

國立清華大學 111 學年度學士後醫學系招生考試試題答案疑義釋疑公告

科目	題號	釋疑答覆	釋疑結果
化學與物理	11	題目清楚，答案正確。每一個元素都有質子，所以(B)選項不正確。	維持原答案 (E)
	15	題目清楚，答案正確。在(B)選項的條件下，物質 B 會入不敷出，所以不正確。	維持原答案 (D)
	23	題目清楚，答案正確。若酸不足量，三種金屬與酸反應後都過量時，因為鎂、鋁只和酸反應，所以 Y 和 Z 兩支試管得到的氫氣全部來自於酸，所以產生的氫氣體積相同；鈉不僅和酸反應還和水反應，所以 X 試管的氫氣來自於水和酸，導致甲試管得到的氫氣體積大於 Y、Z 兩支試管得到的氫氣，故 B 可能。	維持原答案 (A)
	24	題目清楚，答案正確。由圖中數據得知生成 $0.03 \text{ mole ClO}_3^-$ 和 0.06 mole ClO^- ，故轉移電子數為 $(0.03 \times 5 + 0.06) N_A = 0.21 N_A$ ($N_A = 6.0 \times 10^{23}$) = 1.26×10^{23} 。	維持原答案 (C)
	26	題目清楚，答案正確。I. 兩種氣體都能氧化 KI 生成 I_2 ，現象相同；II. NO_2 中加入少量 NaCl 溶液， NO_2 與 H_2O 反應得無色溶液， Br_2 中加入少量 NaCl 溶液，溶液呈紅棕色。	維持原答案 (E)
	28	題目清楚，答案正確。本題除了電解銅，也電解水，所以過程中共有 0.6 mole 的電子轉移。	維持原答案 (C)
	37	題目清楚，選項(E)中的數值確實是最接近題目所要求的答案。	維持原答案 (E)
	50	題目清楚，答案正確。光電效應有一些現象也是可以用波動理論解釋。	維持原答案 (B)