



高中化學

【升高二】

高二化學（週六）

選修化學（二）化學鍵

- § 化學鍵的種類
- § 鍵價理論
- § 鍵與分子的極性
- § 分子間作用力

選修化學（二）反應速率

- § 反應速率定律
- § 碰撞學說與反應位能圖
- § 影響反應速率的因素

選修化學（三）化學的平衡

- § 平衡概念
- § 平衡定律式
- § 影響平衡狀態的因素
- § 平衡觀念相關實驗
- § 難溶鹽在純水中的溶解
- § 難溶鹽在共同離子中的溶解
- § 單一沉澱
- § 選擇性沉澱與沉澱滴定
- § 特別題型
- § K_{sp} 相關實驗

選修化學（三）酸鹼反應

- § 酸鹼的定義、性質與強弱
- § 酸鹼強度
- § 水溶液中酸鹼鹽的平衡
- § 酸鹼反應
- § 鹽的酸鹼性
- § 酸鹼鹽的綜合題

選修化學（四）氧化還原反應

- § 氧化數的判定
- § 氧化劑與還原劑
- § 氧化還原反應的平衡
- § 氧化還原滴定
- § 電化電池的原理與構造
- § 電位與電化電池的電壓
- § 條件變動的電壓
- § 雙電池
- § 常用的電化(伏打)電池
- § 電解與電鍍

實驗：

1. 養晶體的三個訣竅
2. 燃燒鈔票
3. 你的冰淇淋有綿綿口感嗎
4. 手工皂製作與檢驗清潔劑性質
5. 氧氣的產生
6. 反應速率（上）
7. 反應速率（下）
8. 化學反應有多快？
9. 反應速率：測量丙酮的碘化反應級數
10. 趣味泡泡（雙氧水、碘化鉀、肥皂水）
11. 忽深忽淺
12. 「氣」水瓶
13. 氯化亞鈷在水溶液中的『脫水』反應
14. 溶度積 K_{sp}
15. 花裙子-銅與碘化合物的色變（一）
16. 鎂、鈣、鋇、鋇及其化合物
17. 滴定曲線的特性
18. 蠟燭前世今生
19. 溶解度法則
20. 弱酸與弱鹼的游離- K_a 與 K_b 測定(1/2)
21. 弱酸與弱鹼的游離- K_a 與 K_b 測定(2/2)
22. 緩衝溶液的特性與製備(1/2)
23. 緩衝溶液的特性與製備(2/2)
24. 以KHP標定氫氧化鈉水溶液
25. 電解碘化鉀溶液製碘
26. 電池原理
27. 金屬樹/果凍畫布
28. 簡易電解

本機構保有最終修改課程之權利

台北市大安區復興南路一段243號2樓 (02)27010676