



1/5 終極一戰 貼中 Communication mark問題

2023 Final Revision 筆記P.22:

2023 DSE paper 1B:
晶體的製備
Preparation of crystal

- *7. Outline an experimental procedure to prepare copper(II) sulphate crystals from copper(II) oxide. You should mention the addition reagent used.

(5 marks)

2022 HKDSE · 化學 CHEM

超凡實力，贏盡口碑，再度輕鬆貼中！

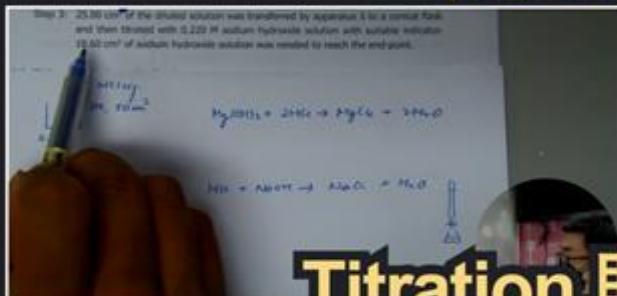
Answer **ALL** questions. Write your answers in the spaces provided.

1. Iodine has two common isotopes in nature, ^{126}I and ^{131}I . ^{131}I is an important radioisotope which is associated with nuclear energy and plays a major role as a radioactive isotope present in nuclear fission products.

- (a) The electronic arrangement of an iodine atom is 2, 8, 18, x, 7.

What is the value of x?

Isotope of Iodine (碘的同位素)問法都一樣！
(Alan Cheng 奪星班模擬卷)



Step 1: 0.92 g of the tablet was dissolved in 50.00 cm³ of 1.00 M hydrochloric acid.

Step 2: The resultant solution was then diluted to 250.00 cm³ with deionized water.

Step 3: 25.00 cm³ of the diluted solution was transferred by apparatus S to a conical flask and then titrated with 0.220 M sodium hydroxide solution with suitable indicator. 18.60 cm³ of sodium hydroxide solution was needed to reach the end-point.

Write a chemical equation for the reaction in Step 1. (1 mark)

(1 mark)

Titration 貼中Antacid例子

Titration of antacid (抗酸劑的滴定)

(Alan Cheng 2022 DSE Mock卷)

- *14. With the aid of chemical equation, explain the acid base properties of the following oxides.

Aluminium oxide, chlorine(I) oxide and silicon dioxide

再中 Communication mark題目

Acid-base properties of oxides (氧化物的酸鹼性質)

(Alan Cheng 奪星班模擬卷)

Alan!!! 我係大埔live 讀沐恩架！我chem有5啊！！雖然我考完個陣覺得自己應該有星xd 好多謝你啊！我以前學校考試次次都合格邊緣冇諗過我都有5xd thank you so much!!! 😊😊

Alan sir勁多謝你😊之前提過我本身chem好差，miss predicted 我得2，吾開心左好耐😔但係今日考完，我直頭覺得自己係坐4望5😊雖然都吾係啲咩5**好勁咁，但係我覺得對得住自己同埋咁多年既努力💪多謝你牙！

呀sir多謝你教左我3年chem😊雖然今日收卷最後幾秒發現計錯數好唔抵頹左好耐😔但做落份卷畀我想象中有信心，一開始真係勁驚會唔識做坐左喺道，但最後起碼我所有題目寫滿晒雖然唔知岩唔岩，希望可以有5啦🔥仲有capture star啲2本真係好有用，問左好多問題關於低form嘅concept，啲2本notes真係令我catch up反好多，無論最後成績係點都好多謝你😊雖然我好似呢方面天份唔好之前都無咩信心，但我覺得我都有盡力，多謝你一路嘅鼓勵同答我嘅問題😊thanksssss

多謝呀sir😊今年份卷唔算難多得你我先有信心考呢科chem 實前一晚我仲好驚會唔識做 但係多得你mock嘅卷同notes就算考得深 因為notes嘅資料同答案都好夠 所以望到題目一定唔會驚 多謝多謝多謝！

阿Sir
原來我係全班chem嗰份卷最top個幾個

17:24

雖然唔係好高分

17:24

由由由 17:25 ✓

但係補咗你之後真係有進步

17:25

Thz 😊😊

17:25

今日考完了 唔該呀sir 之前我chem真系完全唔掂 宜家做卷都幾順❤️

11:53

呀sir我chem考到lv 5 同我一齊補個friend都係😊佢想問你今年lv5 係咪都係~67% 同埋有冇今年mc ans, 佢話想對下😂

11:27

阿sir我係大埔mst既學生啊😊我chem有5啊都幾滿意xd 多謝你呢幾年既教導❤️

10:41

Alan sir，我係中四開始補你（粉嶺centre）既學生呀...

16:04

有啲失望，chem得5*

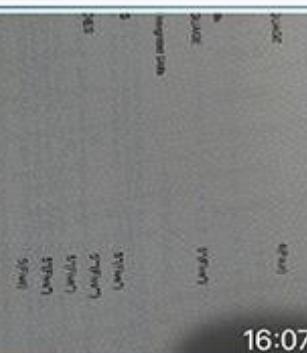
16:05

我係王肇枝個個女仔呀😊😊

16

cheng sir 我今次chem擺5 阿 但係我今日miss左擺唔到獎學金... 我仲有冇機會擺

19:11



16:07

無論如何都好 多謝你三年黎既教導😊

16:07

平時坐第一張枱個2個男仔入面肥啲個個

16:09

😊我地2個都5*

16:09



16:09 ✓

Hi Alan sir!!! 我由元朗跟到你落屯門 雖然拎唔到5* 都有5 多謝你呀!!!! 😊😊😊😊

09:49



REGULAR COURSE 常規課程

贏在起點·打破常規

\$220
新科目報讀減

優惠①

報讀新科目指定常規課程 首期減\$220！



團報/半價報
\$320
2人報讀
3人齊齊

優惠②



兩位新生/一位舊生+新生一同報讀，齊齊各減\$320！
三位或以上新生或其中一位舊生同報讀，齊齊半價！
期期帶期期賞，介紹愈多，優惠愈多。

2科減 \$180 | 3科減 \$360 | 4科減 \$600
報讀指定常規課程
報得愈多，減得愈多

優惠③

無論新生或舊生，每期同時報指定常規補習課程，均享優惠！
(報讀5科或以上，每科扣減\$150)

SUBSIDIZE
2025/26 學年資助計劃
\$200 每期課程可獲資助



綜援/低收入家庭學生資助計劃
凡合資格人士報讀指定正價課程



凡報讀 F.5 Regular course 第一期

LIVE / VIDEO / VIP / ONLINE 課程，
可獲贈最新編寫的中英對照練習 -

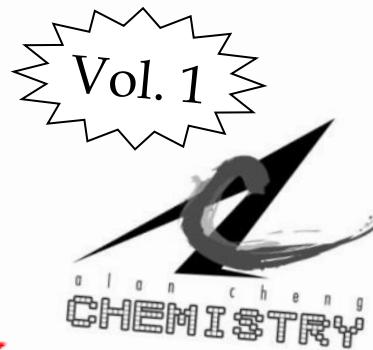
《學校必考的100種MC Vol. 1》

乙本，包括詳細答案及題解，
谷底反彈的必備武器！！
(課堂上派發)



