

Introduction 書本簡介

書名	HKDSE Chemistry 24小時 MC LQ 全攻略 BOOK 3
作者	Dr. Samuel Chong
原價	\$98
英皇學生	優惠價 \$78 優惠價 \$274 (BOOK1-BOOK4)

- Dr. Samuel Chong 最新力作
- 24小時MC/ LQ 全攻略
- 助你短時間內極速提升實力

HKDSE

適合修讀
化學科的同學

CHEMISTRY 24MCQ Book 3

小時 全攻略

Dr. Samuel Chong

英皇教育首席博士級化學科名師

題目最强

★ 全面涵蓋考試題種

答案最强

★ MC和LQ詳細題解

技巧最强

★ 全面剖析答題技巧和陷阱

效果最强

★ 短時間內極速全面提升分析和答題能力

- ★ Rate of Reactions 反應速率
- ★ Chemical Equilibrium 化學平衡
- ★ Chemistry of Carbon Compounds
碳化合物的化學
- ★ Patterns in the Chemical World
化學世界中的規律

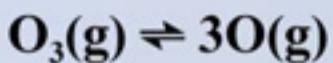


Q

041

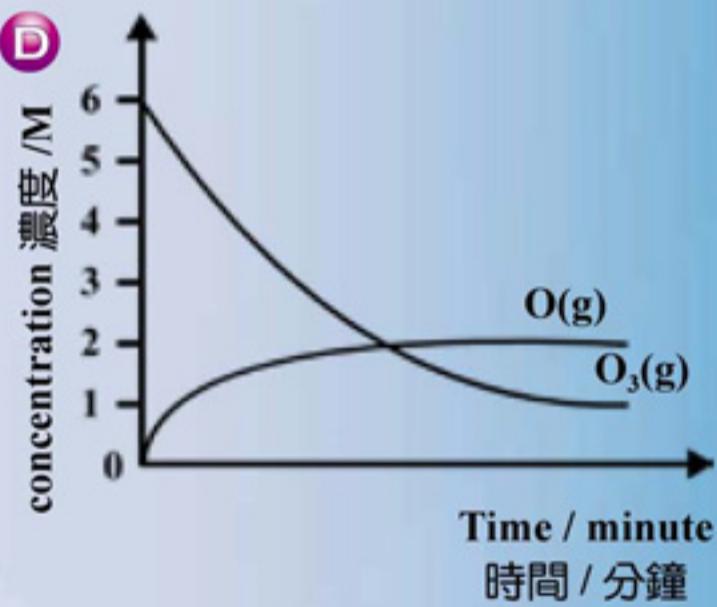
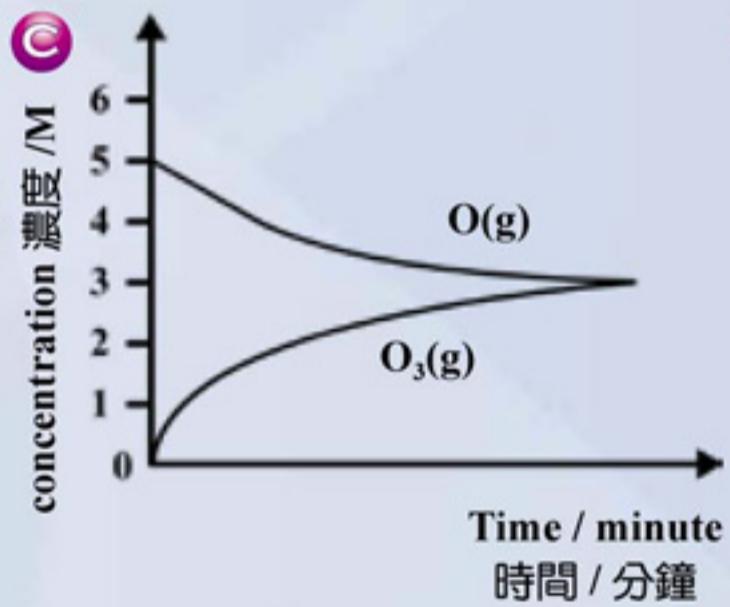
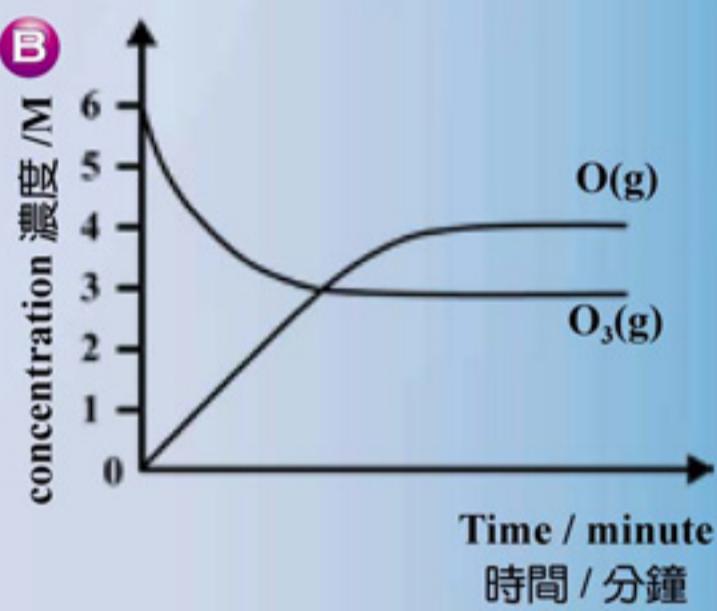
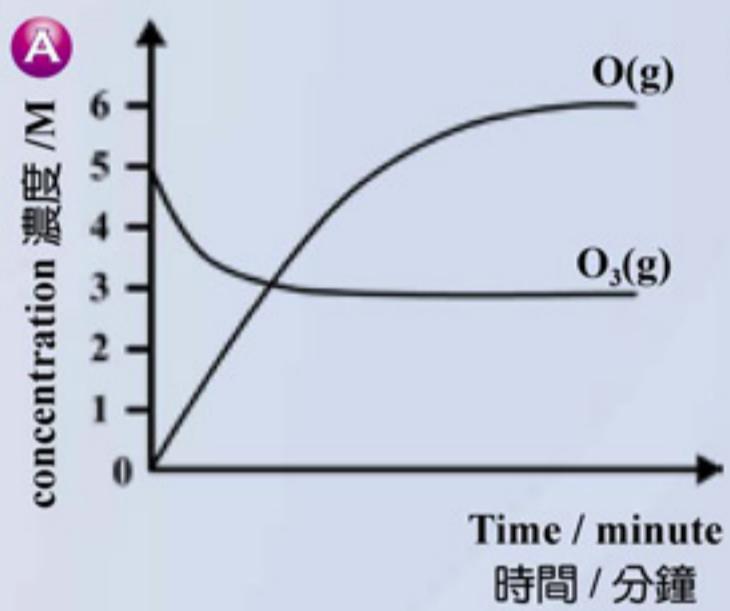
1 mole of $O_3(g)$ undergoes decomposition to form $O(g)$ in a 1 dm^3 closed container until equilibrium is reached.

