD	BD	CDE