ALAN CHENG
DSE CHEMISTRY

《學校必考的 100 種 MC》



Vol. 1

凡報讀 F.6 Regular course 第一期

LIVE / VIDEO / VIP / ONLINE 課程，
可獲贈最新編寫的中英對照練習 -

《學校必考的100種MC Vol. 2》

乙本，包括詳細答案及題解，
谷底反彈的必備武器！！
(課堂上派發)



ALAN CHENG
DSE CHEMISTRY

《學校必考的 100 種 MC》



Vol. 2

F.6 常規 每期再送 Mock 卷一套



Alan Cheng Chemistry Team

25-26 常規課程

中三 - 物理及化學

F3PHCHACU

36堂

p.6

中四 - 化學

F4CHEMACU

42堂

p.12

中五 - 化學

F5CHEMACU

40堂

p.16

中六 - 化學

F6CHEMACU

30堂

p.20

VIP專題課程

p.26

彈性學習 配合你需要

ALAN CHENG所有課程均設Online版本，
同學報名及取得筆記後，可以留在家中登入網站收
看完整課堂。
(詳情可向報名處查詢)

註： - 為避免浪費及更準確預算筆記數量，請儘早報名/繳交續期學費，如在開課當日報名/交學費，將有機會未能安排完整筆記及於稍後才能補領，敬請留意。

*時間表內顯示為參考學費，課程學費以教育局所發之收費證明書上的註冊學費為準，有關差額由英皇教育基金會及該科導師資助。

*不足一期將按比例計算。

- 教學進度謹作參考，有機會因應實際需要而改變並在課堂上宣佈

- 課堂時間表以報名時為準，本校保留修改本傳單各項資料之權利，學生如有需要查詢最新資料，可向本校職員查詢。

- 詳細課程內容可瀏覽：<http://www.kge.hk>

- 學生必須保留收據按所示的時間地點上課，報名後相關資料如有改動，本校將會按報名人所填寫的聯絡電話作個別通知或於課堂上通知。

如因社會狀況、衛生環境或疫情、天氣問題等情況，因而無法在原定時間或地點上堂，本校將會保留權利將課堂安排於《學生服務平台》繼續進行教學，已收取的學費將不會退還。



化 學 科 頂 級 名 師

ALAN CHENG

S3 STEM 物理及化學
Phy & Chem



• 超過二十年公開試教學經驗
曾任化學科科主任一職

針對STEM課程，一個課程教授兩個科目，為升讀高中理科科目打好根基，勝人一籌！由超過20年教授高中公開試經驗的化學科頂級名師Alan Cheng親自上Live，深入淺出教授理科正確讀書方法和技巧，令學生加強興趣，學習事半功倍。備有大量名校試題操練，教授拆解不同形式試題的神技！

針對強化STEM科目而設的課程，加強學生理科的根基和學習興趣，令數理能力更強，升上高中，選科更有優勢！



中三物理及化學科課程特色

超強王牌奪星筆記 (中英對照)

大量 LIVE 班現場授課

絕密神級考試答題技巧

多間名校試題操練和題解

(包括物理、化學和生物科模擬卷)

每期 Mock 卷專題操練

每期 堂上小測

每日 Whatsapp 問書服務

Physics 物理科

(光學和熱學將會同步教授，迎合不同學校的教學進度。)

Section A: Optics 光學

為什麼沙漠經常出現海市蜃樓？光纖如何以極速傳遞網路數據？鑽石為什麼總是閃閃發光？本課程除了剖析各種光學現象及應試技巧，還會探討多種日常生活例子，務求提高同學的答題能力和對物理科的興趣。

Reflection of light 光的反射

反射定律 (Laws of reflection)

利用作圖法繪畫平面鏡 (plane mirror) 的成像 (image)

平面鏡的應用 (application of plane mirrors)

Refraction of light 光的折射

折射定律 (Laws of refraction)

使用斯涅耳定律 (Snell's Law) 解決涉及不同介質所發生的折射問題

全內反射 (total internal reflection) 及其應用

可見光譜 (visible spectrum)

Lenses 透鏡

會聚透鏡 (converging lenses) 和發散透鏡 (diverging lenses)

利用作圖法繪畫會聚透鏡和發散透鏡的成像 (image)

實像 (real image) 和虛像 (virtual image) 的區別

透鏡的應用 (application of lenses)

光學儀器 (optical instruments) 和人類眼睛 (human eyes)



Section B: Heat 热學

詳細教授熱學的重點概念，課程內提供大量實驗例子，確保同學對各種熱學的實驗有更深入的了解，加上大量模擬試題配合下，務必令同學在考試中取得佳績。

Temperature, heat and internal energy 溫度、熱和內能

溫度 (temperature) 和溫度計 (thermometer) 的應用

熱 (heat) 和內能 (internal energy) 的區別

熱容量 (heat capacity) 和比熱容量 (specific heat capacity) 的定義

Transfer processes 热傳播過程

傳導 (conduction)、對流 (convection) 和輻射 (radiation)

影響輻射發射和吸收 (emission and absorption) 的因素

Change of state 形態轉變

熔解 (melting) 和凝固 (freezing)；沸騰 (boiling) 和凝結 (condensation)

熔點 (melting point) 和沸點 (boiling point)

熔解比潛熱 (latent heat of fusion) 和汽化比潛熱 (latent heat of vaporization) 的定義及解決問題

影響蒸發率 (evaporation) 的因素及從分子運動 (molecular motion) 觀點解釋蒸發

Chemistry 化學科

化學一向是很多同學感到很抽象的科目，同學大多面對大量的化學符號及方程式顯得無從入手，最後對化學失去學習興趣，這是由於他們的思考和學習方法不對而造成，因此，本課程主力訓練同學正確的化學科思考模式，糾正同學常犯的錯誤，加上我們把抽象難明的概念化繁為簡，確保同學能夠掌握要點，增強同學應試的信心。

Microscopic World 微觀世界

元素 (elements)、化合物 (compounds) 和混合物 (mixtures) 的區別

元素的分類 (classification of elements)

原子的結構 (atomic structure)

涉及原子序 (atomic number)、質量數 (mass number) 和同位素 (isotopes) 的計算

原子的電子排佈 (electronic arrangement) 和電子圖 (electron diagram)

元素週期表 (The periodic table)

離子鍵 (ionic bonding)、共價鍵 (covalent bonding) 和金屬鍵 (metallic bonding)

物質的性質與其結構 (structures and properties) 的關係

Planet Earth 地球

大氣 (The atmosphere)

海洋 (The ocean)

岩石和礦物 (Rocks and minerals)

Metals 金屬

常見金屬的用途 (Uses of common metals)

金屬的提取 (Extraction of metals)

金屬的節約 (Conservation of metals)

合金的應用 (Uses of alloys)

Chemical Equations 化學方程式

寫方程式的步驟 (steps in writing chemical equations)

物理狀態符號 (physical state symbols)