於 1 dm^3 的密閉容器中 1 摩爾 $O_3(g)$ 進行分解生成 $O(g)$ 直至到達平衡。



Which of the following graphs correctly shows the change in concentration of $O_3(g)$ and $O(g)$ with time?

以下哪圖表正確表示 $O_3(g)$ 和 $O(g)$ 的濃度隨時間改變？



A 041

1 mol of $\text{O}_3(\text{g})$ decomposes to form 3 mol of $\text{O}(\text{g})$
1 摩爾 of $\text{O}_3(\text{g})$ 分解生成 3 摩爾 of $\text{O}(\text{g})$

In graph A :
於圖表 A 中 :

Decrease in concentration of $\text{O}_3(\text{g}) = 0.2$
 $\text{O}_3(\text{g})$ 的濃度下降

Increase in concentration of $\text{O}(\text{g}) = 0.6$
 $\text{O}(\text{g})$ 的濃度上升

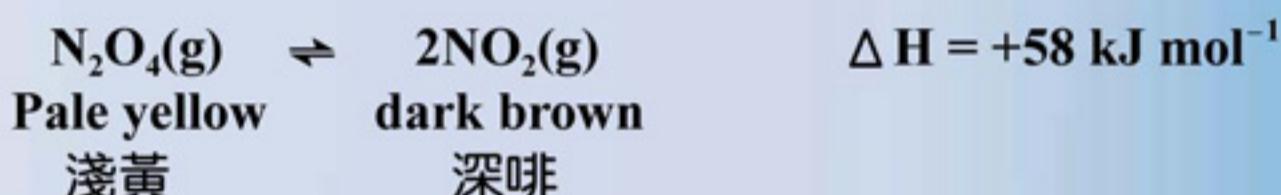
ANSWER: **A**

Q

015

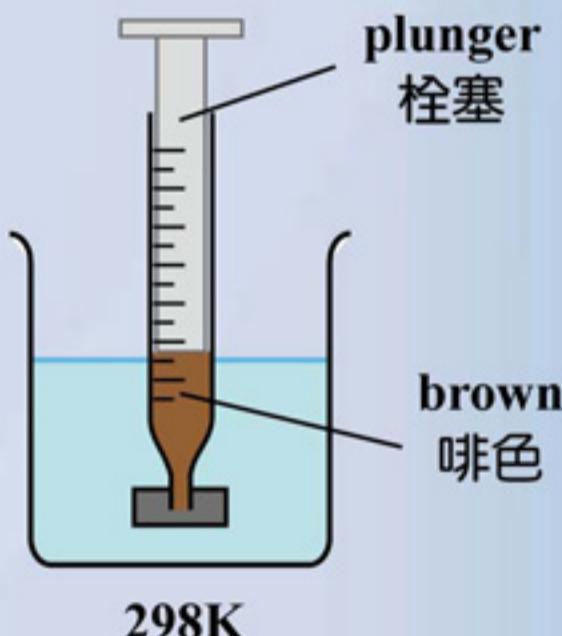
Consider the following equilibrium :

考慮以下平衡：



$\text{N}_2\text{O}_4(\text{g})$ was put in a syringe at 298 K and the colour of gas is brown.

於 298K 下把 $\text{N}_2\text{O}_4(\text{g})$ 放於氣筒中，氣體的顏色是啡色。



(a) (i) State colour change if the syringe is put in an ice bath.

Explain your answer.

若把氣筒放於冰浴中，寫出顏色改變。解釋你的答案。

(3 marks 分)

(ii) Deduce the movement of the plunger in (i).

推斷於 (i) 中栓塞的移動。

(2 marks 分)

(b) State the colour change if the plunger is pushed in. Explain your answer.

若果把栓塞向內施壓，寫出顏色改變。解釋你的答案。

(4 marks 分)

A 015

(a) (i) Decrease in temperature in an endothermic reaction

1M

於吸熱反應中溫度下降

shifts the equilibrium position to left
平衡位置向左移

1M

Gas becomes pale yellow

1M

氣體變成淺黃色

(ii) Plunger moves in
栓塞向內移

1M

It is because the volume of gas decreases
因為氣體體積下降

1M

(b) The gas first becomes darker
氣體首先變啡色

1M

because concentration of gas increases
因為氣體的濃度上升

1M

The gas then becomes lighter
氣體然後變淺色

1M

because increase in pressure causes equilibrium position shifts to the left
因為壓力增加導致平衡位置向左移

1M



***Dr. Samuel Chong* 導師簡介**

英皇教育首席化學科名師，課程以高質素高效率見稱。

英皇教育博士級化學科名師。

香港大學化學系博士及榮譽學士畢業。

具有多年大學科研經驗，為化學科專家。

每學年均有數千同學報讀莊博士的課程，絕對是信心保證。

Dr. Samuel Chong 於中學時期已熱愛鑽研化學，分別於會考和A-Level 化學科考獲優良成績，可見Chong sir 擁有其獨到的考試技巧。

Chong Sir 於香港大學修讀化學科，由於成績超卓，因此被大學教授邀請進行科學研究，並獲得博士學歷，成就斐然。

於獲得博士學歷之後，Chong sir 先後於官津校及補習社任教。及後由於其所教的同學均於公開考試中考獲優良成績，最終獲英皇教育誠邀加盟。

由於深受學生歡迎，於04 及05 年更應邀為學生福利聯盟(SWA)於沙田大會堂及灣仔會議展覽中心舉行之會考及高考講座作化學科主講嘉賓。於05至06年更應邀為元朗信義中學聯辦的會考講座中擔任化學科主講嘉賓。於07-08年擔任英皇教育暑期講座之化學科主講嘉賓。於07-12年擔任英皇教育日校化學科學術顧問。

於09年擔任NOW TV 「MOCK測高深」主講嘉賓。

Chong Sir 的課堂一向以高質素高效率見稱，課程內容經過嚴謹的品質監控，內容非常充實，再配合完善的問書網絡，因此令同學能於極短時間內大大提升考試成績。

09及10年高考及會考共196人奪A。

ISBN 978-988-16579-3-0

9 789881 657930