



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

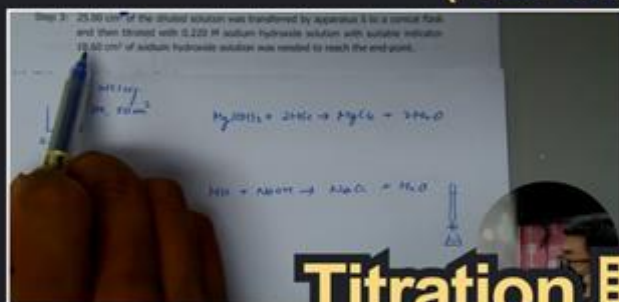
超凡實力，贏盡口碑，再度輕鬆貼中！

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

- 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.
 - 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)

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有諗過我都有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!

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

👍👍👍 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😊但想問你今年lv5 係咪都係~67% 同埋有冇今年mc ans, 佢話想對下😞 11:27

👉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類左好耐😞但做落份卷畀我想象中冇信心, 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, 希望可以冇5啦👉仲有capture star嗰2本真係好有用, 問左好多問題關於低form嘅concept, 嗰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 01:00

啊sir 16:00
我chem 5* 15:00
多謝你啊👉 15:00
令我可以做到我間學校第一個拎星職人😊

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😞😞 16:06



無論如何都好 多謝你三年黎既教導😊 16:07

cheng sir 我今次chem攞5阿 但係我今日miss左攞唔到獎學金... 我仲有冇機會攞😞 19:11

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

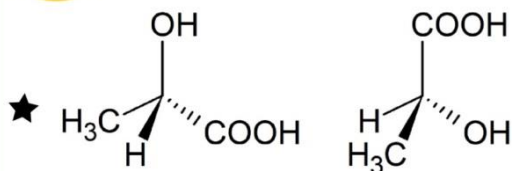


多謝呀sir😊今年份卷唔算難多得你我先有信心考呢科chem 其實前一晚我仲好驚會唔識做 但係多得你mock嘅卷同notes 就算考得深 因為notes嘅資料同答案都好夠 所以望到題目一定唔會驚 多謝多謝多謝! 18:27

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

Alan Cheng 化學小貼士

ALAN CHENG
CHEM TIPS



以上是否一對對映異構體 (enantiomer)?

✓ or ✗

ALAN CHENG
CHEM TIPS

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

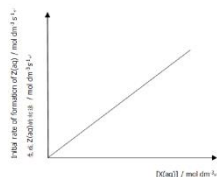
- ★
- A. Concentrated (濃) HCl(aq)
 - B. Dilute (稀) HCl(aq)
 - C. Concentrated (濃) H₂SO₄(l)
 - D. Dilute (稀) CH₃COOH(aq)

ALAN CHENG
CHEM TIPS

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:
下圖表展示X(aq)的濃度與生成Z(aq)的初速在守恆溫度下的變化:



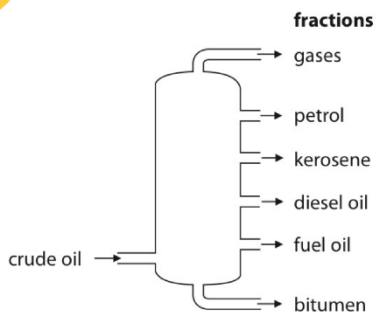
What is the order of reaction with respect to X(aq)?
相對X(aq)的反應級數是什麼?

ALAN CHENG
CHEM TIPS

若把Na(s)加入NaOH(aq)中，
會否有化學反應?

✓ or ✗

ALAN CHENG
CHEM TIPS



係咪要記晒由上到下既次序?

ALAN CHENG
CHEM TIPS

★ **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?

想知道答案?

立即Follow



alan_cheng_chemistry_team

Capture Stars 2024

S.6 奪星班



拼速度 · 比技巧



任選2科

任選3科

減\$150 | 減\$300

同時報讀 2 / 3 科指定課程 首期減 \$150 / \$300。

*優惠詳情請向報名處查詢



英皇教育
KING'S GLORY EDUCATION

6515 0505

www.kge.hk

KGE hk

英皇教育

九龍灣校

EDS2921/2922D
6515 0505

旺角校

EDS2794/27912
5222 5910

沙田校

EDS66500
5222 4058

荃灣校

EDS2921/2922D
5222 3350

銅鑼灣校

EDS28789
5222 3140

元朗 特許上課點
(非報名中心)

