

Dr. Sally Wong

請各位同學留意：

- 章程上所有課程的開課日期和時間均有機會改動，請以報名時收據上列印的資料為準；報名後如上課安排有所改動，本校會以學生所填寫的聯絡電話作個別通知。
- 同學必須保留收據，並按收據上的日期、時間、地點上課。
- 每區的班數有限，如同學需要調堂，雖可依照相關守則提出申請，惟本校不保證一定能夠成功申請，更不確保可原區補上，亦不會因為學生缺課而退回部分或全部學費。
- 同學報名或續交前應仔細考慮個人時間表。
- 如因天氣、社會環境、衛生或疫情等情況而無法在原定地點上課，本校方保留權利將有關課堂上載至學生網上平台，所繳學費將不會退還。

2026 DSE Final Hit-手把手滿分答題特訓班 //
包含2個獨立課程 合共2堂

【第一個獨立課程】

每堂課時為4小時

上課地點	課程編號	開課日	時間	課堂形式	*學費 (每個獨立課程1堂)
太子第二分校 (協成行)	SRS25SWFH101-L	14/4 (TUE)	1:00pm-5:00pm	Live 現場授課	\$850

【第二個獨立課程】

每堂課時為4小時

上課地點	課程編號	開課日	時間	課堂形式	*學費 (每個獨立課程1堂)
太子第二分校 (協成行)	SRS25SWFH201-L	15/4 (WED)	2:00pm-6:00pm	Live 現場授課	\$850

備註：

1. Dr. Sally Wong現有S.6學生* 可以資助價 \$750 報讀每個獨立課程；同時報讀兩個獨立課程可額外獲減 \$100 資助。即只需 \$1400 就可報齊兩個課程(原價共\$1700)。
2. 二人同行(至少一位Dr. Sally Wong新生#)同時報讀兩個獨立課程，每人可額外獲減 \$200 資助。(可與資助(1)同時使用)。
*「Dr. Sally Wong現有 S.6 學生」：曾報讀 Dr. Sally Wong 2025-26學年 S.6常規課程 或 S.6精讀課程。
#「Dr. Sally Wong新生」：未曾報讀過任何 Dr. Sally Wong 2025-26學年收費課程，如曾報讀免費課程亦符合資格。
4. 以上資助只限分校報名使用，不設後補。
5. 此課程不設網上形式，不能更改日期或轉讓名額及不設退款，請同學再三確認日程。

Live: 代表導師每期現場授課3至4堂，職員會根據學生人數及登記情況安排入座次序及班房。

Hybrid: 代表Live / Video / Online / Zoom 的混合上課模式，詳細上課安排請以備註為準。

Live Broadcast: 代表導師以現場直播形式，跨區實時授課。

Video: 代表導師預先錄製教學影片，並於凝皓分校播放。

Zoom: 代表導師透過 Zoom 平台實時視像授課，學生毋須回校上課。

Online: 代表導師預先錄製教學影片，學生毋須回校上課，並可登入凝皓網站觀看。影片設觀看期限、次數及權限。

*此為參考學費，一切以報名時收據上列印的學費為準。

Dr. Sally Wong

S.6 Chemistry 化學

2026
DSE

Final Hits

手把手滿分答題特訓班

驚自己考完主科之後，緊接住4月16號嘅 Chem，會唔記得晒？又或者唔知最後階段要溫咩？與其浪費咗寶貴嘅兩日，不如嚟同Dr. Sally一齊上堂，一齊操卷，預先準備大熱試題，同時keep住你嘅作戰狀態！

【手把手滿分答題特訓】必報原因

- 分為4月14號、15號兩堂，各操一份完整試卷，**兩日內容並不重複**
- Dr. Sally 親自預測**2026大熱試題**（根據經驗，歷屆模擬考試貼中大量均題目！）
- 試卷分數比例按DSE編定，每年常考課題如REDOX等，會有更多操練，由Dr. Sally同你**做一題，拆一題，確保明晒先繼續！**
- 除課題、題型外，亦教授答題技巧、字眼。
◦ 點樣寫先有滿分？**避免因大意而失分！**
- 重點教授及預測 **Essay 類題目**，教授**滿分答題技巧**，連communication marks都要擺齊！

