



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！

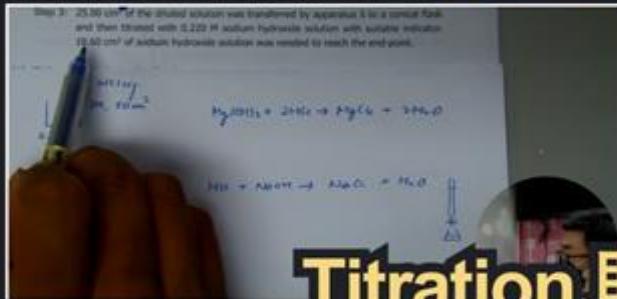
Answer **ALL** questions. Write your answers in the spaces provided.

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

啊sir 16:00
我chem 5* 15:00
多謝你喇 15:00
令我可以做到我間學校第一個拎星囉人😊

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

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

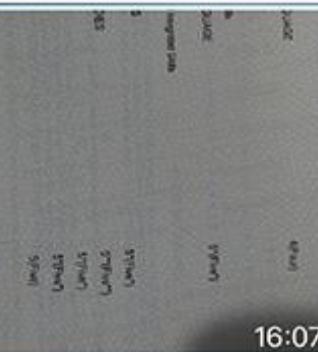
呀sir我chem考到lv 5 同我一齊補個friend都係😊佢想問你今年lv5 係咪都係~67% 同埋冇冇今年mc ans, 佢話想對下😂

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❤️

Alan sir，我係中四開始補你（粉嶺centre）既學生呀...

有啲失望，chem得5*

我係王肇枝個個女仔呀😊😊



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



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！

18:27

無論如何都好 多謝你三年黎既教導😊

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

平時坐第一張枱個2個男仔入面肥啲個個

16:09

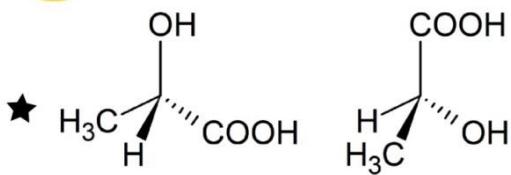
😊我地2個都5*

16:09



16:09 ✓

Alan Cheng 化學小貼士



以上是否一對對映異構體 (enantiomer)?

✓ or ✗



Fe(s)與以下哪物質反應後，
Fe的氧化數(oxidation number)會由0變為+3?

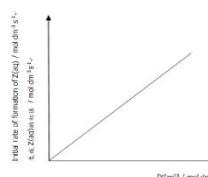
- ★ A. Concentrated (濃) HCl(aq)
- B. Dilute (稀) HCl(aq)
- C. Concentrated (濃) H₂SO₄(l)
- D. Dilute (稀) CH₃COOH(aq)



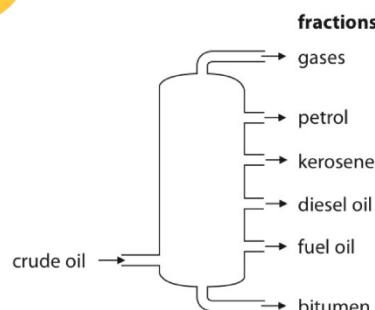
Consider the following reaction:
考慮以下的反應:



The following graph shows the variation of the concentration of X(aq) and the initial rate for the formation of Z(aq) under a constant temperature:
下圖展示了X(aq)的濃度與生成Z(aq)的初速在恒溫下的變化:



What is the order of reaction with respect to X(aq)?
相對X(aq)的反應級數是什麼?



係咪要記晒由上到下既次序?

想知答案?

立即Follow



alan_cheng_chemistry_team



若把Na(s)加入NaOH(aq)中，
會否有化學反應?

✓ or ✗



ALAN CHENG

化學小貼士

The standard enthalpy change of
formation of diamond is zero?
金剛石的標準生成焓變是零?



S.6 最後衝刺班
FINAL REVISION 2025

PREPARE FOR DSE

任選2科
減\$200

任選3科
減\$360

同時報讀 2 / 3 科指定課程 首期減 \$200 / \$360°
*優惠詳情請向報名處查詢

新舊生
適用





Alan Cheng Chemistry Team

24-25 最後衝刺班

中六 - 化學

A6CHEMACU

6堂

p.6

VIP專題課程

p.10

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。



F.6 Final Revision

- 全年最高層次的補習班，絕不與常規班或精讀班重覆，新舊生 必讀的Tip題班！
- 三年課程的課題重點出擊，務求 事半功倍！
- 並非逐課重溫，而是把 不同課題互相融合，並以獨家技巧將考試題目內的陷阱一一擊破！
- 教授如何把已學的化學知識 應付一些書本沒有的新例子！
- 專題 探討和操練普遍考生最弱的實驗問題！
- 總結三年課程中 真正必須背的化學方程！