EDS28976
5222 3350

大埔 特許上課點
(非報名中心)

EDS10933
5222 4058



Alan Cheng Chemistry Team	S6奪星	
A6CHEMACU	6堂	p.8
VIP專題課程		p.11

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>

- 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。



F.6 Capture Star

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2024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 Capture Star 課程內容


1. **Tips for 2024 DSE Chemistry**
2024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**
各式各樣的計算題

 所有計算問題全對的必殺技巧。



S.6 化學科Capstar Intensive Tutorial Course

共6堂

A6CHEMACU 上課時間表

By Alan Cheng

1. 筆記中英對照，試題分中、英文版本
2. Alan Cheng Chemistry 2024 奪星課程
3. 新舊生必讀的Tip題班

上課地點	班別	模式	上課時間	上課日期	*學費(共6堂)
九龍灣校	KB1A	L	Sat 6:10 – 8:50 pm (連上兩堂)	9/3 – 23/3	\$1290
荃灣校	TW1A	L	Fri 8/3 – 15/3 6:10 – 7:25 pm Fri 22/3 – 29/3 1:55 – 4:35 pm (連上兩堂)	8/3 – 29/3	
沙田校	ST1A	L	Tue 12/3 – 19/3 6:10 – 7:25 pm Tue 26/3 – 2/4 1:55 – 4:35 pm (連上兩堂)	12/3 – 2/4	
Online Video Learning Platform	ONL		→ 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。		\$1290

符號 L = Alan Cheng 全現場任教 (Live)

符號 ONL = 全Online課堂(Online Video Learning Platform)並由Alan Cheng提供視像教材。整期筆記可4/3/2024起在報名分校領取。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



(6堂課程優惠按比例計算)

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。

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

化學科專題重溫皆接受於KGE VIP / KOL平台報名

選擇一

VIP

選擇二

KOL
KGE ONLINE LEARNING



- ✓ 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



^根據2000-2019年學生報讀人數累積統計



英皇教育
KING'S GLORY EDUCATION

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2021年度F4/F5/F6 常規班重覆，只適合未錯報讀之同學)

Alan Cheng Chemistry VIP

課題	堂數	VIP編號	費用
Ionic and covalent bond、Physical separation 離子鍵和共價鍵、物理性分離 - Ionic bonding 離子鍵 - Covalent bonding 共價鍵 - Physical separation (針對SBA部份) 物理分離	5	IPCHEMAC5	\$1025
Chemical Equations, Common Metals, Reactivity of metals 化學方程, 常見的金屬, 金屬的活性 - 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	\$1025
Reacting masses 反應質量 - Mole and Mass 摩爾和質量 - Calculation based on equation 基於方程式的計算 - Excess reactant and limiting reactant 過量反應物和限制反應物 - Empirical formula and molecular formula 實驗式和分子式	5	IPCHEMAC5	\$1025
Corrosion of metals and their protection 金屬的腐蝕和保護 - The mechanism and prevention of rusting 銹蝕的機理和防護 - Experiment on Rusting using Rust Indicator 利用銹蝕指示劑的實驗 - Corrosion resistance of aluminium 鋁的抗腐蝕功能 - Aluminium anodization 鋁的陽極電鍍	2	IPCHEMAC2	\$410
Common acids 常見的酸 - Strength of acids and basicity 酸的強度和鹽基度 - Characteristics and chemical reactions of acids 酸的特性和化學反應 - Characteristics and chemical reactions of concentrated sulphuric acid 濃硫酸的特性和化學反應 - Characteristics and chemical reactions of nitric acid 硝酸的特性和化學反應	4	IPCHEMAC4	\$820
Base 鹽基 - Strength of bases 鹽基的強度 - Characteristics and chemical reactions of bases 鹽基的特性和化學反應	2	IPCHEMAC2	\$410
Concentration of solutions 溶液的濃度 - Molarity 摩爾濃度 - Neutralization 中和作用	4	IPCHEMAC4	\$820
Neutralization and salts 中和作用與鹽 - Preparation of salts 鹽的製備 - Solubility of salts 鹽的溶解度	2	IPCHEMAC2	\$410
Volumetric Analysis 容量分析 - Standard solution 標準溶液 - Titration 滴定法	4	IPCHEMAC4	\$820
Fossil Fuels and Carbon Compounds 化石燃料和碳化合物 I - Hydrocarbons from fossil fuels 來自化石燃料的烴 - Homologous series, structural formulae and naming of carbon compounds 同系列、結構式和碳化合物的命名 - Consequences of using fossil fuels 使用化石燃料的後果	4	IPCHEMAC4	\$820
Fossil Fuels and Carbon Compounds 化石燃料和碳化合物 II - Alkanes and Alkenes 烷烴和烯烴 - Addition polymers 加成聚合物	4	IPCHEMAC4	\$820
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 (Van der Waals' forces and hydrogen bond) (范德華力和氫鍵) - The influence and importance of hydrogen bonds 氫鍵的影響和重要性 - Structure and properties of molecular crystals 分子晶體的結構和性質	4	IPCHEMAC4	\$820
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 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	4	IPCHEMAC4	\$820
Simple Chemical Cells 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	3	IPCHEMAC3	\$615
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 - Environmental concern 關注環境 Importance of redox reactions in modern ways of living 氧化還原反應對現代生活的重要性 - 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 applications 可充電鋰電池和其應用	3	IPCHEMAC3	\$615
Chemical Reactions and Energy 化學反應與能量 - Energy Changes in Chemical Reactions 化學反應中的能變 - Endothermic and exothermic reactions, Enthalpy (H) and Enthalpy Changes (ΔH) 吸熱和放熱反應、焓(H)及焓變(ΔH) - Standard Enthalpy change of Formation, Standard Enthalpy change of Combustion, Standard Enthalpy change of neutralization and Standard Enthalpy change of solution 標準生成焓變、標準燃燒焓變、標準中和焓變和標準溶解焓變 - Experimental Determination of Enthalpy Changes by Calorimetric methods 用量熱法測定焓變 - Bond Enthalpies, Hess' s Law and its limitation 鍵焓、赫斯定律和其限制	5	IPCHEMAC5	\$1025