2026
D S E

Final Hits 化學

手把手滿分答題特訓班 S.6 Chemistry

最後衝刺機會，唔識問到識、唔明操到明！
與本年常規、精讀課程及模擬考試皆不重複，適合所有新舊生！

PART 1

4月14日 (TUE)
1:00pm-5:00pm
協成行分校Live：
SRS25SWFH101-L

PART 2

4月15日 (WED)
2:00pm-6:00pm
協成行分校Live：
SRS24SWFH201-L

資助

①

Dr. Sally Wong現有S.6學生*可以資助價\$750報讀每個獨立課程；
同時報讀兩個獨立課程可額外獲減\$100資助。即只需\$1400就可報
齊兩個課程。(原價共\$1700。)

②

二人同行(至少一位Dr. Sally Wong新生#)同時報讀兩個獨立課程
，每人可額外獲減\$200資助。(可與資助(1)同時使用。)

*「Dr. Sally Wong現有S.6學生」：

曾報讀Dr. Sally Wong 2025-26學年S.6常規課程 或 S.6精讀課程。

#「Dr. Sally Wong新生」：

未曾報讀過任何Dr. Sally Wong 2025-26學年收費課程，如曾報讀免費課程亦符合資格。

以上資助只限凝皓分校報名使用，不設後補。

此課程不設網上形式，不能更改日期或轉讓名額及不設退款，請同學再三確認日程。



終極 一課

2025手把手答題特訓班上堂實況
名額有限 欲報從速
額滿即止 絕不加開



2025癡狂貼中 2026勢必再下一城！

2025 DSE MC Q24

1st statement

Hydrogen iodide has a higher boiling point than hydrogen bromide.

2nd statement

The van der Waals' forces between hydrogen iodide molecules are stronger than those between hydrogen bromide molecules.

- A. Both statements are true and the 2nd statement is a correct explanation of the 1st statement.

神乎其技，近乎一樣！
考前兩日教授，同樣考問
HI 及 HBr 的
boiling point !

Apr 8 手把手答題特訓班 Q19

19. Which of the following is the correct sequence for decreasing order of boiling point of hydrogen halides?

- A. $\text{HF} > \text{HCl} > \text{HBr} > \text{HI}$
B. $\text{HF} > \text{HI} > \text{HBr} > \text{HCl}$
C. $\text{HI} > \text{HF} > \text{HCl} > \text{HBr}$
D. $\text{HI} > \text{HBr} > \text{HCl} > \text{HF}$

Apr 9 手把手答題特訓班 Q32

32. In the experiment, 6.27 g of salicylic acid was obtained from 11.5 g of aspirin. Calculate the percentage yield of salicylic acid.

(Relative molecular masses: salicylic acid = 138.0; aspirin = 180.0)

- A. 41.8 %
- B. 54.5 %
- C. 71.1 %
- D. 76.7 %

2025 DSE MC Q5

5. Silver can be extracted from silver sulphide. If the percentage yield of this extraction in an experiment is 85%, what would the mass of silver sulphide be needed to obtain 15.0 g of silver?

(Relative atomic masses : S = 32.1, Ag = 107.9)

- A. 14.6 g
- B. 17.2 g
- C. 20.3 g
- D. 34.5 g

中！

計算 % yield !

上堂清楚清晰重溫，

確保一定識計！

Apr 9 手把手答題特訓班 Q12

12. Which of the following pairs of substances can react to give a colourless gaseous product?

- (1) Silver and concentrated sulphuric acid
- (2) Calcium and sodium nitrate solution
- (3) Iron(II) chloride solution and concentrated nitric acid

- A. (1) and (2) only
- B. (1) and (3) only
- C. (2) and (3) only
- D. (1), (2) and (3)

Same !

2025 DSE MC Q4

4. Which of the following processes would give a colourless gas and a colourless solution ?

- A. adding lead granules to hot water
- B. adding zinc foils to concentrated nitric acid
- C. adding copper powder to concentrated sulphuric acid
- D. adding magnesium ribbons to dilute hydrochloric acid

又中！

同樣問邊個反應會出

colourless gas 無色氣體

問同類型反應

Metal + Conc. sulphuric acid

Apr 9 手把手答題特訓班 Q21

21. Compound Q produces a brick red colour in a flame test and gives a white precipitate when aqueous potassium sulphate is added to a solution of compound Q. What is compound Q?

