



香港青年協會
the hongkong federation of youth groups

D S E 應試攻略 2 0 1 7

化學科

Winnie Chan

- 港大畢業 實力雄厚
- 香港大學理學士，主修化學。
- 十年以上補習教學經驗，了解不同類型學生之困難及需要。
- 貼中多條 2015 及 2016 DSE 主要長題目，特別貼中 2015 全題 Organic synthesis。
- 教學方式活潑生動，特別利用顯淺有趣例子解釋艱深化學概念，讓學生輕輕鬆鬆學習。
- WhatsApp/Facebook 隨時問書，熱心幫助不同程度及學習進度的學生。
- 定期批改學生功課，解答一切疑難問題。

面對距離不夠一百天便開考的香港中學文憑試化學科，假如想取得好成績，考生可以由時間控制、化學知識及應試技巧三項著手。

時間控制

首先卷一甲部份應利用不多於 50 分鐘完成，即大概 90 秒完成每一條選擇題。

遇到完全無頭緒的題目可以先跳過，有時歇一下再回看又會發覺難做的題目會變得容易。(緊記 check 卷時確保 36 題完全答完，其中要注意不小心跳題。)

化學知識

第四課 Acids and bases、第七課 Redox reactions, chemical cells and electrolysis 及第十一課 Chemistry of carbon compounds，此三課佔分最重。而本科內容環環相扣，要有效地溫習便應該把有關連的課題一併複習。例如要讀好分析化學便應該先把第五及第十一課的有機化學依次序讀好，便可以處理定性分析題目，另外第四課與分析化學的定量分析題目亦有關連，一併溫習會事半功倍。

應試技巧小貼士

1) 作答 explain... / suggest... / describe... / state... 的題目時考評局均有不同要求，但最直接是根據分數作答，基本上一分寫一個重點。除了有星號的短論文題目，其中一分是傳意分數。

2) 比較題：需要利用如 **stronger**、**weaker**、**larger**、**smaller** 這些比較的字眼來作答此類題目。

Q: Suggest why the boiling point of CS₂ is higher than that of CO₂. (2 marks)

A: The intermolecular forces between CS₂ / CO₂ molecules are van der Waals' forces. [1M]

As CS₂ has greater molecular size than CO₂, the van der Waals' forces between CS₂ molecules are stronger than those between CO₂ molecules. [1M]

* 比較時需雙方一同比較，不能只描述單方面。

3) 專有名稱：必須完全正確寫出，不能寫任何縮寫，因此 2,4-DNP 要寫成 2,4-dinitrophenylhydrazine。

Q: What is the systematic name of HOOCCH(CH₃)COOH?

A: methylpropanedioic acid

* 由於 CH₃ 只可在 C2 位置，因此不用註明 2-methyl。另外 propanedioic acid 中間的 e 字亦不可遺漏。

4) 可觀現象：描述顏色轉變時最重要是描述由.....到.....的改變過程，不能只單方面寫出顏色結果。

Q: What is the expected observation when Br₂(in CH₂Cl₂) solution is added to hex-1-ene solution.

A: Orange / brown Br₂ solution turns to colourless / decolorises.

5) 方程式：一般 chemical equation 不用寫 state symbol，除了 energetic 的題目，必須註明 state symbol。

e.g. Standard enthalpy change of formation of H₂O(l) = -285.8 kJ mol⁻¹

Standard enthalpy change of formation of H₂O(g) = -241.8 kJ mol⁻¹

假如沒有註明 state symbol，以上亦不會成立。

6) 計算題：長題目有步驟分，但選擇題中只須用最短時間找出答案。適當時候利用比例法找出答案可以縮短作答時間。

Q : 140g of (CH₂CH₂)_n completely burns to give _____g of CO₂. (RAM

C:12 · O:16 · H:1)

A: 140 * 44/14 = 440g

* It is NOT necessary to know the value of n because 1 mol CH₂ burns to give 1 mol CO₂, 14g CH₂ burns to give 44g CO₂, hence 140g CH₂ burns to give 440g CO₂.

最後建議考生下載本科的 syllabus，確認一下自己溫習進度。亦建議考生多看 past paper，了解評分準則，及熟讀取分字眼。例如：

Q. Explain why, instead of a large piece of iron, finely divided iron powder is used for catalyst in Haber process.

A. The reaction will be faster when using finely divided iron powder instead of a large piece of iron due to larger surface area.

* 答案必須包括因為其表面面積增大令反應速度增加。只舉出其中一項屬於不完整作答。

希望以上小小貼士能幫助同學獲取理想成績，如果有任何化學問題亦歡迎同學 facebook 聯絡我。misswinniechanchan@gmail.com 祝各位同學齊齊奪星，下一站大學見！