中三物理及化學科課程內容

Lesson	Topic
1 - 2	Chemistry (化學): Element, compound and mixture 元素、化合物和混合物
3 - 4	Physics (物理): Optics - Reflection of light 光學 - 光的反射 Heat - Internal energy, Heat and thermometer 熱學 - 內能、熱和溫度計
5 - 6	Chemistry (化學): Atomic structure 原子結構
7 - 8	Physics (物理): Optics - Refraction of light (1): Snell's Law 光學 - 光的折射(1): 斯涅耳定律 Heat - Conduction, convection and radiation 熱學 - 傳導、對流和輻射
9 - 10	Chemistry (化學): The Planet Earth - Atmosphere and ocean 地球 - 大氣和海洋
11 - 12	Physics (物理): Optics - Refraction of light (2): Total internal reflection 光學 - 光的折射(2): 全內反射 Heat - Heat capacity and specific heat capacity 熱學 - 热容量和比热容量
13 - 14	Chemistry (化學): The Planet Earth - Rocks 地球 - 岩石
15 - 16	Physics (物理): Optics - Real depth and apparent depth 光學 - 實深和視深 Heat - Change of state, Latent heat 熱學 - 物態轉變、潛熱
17 - 18	Chemistry (化學): The Periodic Table 週期表
19 - 20	Physics (物理): Optics - Lens (1) 光學 - 透鏡 (1) Heat - Principle of mixing 熱學 - 混合原理

※課程期間不定期贈送化學科、物理科及生物科模擬試卷連答案※
※每期均設有堂上小測，可評估學生學習進度※



中三物理及化學科課程內容

Lesson	Topic
21 - 22	Chemistry (化學): Ionic bonding 離子鍵
23 - 24	Physics (物理): Optics - Lens (2) 光學 - 透鏡 (2) Heat - Evaporation 熱學 - 蒸發作用
25 - 26	Chemistry (化學): Covalent bonding 共價鍵
27 - 28	Physics (物理): Optics - Optical instrument and human eyes 光學 - 光學儀器與人眼
29 - 30	Chemistry (化學): Bonding and structure of substances 物質的鍵合和結構
31 - 32	Physics (物理): Optics - Final revision (1) 光學 - 總復習 (1) ↗ 試題操練部份 Heat - Final revision 熱學 - 總復習 ↗ 試題操練部份
33 - 35	Chemistry (化學): Chemical equation, Metals 化學方程、金屬 Final revision 總復習 ↗ 試題操練部份
36	Physics (物理): Optics - Final revision (2) 光學 - 總復習 (2) ↗ 試題操練部份

*課程期間不定期贈送

⇒化學科、物理科及生物科模擬試卷連答案

✿每期均設有堂上小測，可評估學生學習進度✿

◆以上課題順序教授，實際進度或有調整，同學插班報名前可向報名處查詢教學進度◆



針對強化STEM科目而設的課程，加強學理解科的根基和學習興趣，令數理能力更強，選科更有優勢

S.3物理與化學科Regular Tutorial Course

全期共36堂

F3PHCHACU上課時間表

By Alan Cheng

- 筆記中英對照
- 針對強化STEM科目而設的課程，加強學理解科的根基和學習興趣，令數理能力更強，選科更有優勢
- 內容: Physics (物理) + Chemistry (化學)

上課地點	班別	模式	上課時間	開課日期	*學費(每4堂)
九龍灣校	KB1A	L	Sat 1:55-3:10 pm	13/9	\$940
旺角校	MK1A	L	Mon 4:45-6:00 pm	15/9	
Online Video Learning Platform	ONL		⇒ 同學報名時自選取筆記分校。(九龍灣/旺角/荃灣/沙田/灣仔) ⇒ 每堂視像教材，依照學費收據上的日期更新。 ⇒ 同學只須依照收據上日期，登入本校網站收看課堂，並須於課堂更新後14天內完成觀看，逾期不設補看		\$1140

符號 L = Alan Cheng全現場任教 (Live)

符號 L+V = Alan Cheng現場任教 (Live) + 視像課堂(Video Learning Platform)並由Alan Cheng提供視像教材

符號 ONL = 全Online課堂(Online Video Learning Platform)並由Alan Cheng提供視像教材。整期4堂筆記可在報名分校領取。由於筆記數量有限，如分校筆記已派完，同學可由報名日起約5日到報名分校取筆記，或申請順豐到付服務。詳情請向報名處查詢。



註： - 為避免浪費及更準確預算筆記數量，請儘早報名/繳交續期學費，如在開課當日報名/交學費，將有機會未能安排完整筆記及於稍後才能補領，敬請留意。

*時間表內顯示為參考學費，課程學費以教育局所發之收費證明書上的註冊學費為準，有關差額由英皇教育基金會及該科導師資助。

*不足一期將按比例計算。

- 教學進度謹作參考，有機會因應實際需要而改變並在課堂上宣佈

- 課堂時間表以報名時為準，本校保留修改本傳單各項資料之權利，學生如有需要查詢最新資料，可向本校職員查詢。

- 詳細課程內容可瀏覽：<http://www.kge.hk>

- 同學必須保留收據按所示的時間地點上課，報名後相關資料如有改動，本校將會按報名人所填寫的聯絡電話作個別通知或於課堂上通知。

如因社會狀況、衛生環境或疫情、天氣問題等情況，因而無法在原定時間或地點上課，本校將會保留權利將課堂安排於《學生服務平台》繼續進行教學，已收取的學費將不會退還。



中四化學科課程特色

超強王牌奪星筆記 (中英對照)

+
同時設有LIVE班 / ONLINE班供選擇

+
絕密神級考試答題技巧

+
歷屆試題和獨家題解

+
每期Mock卷專題操練和每課題堂上小測

+
每日Whatsapp 問書服務

- ◆ 定期設有mock卷和詳盡題解以重溫中四所有課題，大大提高溫書效率，令學生成績可於短時間內大大提升。
- ◆ 每課題均設有堂上小測，以便評估和跟進學生的學習進度。
- ◆ 有多種實用神級考試技巧，簡單易明。學生可於任何校內考試和公開試都可「快而準」取分，成功奪星！



中四化學科課程內容

(適合修讀化學科或組合科學科)

Lesson	Topic
1-4	<p>Chemical bonding (化學鍵)</p> <ul style="list-style-type: none"> - Ionic bonding 離子鍵 - Covalent bonding 共價鍵 - Chemical equation, half equation 化學方程、半方程 <p>(試題操練部份)</p>
5-10	<p>Metals (金屬)</p> <ul style="list-style-type: none"> - Metallic bonding 金屬鍵 - Occurrence and extraction of metals 金屬的存在和提取 - Reactivity of metals 金屬的活性
11-15	<p>Reacting masses (反應質量)</p> <ul style="list-style-type: none"> - Mole calculation 摩爾計算 - Avogadro's law 亞佛加德羅定律 - Molar mass 摩爾質量 - Empirical formula and molecular formula 實驗式和分子式 - Limiting reactant 限制反應物 <p>(試題操練部份)</p>
16-17	<ul style="list-style-type: none"> - Corrosion of metals and their protection 金屬的腐蝕和保護 <p>(試題操練部份)</p>
18-21	<p>Acids (酸)</p> <ul style="list-style-type: none"> - Common acids 常見的酸 - Indicators and pH value 指示劑和pH值 - Strength of acids 酸的強度 - Chemical properties of acids 酸的化學性質 - Chemical properties of concentrated sulphuric acid 濃硫酸的化學性質 - Chemical properties of nitric acid 硝酸的化學性質 <p>(試題操練部份)</p>
22-24	<p>Bases (鹽基)</p> <ul style="list-style-type: none"> - Bases and alkalis 鹽基和鹼 - Strength of alkalis 鹼的強度 - Chemical properties of alkalis 鹼的化學性質 <p>(試題操練部份)</p>
25-28	<p>Concentration of solution (溶液的濃度)</p> <ul style="list-style-type: none"> - Molarity 摩爾濃度 - pH value pH 值 <p>(試題操練部份)</p>