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2021年度F4/F5/F6 常規班重覆，只適合未錯報讀之同學)

Alan Cheng Chemistry VIP

Chemical Equilibrium 化學平衡 - Dynamic equilibrium 動態平衡 - Equilibrium constant 平衡常數 - Calculation of pH value pH值的計算 - Determination of Kc by titration and colorimetry 用滴定法和比色法來測定Kc - Reaction Quotient 反應商數 - Factors affecting equilibrium 影響平衡的因素 - Le Chatelier's Principle 勒沙得利爾原理	4	IPCHEMAC4	\$820
Chemistry of Carbon Compounds 碳化合物的化學			
Homologous series 同系列	3	IPCHEMAC3	\$615
Isomerism 同分異構	2	IPCHEMAC2	\$410
Typical reactions of various functional groups 各種官能基的典型化學反應 Organic synthesis 有機合成	8	IPCHEMAC4	\$820 (每4堂)
Inter-conversions of carbon compounds 簡單碳化合物的互換	4	IPCHEMAC4	\$820
Patterns in the Chemical World 化學世界中的規律 - 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 - 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 - Catalytic properties of transition metals and their compounds 過渡金屬及其化合物的催化性質	4	IPCHEMAC4	\$820
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 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	5	I6CHEMACA	\$1050
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	\$630
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	\$840
Elective Part: Analytical Chemistry (II) 選修部分: 分析化學 (II) - Quantitative methods of analysis 定量分析方法	4	I6CHEMACD	\$840
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	\$840
化學科 Capture Star 奪星課程 1. Tips for 2022 DSE Chemistry 2022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 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) 5. 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) 6. Miscellaneous calculations 各式各種的計算題 (所有計算問題全對的必殺技巧) *送Alan Cheng 親自編輯的2022年度Chemistry Mock Exam Paper (Paper I & II) 及答案詳解。分別設有中英文版。 *內容只針對2022年度DSE，仍可報讀以學習各課題答題技巧。關於2023年度操卷課程請留意2023年度英皇教育奪星課程	6	I6CHEMACF	\$1260
化學科 Final Revision 終極一課 - 2.5小時地獄式操卷 - 試前正確思維特訓 - 試前最後衝刺 - 提升臨場發揮的狀態 - 最佳心理素質應戰 - 對象：所有F6化學科及組合科學科之同學 - 試題中英對照 *內容只針對2022年度DSE，仍可報讀以學習各課題答題技巧。關於2023年度操卷課程請留意2023年度英皇教育奪星課程	2	I6CHEMACG	\$420

(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) • 大埔 (特許上課點)

6515 0505

5222 5910

5222 4058

5222 3350

5222 3140

5222 3350

5222 4058