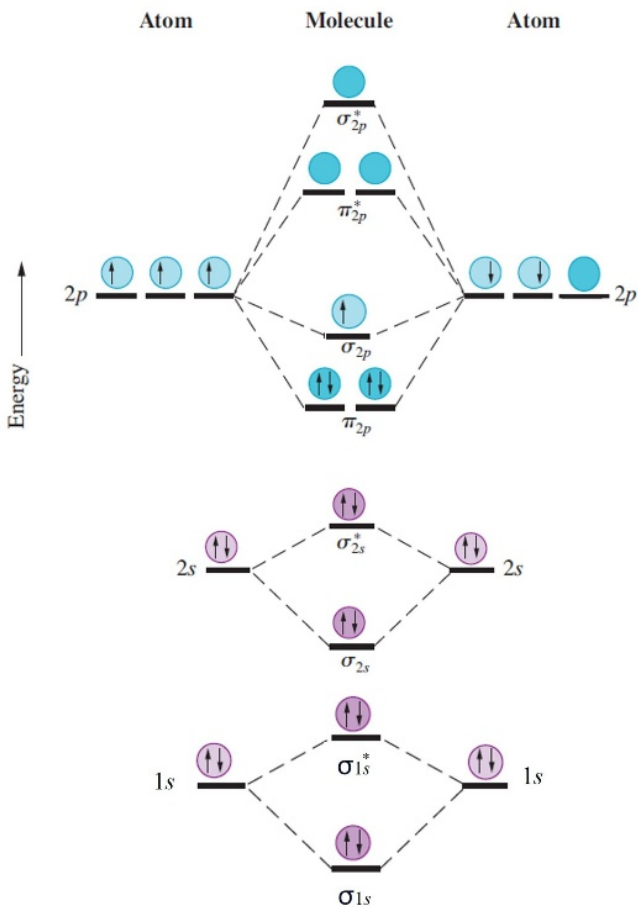


普通化學

題號	釋疑答覆	釋疑結果
3	1. NaOH 的莫耳數 (mol) : $42\text{g} / 40\text{ g/mol} = 1.05\text{mol}$ 2. 打翻 30 mL, 剩下120 mL NaOH水溶液, 剩下NaOH的莫耳數 (mol) = $1.05 - 0.21 = 0.84\text{ mol}$ (損失= $1.05 \times 20\% = 0.21\text{ mol}$) 3. 配製 3 M NaOH水溶液, 需要 $3\text{ M} = 0.84\text{ mol} / V\text{ (L)}$, $V = 0.28\text{ L} = 280\text{ mL}$ 4. 還需加入 $280\text{ mL} - 120\text{ mL}$ (原來剩餘) = 160 mL 水	維持原答案
7	 X_2^- 總電子數 = $13e^-$, 鍵結數(bonding order) = $5/2$ 或 $(7-2)/2 = 2.5$, 答案修正為(C)	答案修正為(C)
9	[Ar] $4s^1 3d^5$ 答案有誤	本題送分
11	題目選項(b) $2\text{CaO} + 5\text{C} \rightarrow 2\text{CaC}_2 + \text{CO}_2$ 有誤	本題送分
24	根據課本對阿瑞尼斯 (Arrhenius) 酸鹼理論的定義：「酸是能在水中產生 H^+ (或 H_3O^+) 的物質，鹼是能在水中產生 OH^- 的物質。依阿瑞尼斯 (Arrhenius) 酸鹼定義純水無 H^+ (或 H_3O^+) 或 OH^- 的物質。純水既不是酸，也不是鹼。其他Brönst或Lewis酸鹼理論的定義水分子，則可視為兩性物質(amphoteric)，既是酸也是鹼。	維持原答案
27	89J (昇華熱) + 419kJ (第一游離能) + $193\text{kJ}/2$ (鍵能) + X (電子親和力) - (-394kJ) (晶格能) = 674kJ (莫耳生成熱) $X = -324.5\text{kJ}$	維持原答案

35	(a) 錯誤，因為蛋白質的一級(初級)結構是由胺基酸分子組成並構成序列，選項中的α-螺旋(helix)和β-摺板(sheet)則屬於二級結構。 (b) 錯誤，蛋白質的二級結構即α-螺旋(helix)和β-摺板(sheet)是由主鏈的氫鍵相互作用穩定，而非胜肽鍵的旋轉。 (c) 錯誤，蛋白質的三級結構是由許多單條多胜肽鏈經摺疊或螺旋組合形成的三維結構，主要還是因氫鍵或分子作用力形成的三級結構，即為亞基(subunit)，不是多個亞基組成。 若是多個亞基(subunit)組成則為四級結構，如血紅蛋白(hemoglobin)即為四級結構，是由肌紅蛋白(Myoglobin (subunit); 三級結構)所組成。	維持原答案
----	--	-------