◆ 以上課題順序教授，實際進度或有調整，同學插班報名前可向報名處查詢教學進度 ◆



中四化學科課程內容

Lesson	Topic
29-30	<p>Salts and neutralization (鹽和中和作用)</p> <ul style="list-style-type: none"> - Heat of neutralization 中和熱 - pH of salt solution 鹽溶液的pH值 - Preparation of salts 鹽的製備 <p>(試題操練部份)</p>
31-33	<p>Volumetric analysis involving acids and alkalis 涉及酸和鹼的容量分析</p> <ul style="list-style-type: none"> - Standard solution 標準溶液 - Titration 滴定 <p>(試題操練部份)</p>
34-37	<p>Hydrocarbons from fossil fuels <u>來自化石燃料的碳氫化合物</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Fractional distillation of petroleum and major uses of distilled fractions. 石油分餾和各石油餾分的主要用途。 <p>Homologous series, structural formulae and naming of carbon compounds <u>同系列、結構式和碳化合物的命名</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Structural formula, molecular formula, IUPAC naming 結構式、分子式、IUPAC命名法 <p>Consequences of using fossil fuels <u>使用化石燃料的後果</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Pollution and energy crisis 污染和能源危機 <p>(試題操練部份)</p>
38-40	<p>Alkanes and alkenes <u>烷和烯</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - petroleum as a source of alkanes 石油為烷的來源 - Substitution reaction 取代反應 - Cracking 裂解 - Alkenes 烯 - Addition reaction 加成反應
41-42	<p>Addition polymers <u>加成聚合物</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Plastics 塑膠 - Monomers, polymers and repeating units 單體、聚合物和重複單位 - Structure, properties and uses of addition polymers 加成聚合物的結構、性質和用途 - Environmental issues related to the use of plastics 與使用塑膠有關的環境問題

◆ 每個課題均設有堂上小測，以便評估和跟進學生的學習進度！



S.4 化學科Regular Tutorial Course

全期共42堂

F4CHEMACU上課時間表

By Alan Cheng

1. 筆記中英對照，試題分中、英文版本

上課地點	班別	模式	上課時間	開課日期	*學費(每4堂)
九龍灣校	KB1AL	L	Sat 3:20-4:35 pm	13/9	\$970
荃灣校	TW1AL		Fri 4:45-6:00 pm	19/9	
沙田校	ST1AL	L	Tue 4:45-6:00 pm	16/9	\$990
			▲ (#4 提早上課) Tue 1:25-2:40 pm	7/10	
Online Video Learning Platform		ONL	⇒ 同學報名時自選取筆記分校。(九龍灣/旺角/荃灣/沙田/灣仔) ⇒ 每堂視像教材，依照學費收據上的日期更新。 ⇒ 同學只須依照收據上日期，登入本校網站收看課堂，並須於課堂更新後14天內完成觀看，逾期不設補看		\$1170

符號 L = Alan Cheng全現場任教(Live)

符號 L+V = Alan Cheng現場任教(Live) + 視像課堂(Video Learning Platform)並由Alan Cheng提供視像教材

符號 ONL = 全Online課堂(Online Video Learning Platform)並由Alan Cheng提供視像教材。整期4堂筆記可在報名分校領取。由於筆記數量有限，如分校筆記已派完，同學可由報名日起約5日到報名分校取筆記，或申請順豐到付服務。詳情請向報名處查詢

▲ 特別上課時間



註： - 為避免浪費及更準確預算筆記數量，請儘早報名/繳交續期學費，如在開課當日報名/交學費，將有機會未能安排完整筆記及於稍後才能補領，敬請留意。

*時間表內顯示為參考學費，課程學費以教育局所發之收費證明書上的註冊學費為準，有關差額由英皇教育基金會及該科導師資助。

*不足一期將按比例計算。

- 教學進度謹作參考，有機會因應實際需要而改變並在課堂上宣佈

- 課堂時間表以報名時為準，本校保留修改本傳單各項資料之權利，學生如有需要查詢最新資料，可向本校職員查詢。

- 詳細課程內容可瀏覽：<http://www.kge.hk>

- 同學必須保留收據按所示的時間地點上課，報名後相關資料如有改動，本校將會按報名人所填寫的聯絡電話作個別通知或於課堂上通知。

如因社會狀況、衛生環境或疫情、天氣問題等情況，因而無法在原定時間或地點上堂，本校將會保留權利將課堂安排於《學生服務平台》繼續進行教學，已收取的學費將不會退還。



中五化學科課程特色

超強王牌奪星筆記 (中英對照)

+

大量LIVE班現場授課

+

絕密神級考試答題技巧

+

歷屆試題和獨家題解

+

每期Mock卷專題操練和每課題堂上小測

+

每日Whatsapp 問書服務

報讀F5CHEMACU可享半價報

F4CHEMACU以重溫F4課題

(內容及時間表請看p.12-15，詳情請向報名處查詢)

- ◆定期設有mock卷和詳盡題解以重溫中四至中五所有課題，大大提高溫書效率，令學生成績可於短時間內大大提升。
- ◆每課題均設有堂上小測，以便評估和跟進學生的學習進度。
- ◆有多種實用神級考試技巧，簡單易明。學生可於任何校內考試和公開試都可「快而準」取分，成功奪星！



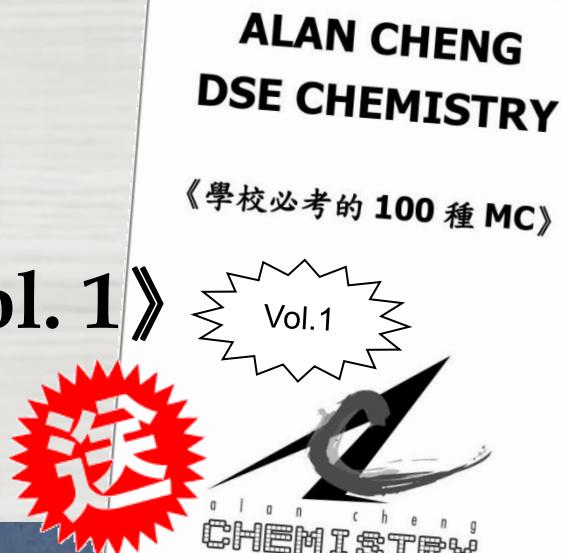
凡報讀F.5 Regular course

第一期

LIVE / VIDEO / VIP / ONLINE課程，
 可獲贈最新編寫的中英對照練習 -

《學校必考的100種MC Vol. 1》

乙本，包括詳細答案及題解，
 谷底反彈的必備武器！！
 (課堂上派發)