- A. Calcium carbonate
- B. Calcium chloride
- C. Sodium carbonate
- D. Sodium chloride

2025 DSE MC Q2

2. A white solid X gives a brick-red flame in a flame test. When X(s) is added to dilute hydrochloric acid, a colourless gas is given out. Which of the following compounds may X be?

- A. calcium sulphate
- B. potassium sulphate
- C. calcium carbonate
- D. potassium carbonate

再中！

→ **相同 Chemical Test 化學測試**
(flame test 焰色試驗)

→ **相同 Observation 觀察**
(brick red flame 磚紅色火焰)

→ **化合物含相同 Metal Ions 金屬離子 (Ca^{2+})**

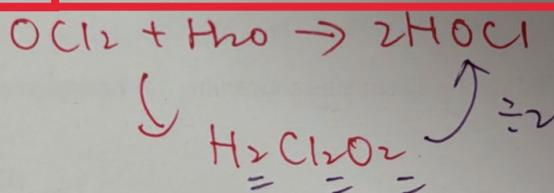
Apr 9 手把手答題特訓班 Q34

© by Dr Sally Wong
凝皓教育 Defining Education

34. Which of the following statements concerning oxygen dichloride are correct?

- (1) It has a planar structure.
(2) It reacts with sodium hydroxide to form a salt.
(3) It cannot not dissolve in water.

- A. (1) and (2) only
B. (1) and (3) only
C. (2) and (3) only
D. (1), (2) and (3)



又中！ 考前一日教授
 OCl_2 是一 acidic oxide (酸性氧化物)
並如何溶於水中生成酸

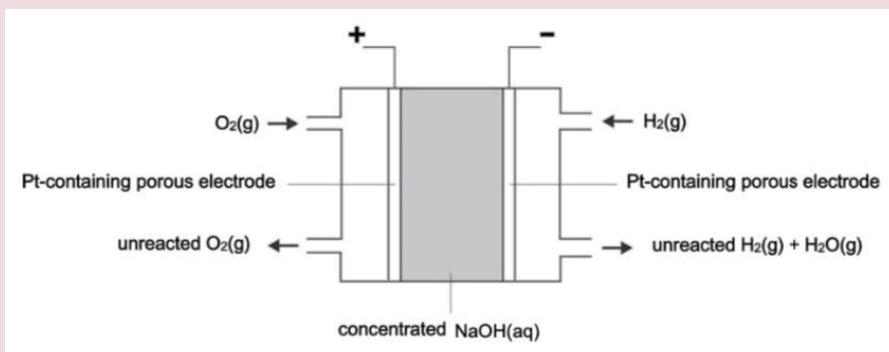
2025 DSE P1B Q13(a)

To which of the following oxides when dissolves in water can give a solution of pH less than 7?
Explain your answer.



2025 DSE P1B Q9

A hydrogen-oxygen fuel cell with structure is given below:



**因版權所
限，暫未能
展示原圖。

With reference to the above structure, describe the working principle of this cell.

完美命中

Paper 1, 6分 Essay !

Working principle of alkaline fuel cell

極詳盡教授約8分半鐘 !

2025 Final Hit 手把手答題訓練班 Q8

© by Dr. Sally Wong
凝皓教育 Defining Education

- *8. A hydrogen-oxygen fuel cell uses concentrated potassium hydroxide solution as the electrolyte and nickel as electrodes. With the help of ionic half-equations, briefly describe how the cell works and state ONE advantage of using this fuel cell over conventional chemical cells.

(6 marks)

2025 DSE P1B Q3

(a) Dry nitrogen gas reacts with Magnesium under high temperature to give magnesium nitride as the only product. "

(i) Write down the chemical equation between nitrogen and magnesium.

考成點? 14:12 ✓✓

mc 應該 at least 30 LQ 做得好順 有溫 missy tip 嘅 fuel cell 所以 essay 好快 ko 咗 🙌 冇諗到 magnesium hydride 隨口講都出咗 😂
paper 2 可能衰咗少少 不過應該兩題都 at least 14

做得多善事係有好報 🙏

14:35

Magnesium nitride? 18:05 ✓✓

Good good 18:05 ✓✓

天使的嘴巴唔係隨口噏㗎 18:20 ✓✓

又中! Apr 9 Final Hit
教授 chemical equation between magnesium and nitrogen under high temperature