

國立清華大學 113 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
0103 化學與物理	6	題目問的是半當量點(halfway point of titration)，此時的 Zn^{2+} 莫耳數為 0.12 mol，濃度為 $0.12 \text{ mol}/(1.0 + 0.2 \text{ L}) = 0.1 \text{ M}$ ，根據下式可得 $E_{\text{cell}} = 1.10 - (0.0592/2)\log(0.1/1.0) = 1.13 \text{ V}$ 。(D)正確。	維持原答案
	23	由於不知道電動勢與鹵素離子濃度、銀離子濃度的具體關係，所以題述方法無法用於測定溶液中鹵素離子濃度，(E)錯誤。	維持原答案
	24	隨著反應條件的不同，苯與 Br_2 可進行加成反應(吸熱)和取代反應(放熱)，(A)錯誤。	維持原答案
	30	根據題意， XYZ_3 可能為 NaNO_3 、 MgCO_3 、或 AlBO_3 ，其中以 MgCO_3 微溶於水， MgO 是離子化合物，完全符合選項(B)的敘述。	維持原答案
	39	根據選項(C)的敘述，氫原子與氦原子都在地表(離地心同樣距離)，因此脫離速度是一樣的，所以(C)也是正確。	選(C)或(D)都可以