中五化學科課程內容 (適合修讀化學科或組合科學科)

Lesson	Topic
1 - 4	<u>Redox reaction</u> 氧化還原反應 <ul style="list-style-type: none"> - Oxidation number and Redox reaction 氧化數和氧化還原反應 - Half equation 半方程 - Common oxidizing agent and reducing agent 常見氧化劑和還原劑 - Strength of oxidizing agent and reducing agent 氧化劑和還原劑的強度
5 - 8	<u>Simple chemical cell</u> 簡單化學電池 <ul style="list-style-type: none"> - Electrochemical series 電化序 - Inert electrode 惰性電極 - Primary cell and secondary cell 原電池和二級電池
9 - 12	<u>Electrolysis (電解)</u> <ul style="list-style-type: none"> - Factors affecting the preferential discharge of ions 影響離子優先放電的因素 - Uses of Electrolysis 電解的應用 - Environmental concern 關注環境 <u>Importance of redox reactions in modern ways of living</u> 氧化還原反應對現代生活的重要性 <ul style="list-style-type: none"> - Applications of redox reactions in our modern ways of living 氧化還原反應於現代生活中的應用 - Fuel cells and their applications 燃料電池和其應用 - Rechargeable lithium cells and their application 可充電鋰電池和其應用
13 - 16	<u>Chemical reactions and energy</u> 化學反應與能量 <ul style="list-style-type: none"> - Standard enthalpy change of reaction, Hess's law 標準反應焓變、赫斯定律
17 - 19	<u>Rate of reaction</u> 反應速率

◆ 以上課題順序教授，實際進度或有調整，同學插班報名前可向報名處查詢教學進度 ◆



中五化學科課程內容

20 - 22	<u>Molar volume of gases at room temperature and pressure (r.t.p.)</u> 常溫常壓(r.t.p.)下氣體的摩爾體積										
23 - 26	<u>Chemical equilibrium</u> 化學平衡 <ul style="list-style-type: none"> - Equilibrium constant 平衡常數 - The effect of changes in concentration and temperature on chemical equilibria 濃度和溫度的變化對化學平衡的影響 										
27 - 29	<u>Chemistry of carbon compounds</u> 碳化合物的化學 <ul style="list-style-type: none"> - Introduction to selected homologous series 特定同系列的簡介 - IUPAC naming IUPAC命名 										
30 - 32	<u>Chemistry of carbon compounds</u> 碳化合物的化學 <table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%;">- Isomerism 同分異構</td> <td style="width: 50%;">- Structural isomerism 結構異構</td> </tr> <tr> <td>- Cis-trans isomerism 順-反異構</td> <td>- Enantiomerism 對映異構</td> </tr> </table>	- Isomerism 同分異構	- Structural isomerism 結構異構	- Cis-trans isomerism 順-反異構	- Enantiomerism 對映異構						
- Isomerism 同分異構	- Structural isomerism 結構異構										
- Cis-trans isomerism 順-反異構	- Enantiomerism 對映異構										
33 - 40	<u>Chemistry of Carbon Compounds</u> 碳化合物的化學 <p>Typical reactions of various functional groups 各種官能基的典型化學反應</p> <table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%;">- alkanes 烷</td> <td style="width: 50%;">- alkenes 烯</td> </tr> <tr> <td>- haloalkanes 酸烷</td> <td>- alcohols 酒</td> </tr> <tr> <td>- aldehydes 醛</td> <td>- ketones 酮</td> </tr> <tr> <td>- carboxylic acids 羥酸</td> <td>- esters 酯</td> </tr> <tr> <td>- amides 酰胺</td> <td></td> </tr> </table> <p><u>Organic synthesis</u> 有機合成</p>	- alkanes 烷	- alkenes 烯	- haloalkanes 酸烷	- alcohols 酒	- aldehydes 醛	- ketones 酮	- carboxylic acids 羥酸	- esters 酯	- amides 酰胺	
- alkanes 烷	- alkenes 烯										
- haloalkanes 酸烷	- alcohols 酒										
- aldehydes 醛	- ketones 酮										
- carboxylic acids 羥酸	- esters 酯										
- amides 酰胺											

◆ 每個課題均設有堂上小測，
以便評估和跟進學生的學習進度！

◆ 以上課題順序教授，實際進度或有調整，同學插班報名前可向報名處查詢教學進度 ◆



S.5 化學科Regular Tutorial Course

全期共40堂

F5CHEMACU上課時間表

By Alan Cheng

1. 筆記中英對照，試題分中、英文版本

上課地點	班別	模式	上課時間	開課日期	*學費 (每4堂)
九龍灣校	KB1AL	L	Sat 4:45-6:00 pm	13/9	\$970
旺角校	MK1AL	L	Mon 7:35-8:50 pm	15/9	
荃灣校	TW1AL	L	Fri 6:10-7:25 pm	19/9	
沙田校	ST1AL	L	Tue 6:10-7:25 pm	16/9	\$990
			▲ (#4 提早上課) Tue 2:50-4:05 pm	7/10	
Online Video Learning Platform		ONL	⇒ 同學報名時自選取筆記分校。(九龍灣/旺角/荃灣/沙田/灣仔) ⇒ 每堂視像教材，依照學費收據上的日期更新。 ⇒ 同學只須依照收據上日期，登入本校網站收看課堂，並須於課堂更新後14天內完成觀看，逾期不設補看	\$1170	

符號 L = Alan Cheng全現場任教 (Live)

符號 L+V = Alan Cheng現場任教 (Live) + 視像課堂(Video Learning Platform)並由Alan Cheng提供視像教材

符號 ONL = 全Online課堂(Online Video Learning Platform)並由Alan Cheng提供視像教材。整期4堂筆記可在報名分校領取。由於筆記數量有限，如分校筆記已派完，同學可由報名日起約5日到報名分校取筆記，或申請順豐到付服務。詳情請向報名處查詢

▲ 特別上課時間



註： - 為避免浪費及更準確預算筆記數量，請儘早報名/繳交續期學費，如在開課當日報名/交學費，將有機會未能安排完整筆記及於稍後才能補領，敬請留意。

*時間表內顯示為參考學費，課程學費以教育局所發之收費證明書上的註冊學費為準，有關差額由英皇教育基金會及該科導師資助。

*不足一期將按比例計算。

- 教學進度謹作參考，有機會因應實際需要而改變並在課堂上宣佈

- 課堂時間表以報名時為準，本校保留修改本傳單各項資料之權利，學生如有需要查詢最新資料，可向本校職員查詢。

- 詳細課程內容可瀏覽：<http://www.kge.hk>

- 同學必須保留收據按所示的時間地點上課，報名後相關資料如有改動，本校將會按報名人所填寫的聯絡電話作個別通知或於課堂上通知。

如因社會狀況、衛生環境或疫情、天氣問題等情況，因而無法在原定時間或地點上堂，本校將會保留權利將課堂安排於《學生服務平台》繼續進行教學，已收取的學費將不會退還。



中六化學科課程特色

超強王牌奪星筆記 (中英對照) +

大量LIVE班現場授課 +

絕密神級考試答題技巧 +

歷屆試題和獨家題解 +

每期Mock卷專題操練+ 詳細解卷 +

每日Whatsapp 問書服務

每期四堂
送一堂!