高質素的化學科應試技巧課程

親自精心設計一套高質素的講義，由淺入深，全部內容中英對照，而絕不會沉悶地純以公開試試題作堂上筆記。只讀Alan Cheng 筆記已足夠於會考取得『5**』級成績。



送 Alan Cheng 親自編輯的2025年度
Chemistry Mock Exam Paper
(Paper I & II) 及答案詳解。

(設有中英文版，適合中文/英文作答的同學。)



化學科Final Revision課程內容

1. Tips for 2025 DSE Chemistry
2025年DSE化學科貼士



必讀的課題，必出的題目。

2. Skills for Structured Question
結構性問題應試技巧



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



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



最熱門的實驗題、新式題目的處理方法。

5. Important chemical reactions
重要的化學反應



所有必背的方程、簡化有機反應(organic reaction)的技巧。

6. Miscellaneous calculations
各式各種的計算題



所有計算問題全對的必殺技巧。



S.6 化學科 Final Revision Tutorial Course

全期共6堂

A6CHEMACU 上課時間表

By Alan Cheng

- 筆記中英對照，試題分中、英文版本
- 送導師親自編輯的2025年度Chemistry Mock Exam Paper (Paper I & II) 及答案詳解。
- 新舊生必讀的Tip題班

上課地點	班別	模式	上課時間	開課日期	*學費(每6堂)
九龍灣校	KB1A	L	Sat 6:10-7:25 pm	8/2	\$1380
旺角校	MK1A		(#1-3) Mon 7:35-8:50 pm	10/2	
			(#4-6) Mon 4:45-6:00 pm	3/3	
荃灣校	TW1A	L	Fri 6:10-7:25 pm	14/2	
沙田校	ST1A	L	Tue 7:35-8:50 pm	11/2	\$1410
銅鑼灣校	CB1A	3L3V	(#1-3) Wed 7:35-8:50 pm	12/2	\$1380
			(#4-6) Wed 4:45-6:00 pm	5/3	\$1380
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/銅鑼灣) ⇒ 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		\$1600

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

- 課程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。

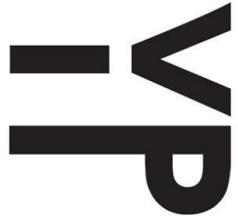
- 詳細課程內容可瀏覽：<http://www.kge.hk>

- 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。

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2023年度F4/F5/F6常規班重覆，只適合未曾報讀之同學)

Alan Cheng 2024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	\$950
Chemical bonding 化學鍵 - Ionic bonding 離子鍵 - Covalent bonding 共價鍵	4	IPCHEMAC4	\$950
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	5	IPCHEMAC5	\$1188
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	\$1188
Corrosion of metals and their protection 金屬的腐蝕和保護	2	IPCHEMAC2	\$475
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	\$950
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	2	IPCHEMAC2	\$475
Concentration of solution 溶液的濃度 - Molarity 摩爾濃度 - pH value pH值	4	IPCHEMAC4	\$950
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	\$475
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	4	IPCHEMAC4	\$950
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	3	IPCHEMAC3	\$713
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	\$238
Alkanes and alkenes 烷和烯 - Addition polymers 加成聚合物	4	IPCHEMAC4	\$950
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！	4	IPCHEMAC4	\$950
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	\$950
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	\$950

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2023年度F4/F5/F6 常規班重覆，只適合未曾報讀之同學)

Alan Cheng 2024年度 Chemistry VIP

課題	堂數	VIP編號	費用
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	\$1188
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	3	IPCHEMAC3	\$713
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 - Avogardo's Law 亞佛加德羅定律	3	IPCHEMAC3	\$713
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	\$1188
Chemistry of carbon compounds 碳化合物的化學			
Homologous series 同系列	2	IPCHEMAC2	\$475
Isomerism 同分異構	2	IPCHEMAC2	\$475
Typical reactions of various functional groups 各種官能基的典型化學反應 Part 1	4	IPCHEMAC4	\$950
Typical reactions of various functional groups 各種官能基的典型化學反應 Part 2	4	IPCHEMAC4	\$950
Important organic substances 重要的有機物質	4	IPCHEMAC4	\$950
F5課題 ALL-IN-ONE 4堂精讀重溫F.5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!	4	IPCHEMAC4	\$950
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	\$950
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	5	I6CHEMACA	\$1200
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	3	I6CHEMACB	\$720
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	5	I6CHEMACC	\$1200
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	\$720
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	\$960
化學科 Capture Star 奪星課程 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2024年度DSE，仍可報讀以學習各課題答題技巧，關於2025年度操卷課程請留意2025年度英皇教育奪星課程	6	I6CHEMACF	\$1440

(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 • 銅鑼灣校 • 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

EDB526789

EDB289078

EDB610933

EDB290211/290220

EDB527904/527912

EDB605000

EDB290211/290220

EDB526789

EDB289078

EDB610933