◆ 每期設有mock卷和詳細解卷，並親自批改。以重溫中四至中六所有課題，大大提高溫書效率，令學生在F.6一年時間內提升至最少達到Level 5* 水平。

◆ 設有Whatsapp問書服務，學生在學習上有任何問題可隨時發問。

◆ 有多種實用神級考試技巧，簡單易明。學生可於任何校內考試和公開試都可「快而準」取分，成功奪星！

報讀F6CHEMACU可享半價報讀
F5CHEMACU以重溫F5課題
(內容及時間表請看p.16-19 (F5課題)，
詳情請向報名處查詢)



凡報讀F.6 Regular course 第一期

LIVE / VIDEO / VIP / ONLINE 課程，
可獲贈最新編寫的中英對照練習 -

《學校必考的100種MC Vol. 2》

乙本，包括詳細答案及題解，
谷底反彈的必備武器！！
(課堂上派發)

中六化學科課程內容

皇牌課程，絕處逢生

學生可以最高效率追回所有考試課題！

Lesson	Topic
1	Patterns in the Chemical World 化學世界中的規律 <ul style="list-style-type: none"> - Periodicity 週期律 - Variations in the nature of bonding and structure 鍵和結構性質的變化 - Variations in electrical conductivity and melting point 導電率和熔點的變化
2 – 3	Bonding, stoichiometric composition and acid-base properties of the oxides of elements from Na to Cl 由Na至Cl各元素氧化物的鍵合、計量成分和酸鹼性質 Half reactions and balancing redox reactions 半反應及平衡氧化還原反應
4	General properties of transition metals 過渡性金屬的一般性質 Iron and manganese 鐵及錳 Catalytic properties of transition metals and their compounds 過渡金屬及其化合物的催化性質

2026 DSE Mock Examination (1) – 重溫中四課題 + 詳細解卷

◆ 以上課題順序教授，實際進度或有調整，同學插班報名前可向報名處查詢教學進度 ◆



中六化學科課程內容

Lesson	Topic
5 - 6	<p>Elective (Industrial Chemistry) 選修部分(工業化學)</p> <p>Importance of industrial processes 工業過程的重要性</p> <ul style="list-style-type: none"> - Development of synthetic products for modern ways of living 發展切合現代生活的合成產物 - Advantages and disadvantages of industrial processes (Petrochemicals) 工業過程(石油化學產品)的好處和壞處 <p>Rate equation 速率方程</p> <ul style="list-style-type: none"> - Zero order reaction 零級反應 - First order reaction 一級反應 - Second order reaction 二級反應 - Determining rate equations by method of initial rate 用初速法測定速率方程
7 - 8	<p>The effect of temperature change on reaction rate 溫度對反應速率的影響</p> <ul style="list-style-type: none"> - Arrhenius equation 阿列紐斯方程式 - Determining activation energy using two rate constants 利用兩個速率常數測定活化能 - The interpretation of rates of gaseous reactions at molecular level 在分子層面上解釋氣體反應的速率 - Maxwell-Boltzmann distribution curve 麥克斯韋-波爾茲曼分佈曲線 <p>The collision theory 簡單碰撞理論 Energy profile 能線圖 Catalysts and their effect on reaction rates 催化劑及它們對反應速率的影響</p>

2026 DSE Mock Examination (2) – 重溫中四課題 + 詳細解卷

9 - 10	<p>Industrial processes 工業過程</p> <ul style="list-style-type: none"> - Manufacture of ammonia by the Haber Process 利用哈柏法製造氨 - Manufacture of nitric acid 製造硝酸 - Chlor-alkali industry 氯鹼工業 - Production of methanol 甲醇的製造
11 - 12	Green chemistry 綠色化學

2026 DSE Mock Examination (3) – 重溫中五課題 + 詳細解卷

✿ 每期操練 Mock 卷，
最有效幫助學生於短時間內重溫 DSE 三年課程 ✿

◇ 以上課題順序教授，實際進度或有調整，同學插班報名前可向報名處查詢教學進度 ◇



中六化學科課程內容

Lesson	Topic
13 - 16	<p>Elective (Analytical Chemistry) 選修部分 (分析化學)</p> <p>Detecting the presence of chemical species 檢測化學物種的存在</p> <ul style="list-style-type: none"> - Identification of gases or vapour 氣體或蒸氣的檢定 - Identification of anions 陰離子的檢定 - Identification of cations 陽離子的檢定 - Tests for functional groups 官能基的測試 - Oxidation of aldehyde with Tollen's reagent 醛與托倫斯試劑的反應 - Reaction with 2,4-dinitrophenylhydrazine 與 2,4-二硝基苯肼的反應
17- 20	<p>2026 DSE Mock Examination (4) - 重溫中五課題 + 詳細解卷</p> <p>Separation and purification methods 分離和提純的方法</p> <ul style="list-style-type: none"> - Crystallization 結晶法 - Simple distillation 簡單蒸餾法 - Fractional distillation 分餾法 - Liquid-liquid extraction 液體-液體提取法 - Recrystallization 再結晶作用 - Chromatographic methods 色層法 - Paper chromatography 紙色層法 - Thin-layer chromatography (TLC) 薄層色層法 (TLC) - Column chromatography 柱色層法 <p>Quantitative methods of analysis 定量分析方法</p> <ul style="list-style-type: none"> - Volumetric methods of analysis 容量分析 - Acid-alkali titration 酸鹼滴定 - Precipitation titration 沉澱滴定 - Redox titration 氧化還原滴定 - Iodometric titration 碘滴定 - Titration involving reduction of acidified potassium permanganate solution 涉及酸化高錳酸鉀溶液還原的滴定

◆ 以上課題順序教授，實際進度或有調整，同學插班報名前可向報名處查詢教學進度 ◆



中六化學科課程內容

Lesson	Topic
21 - 24	<p>Instrumental analytical methods 儀器分析方法</p> <ul style="list-style-type: none"> - Basic principles and applications of colorimetry 比色法的基本原理和應用 - Infrared spectroscopy 紅外光譜法 - The Mass Spectrometer 質譜儀 <p>Contribution of analytical chemistry to our society 分析化學對社會的貢獻</p> <ul style="list-style-type: none"> - Analysis of food and drugs 分析食物和藥物 - Environmental protection 環境保護 - Clinical diagnoses 臨床診斷 - Forensic science 法證事務部

2026 DSE Mock Examination (5) - 重溫中五課題 + 詳細解卷

25 - 30	<ol style="list-style-type: none"> 1. Tips for 2026 DSE Chemistry 2026年DSE化學科貼士 <ul style="list-style-type: none"> ⇒ 必讀的課題，必出的題目。 2. Skills for Structured Question 結構性問題應試技巧 <ul style="list-style-type: none"> ⇒ 答題技巧大總結，要全中point! 3. Skills for Multiple Choice Question 多項選擇題應試技巧 <ul style="list-style-type: none"> ⇒ 30分鐘內MC全對的必殺技巧 4. Practical question, data treatment and analytical skills 實驗問題、數據處理和分析技巧 <ul style="list-style-type: none"> ⇒ 最熱門的實驗題 ⇒ 新式題目的處理方法 <ol style="list-style-type: none"> 1. Important chemical reactions 重要的化學反應 <ul style="list-style-type: none"> ⇒ 所有必背的方程 ⇒ 簡化有機反應(organic reaction)的技巧 2. Miscellaneous calculations 各式各種的計算題 <ul style="list-style-type: none"> ⇒ 所有計算問題全對的必殺技巧

2026 DSE Final Mock Examination (Paper I & II) + 詳細解卷

◆ 以上課題順序教授，實際進度或有調整，同學插班報名前可向報名處查詢教學進度◆



S.6 化學科Regular Tutorial Course

全期共30堂

F6CHEMACU上課時間表

By Alan Cheng

- 筆記中英對照，試題分中、英文版本
- 每期送Mock, 重溫DSE三年課題
- 課程30堂, 最後6堂為Capstar部份

上課地點	班別	模式	上課時間	開課日期	*學費(每4堂)
九龍灣校	KB1AL	L	Sat 6:10-7:25 pm	13/9	\$980
旺角校	MK1AL	L	Mon 6:10-7:25 pm	15/9	
荃灣校	TW1AL	L	Fri 7:35-8:50 pm	19/9	
沙田校	ST1AL	L	Tue 7:35-8:50 pm	16/9	\$1000
			▲ (#4 提早上課) Tue 4:15-5:30 pm	7/10	
Online Video Learning Platform	ONL		⇒ 同學報名時自選取筆記分校。(九龍灣/旺角/荃灣/沙田/灣仔) ⇒ 每堂視像教材，依照學費收據上的日期更新。 ⇒ 同學只須依照收據上日期，登入本校網站收看課堂，並須於課堂更新後14天內完成觀看，逾期不設補看		\$1180

符號 L = Alan Cheng全現場任教 (Live)

符號 L+V = Alan Cheng現場任教 (Live) + 視像課堂(Video Learning Platform)並由Alan Cheng提供視像教材

符號 ONL = 全Online課堂(Online Video Learning Platform)並由Alan Cheng提供視像教材。整期4堂筆記可在報名分校領取。由於筆記數量有限，如分校筆記已派完，同學可由報名日起約5日到報名分校取筆記，或申請順豐到付服務。詳情請向報名處查詢

▲ 特別上課時間



註： - 為避免浪費及更準確預算筆記數量，請儘早報名/繳交續期學費，如在開課當日報名/交學費，將有機會未能安排完整筆記及於稍後才能補領，敬請留意。

*時間表內顯示為參考學費，課程學費以教育局所發之收費證明書上的註冊學費為準，有關差額由英皇教育基金會及該科導師資助。

*不足一期將按比例計算。

- 教學進度謹作參考，有機會因應實際需要而改變並在課堂上宣佈

- 課堂時間表以報名時為準，本校保留修改本傳單各項資料之權利，學生如有需要查詢最新資訊，可向本校職員查詢。

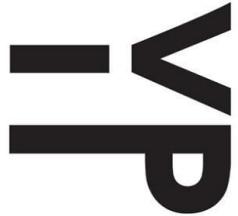
- 詳細課程內容可瀏覽：<http://www.kge.hk>

- 同學必須保留收據按所示的時間地點上課，報名後相關資料如有改動，本校將會按報名人所填寫的聯絡電話作個別通知或於課堂上通知。

如因社會狀況、衛生環境或疫情、天氣問題等情況，因而無法在原定時間或地點上堂，本校將會保留權利將課堂安排於《學生服務平台》繼續進行教學，已收取的學費將不會退還。

化學科專題重溫皆接受於KGE VIP / KOL平台報名

選擇一



選擇二



- ✓ 課程包括多個**化學科必修+選修單元**
- ✓ 學生可因應**個人進度**選擇課程

化學科頂級名師

ALAN CHENG



化學科頂級名師



全港性DSE模擬試
化學科擬題者及
主考官



神級演繹
萬人之師[^]

*根據2000-2019年學生報讀人數累積統計



Video-Integrated Platform

個人化的學習平台 · 地點時間由你選擇 · 追返你嘅進度!

名師課程自選重溫
成績最Smart!

立即選報VIP，重溫名師暑期，常規及限量精選課程



尚有以下VIP專題可供選擇，同學同樣可以選擇到分校進行課堂、
或回家以線上課堂(Online)形式進行，詳情請向報名處查詢。
(內容與2024年度F4/F5/F6 常規班重覆，只適合未曾報讀之同學)

Alan Cheng 2025年度 Chemistry VIP

課題	堂數	VIP編號	費用
Atomic structure、Periodic Table、Chemical Equation 原子結構、週期表、化學方程 - Protons, neutrons and electrons、Electronic arrangement 質子、中子和電子、電子排佈 - Atoms and ions、Isotopes 原子和離子、同位素 - Group and Period 族和週期	4	IPCHEMAC4	\$1010
Chemical bonding 化學鍵 - Ionic bonding 離子鍵 - Covalent bonding 共價鍵	4	IPCHEMAC4	\$1010
Chemical equation、Metals 化學方程式、金屬 - Chemical equation, Half equation 化學方程、半方程 - Metallic bonding 金屬鍵 - Occurrence and extraction of metals 金屬的存在和提取 - Reactivity of metals 金屬的活性	6	IPCHEMAC6	\$1515
Reacting masses 反應質量 - Mole calculation 摩爾計算 - Avogadro's Law 亞佛加德羅定律 - Molar mass 摩爾質量 - Empirical formula and molecular formula 實驗式和分子式 - Limiting reactant 限制反應物	5	IPCHEMAC5	\$1263
Corrosion of metals and their protection 金屬的腐蝕和保護	2	IPCHEMAC2	\$505
Acids 酸 - Common acids 常見的酸 - Indicators and pH value 指示劑和pH值 - Strength and chemical properties of acids 酸的強度和化學性質 - Chemical properties of important acids 重要的酸的化學性質	4	IPCHEMAC4	\$1010
Bases 鹽基 - Bases and alkalis 鹽基和鹼 - Strength of alkalis 鹼的強度 - Chemical properties of alkalis 鹼的化學性質	3	IPCHEMAC3	\$758
Concentration of solution 溶液的濃度 - Molarity 摩爾濃度 - pH value pH值	4	IPCHEMAC4	\$1010
Salts and neutralization 鹽和中和作用 - Heat of neutralization 中和熱 - pH of salt solution 鹽溶液的pH值 - Preparation of salts 鹽的製備	2	IPCHEMAC2	\$505
Volumetric analysis involving acids and alkalis 涉及酸和鹼的容量分析 - Standard solution 標準溶液 - Titration 滴定	3	IPCHEMAC3	\$758
Hydrocarbons from fossil fuels 來自化石燃料的碳氫化合物 - Fractional distillation of petroleum and major uses of fractions 石油分餾和各石油餾分的主要用途 - Homologous series, structural formulae and naming 同系列、結構式和命名 - Structural formula, molecular formula, IUPAC naming 結構式、分子式、IUPAC命名法	4	IPCHEMAC4	\$1010
Consequences of using fossil fuels 使用化石燃料的後果 - Pollution and energy crisis 污染和能源危機	1	IPCHEMAC1	\$253
Alkanes and alkenes 烷和烯	2	IPCHEMAC2	\$505
Addition polymers 加成聚合物	2	IPCHEMAC2	\$505
F4課題ALL-IN-ONE 4堂精讀重溫F.4必考重點 + 模擬試卷操練 + 網上詳細解卷 → 重新學習化學科的正確讀法，提高效率，補底再拔尖!	6	IPCHEMAC6	\$1515
Microscopic world II 微觀世界II - Shapes of molecules (VSEPR) 分子的形狀 - bond polarity, dipole moment 鍵的極性、偶極矩 - Intermolecular forces 分子間引力 - The influence and importance of hydrogen bonds 氢鍵的影響和重要性 - Structure and properties of molecular crystals 分子晶體的結構和性質	4	IPCHEMAC4	\$1010
Redox reaction 氧化還原反應 - Oxidation number and Redox reaction 氧化數和氧化還原反應 - Half equation 半方程 - Common oxidizing agent and reducing agent and their strength 常見氧化劑和還原劑和他們的強度	4	IPCHEMAC4	\$1010
Simple chemical cell 簡單化學電池 - Electrochemical series 電化序 - Inert electrode 惰性電極 - Primary cell and secondary cell 原電池和二級電池	4	IPCHEMAC4	\$1010

尚有以下VIP專題可供選擇，同學同樣可以選擇到分校進行課堂、
或回家以線上課堂(Online)形式進行，詳情請向報名處查詢。
(內容與2024年度F4/F5/F6 常規班重覆，只適合未曾報讀之同學)

Alan Cheng 2025年度 Chemistry VIP

課題	堂數	VIP編號	費用
Electrolysis 電解 - Factors affecting the preferential discharge of ions 影響離子優先放電的因素 - Uses of Electrolysis 電解的應用 - Fuel cells and their applications 燃料電池和其應用 - Rechargeable lithium cells and their application 可充電鋰電池和其應用	4	IPCHEMAC4	\$1010
Chemical reactions and energy 化學反應與能量 - Standard enthalpy change of reaction, Hess's Law 標準反應焓變、赫斯定律	5	IPCHEMAC5	\$1263
Rate of reaction 反應速率 - Instantaneous rate of reaction 瞬間速率 - Methods of following the progress of a chemical reaction 跟隨化學反應進度的方法 - The Collision Theory 簡單碰撞理論 - Factors affecting the rates 影響反應率的因素	2	IPCHEMAC2	\$505
Molar volume of gases 氣體的摩爾體積 - Molar volume of gases at room temperature and pressure (r.t.p.) 常溫常壓(r.t.p.)下氣體的摩爾體積 - Avogadro's Law 亞佛加德羅定律	2	IPCHEMAC2	\$505
Chemical equilibrium 化學平衡 - Equilibrium constant 平衡常數 - The effect of changes in concentration and temperature on chemical equilibria 濃度和溫度的變化對化學平衡的影響	5	IPCHEMAC5	\$1263
Chemistry of carbon compounds 碳化合物的化學			
Homologous series 同系列	2	IPCHEMAC2	\$505
Isomerism 同分異構	2	IPCHEMAC2	\$505
Typical reactions of various functional groups 各種官能基的典型化學反應 Part 1	4	IPCHEMAC4	\$1010
Typical reactions of various functional groups 各種官能基的典型化學反應 Part 2	4	IPCHEMAC4	\$1010
Important organic substances 重要的有機物質	4	IPCHEMAC4	\$1010
F5課題 ALL-IN-ONE 4堂精讀重溫F5必考重點 + 模擬試卷操練 + 網上詳細解卷 → 重新學習化學科的正確讀法，提高效率，補底再拔尖!	6	IPCHEMAC6	\$1515
Patterns in the Chemical World 化學世界中的規律 - Periodicity 週期律 - Bonding, stoichiometric composition and acid-base properties of the oxides of elements from Na to Cl 由Na至Cl各元素氧化物的鍵合、計量成分和酸鹼性質 - Half reactions and balancing redox reactions 半反應及平衡氧化還原反應 - General properties of transition metals 過渡性金屬的一般性質	4	IPCHEMAC4	\$1010
Elective Part: Industrial Chemistry (I) 選修部分: 工業化學 (I) - Importance of industrial processes 工業過程的重要性 - Rate equation 速率方程 - The effect of temperature change on reaction rate 溫度對反應速率的影響 - The collision theory、Energy profile 簡單碰撞理論、能線圖 - Catalysts and their effect on reaction rates 催化劑及它們對反應速率的影響	4	I6CHEMACA	\$1020
Elective Part: Industrial Chemistry (II) 選修部分: 工業化學 (II) - Industrial processes 工業過程 - Green chemistry 綠色化學	4	I6CHEMACB	\$1020
Elective Part: Analytical Chemistry (I) 選修部分: 分析化學 (I) - Detecting the presence of chemical species 檢測化學物種的存在 - Separation and purification methods 分離和提純的方法	4	I6CHEMACC	\$1020
Elective Part: Analytical Chemistry (II) 選修部分: 分析化學 (II) - Quantitative methods of analysis 定量分析方法	3	I6CHEMACD	\$765
Elective Part: Analytical Chemistry (III) 選修部分: 分析化學 (III) - Instrumental analytical methods 儀器分析方法 - Contribution of analytical chemistry to our society 分析化學對社會的貢獻	4	I6CHEMACE	\$1020
化學科 Final Revision 課程 1. Tips for DSE Chemistry DSE化學科貼士(必讀的課題，必出的題目。) 2. Skills for Structured Question & Multiple Choice 結構性問題及多項選擇題應試技巧 3. Practical question, data treatment and analytical skills 新式題目的處理方法、實驗問題、數據處理和分析技巧(最熱門的實驗題) 4. Important chemical reactions 重要的化學反應，簡化有機反應(organic reaction)的技巧(所有必背的方程) 5. Miscellaneous calculations 各式各種的計算題(所有計算問題全對的必殺技巧) *內容只針對2025年度DSE，仍可報讀以學習各課題答題技巧，關於2026年度操卷課程請留意2026年度英皇教育奪星課程	6	I6CHEMACF	\$1530

(不同內容的VIP專題將會陸續推出，請留意網上傳單。<https://www.kge.hk/tutorial/tutors/AC.asp>)

6515 0505

www.kge.hk KGE hk 英皇教育

九龍灣校 • 旺角校 • 沙田校 • 荃灣校 • 灣仔 特許上課點 (非報名中心) • 元朗 特許上課點 (非報名中心) • 大埔 特許上課點 (非報名中心)

EDB290211/290220 EDB527904/527912 EDB605000 EDB290211/290220 EDB624900 EDB289078 EDB610933

6515 0505 5222 5910 5222 4058 5222 3350 5222 3140 5222 3350 5222 4058