

臺北市立南湖高級中學 112 第 2 學期 教學計畫表

科目：化學	年級：一年級	
任課教師：吳宜洲老師、康雅琳老師		
課程目標	1.啟發科學探究的熱忱與潛能 2.建構基本科學素養 3.奠定持續學習科學與運用科技的基礎 4.培養社會關懷和守護自然之價值觀與行動力 5.為生涯發展做準備	重要議題融入
		<input checked="" type="checkbox"/> 生涯規劃 <input type="checkbox"/> 生命教育 <input type="checkbox"/> 性別平等教育 <input type="checkbox"/> 法治教育 <input type="checkbox"/> 人權教育 <input checked="" type="checkbox"/> 海洋教育 <input checked="" type="checkbox"/> 環境教育 <input checked="" type="checkbox"/> 永續經營 <input type="checkbox"/> 多元文化 <input type="checkbox"/> 家庭教育 <input type="checkbox"/> 品德教育 <input type="checkbox"/> 健康促進計畫 <input type="checkbox"/> 消保教育 <input type="checkbox"/> 母語教學 <input type="checkbox"/> 資訊素養與倫理 〈可複選〉
教學理念	高中化學的學科屬性較重視實作與探究，除了延伸國中已習得的觀念，藉由與生活經驗結合解說，並配合合適的實驗與實作，提供學生學習問題解決、運用思考智能、提升認識科學本質與科學態度的學習機會。	
教學內容及教學要求	<p>本學期採用翰林版化學，內容分物質的分類與組成、化學式與化學計量、溶液與常見的化學反應、生活化學共四大章。課綱規劃係以自然領域共同之大概概念做區分，但因必修化學著重於培養國民共同所需之化學素養，故學習內容遍及各大概念，教學上銜接國中的基礎，且輔以切合內容的實例與適當的實驗，以期望能收到最好的教學效果。</p> <p>學習學科知識比重偏高的單元，需多思考、實際演練，完成講義的題目(確實複習及訂正)，以利於紙本測驗。</p> <p>課堂上未經允許不得使用 3C 用品。</p>	
作業內容及成績計算	<p>作業內容：透過講義及課本的練習題讓學生經由演練過程，加強並更正自己的觀念，並藉由同學間的討論來促進學習效果。</p> <p>成績計算： 三次期中考佔 60% 平時成績 40%：作業(習題演練、實驗報告、段考訂正)、平時小考、上課態度</p>	
老師期許	(1)增加學習效率，課後作業一定要動手寫，加深印象。 (2)學生上課專心聽講，課後務必勤做練習。 (3)學生要多發問，多討論，讓觀念更清楚。	
希望家長配合事項	大部分學生的學習還是處於比較被動的情況，希望家長能督促孩子在課後的複習以及習題的演練，鼓勵學生多練習、不怕錯、不放棄。	



臺北市立南湖高級中學 112 學年度第 2 學期一年級教學進度表

月份	星期 週次	日	一	二	三	四	五	六	教學進度	備註
一月	寒 1	21	22	23	24	25	26	27	課程介紹	1/26 上星期一的課程
	寒 2	28	29	30	31	1	2	3		
二月	寒 3	4	5	6	7	8	9	10		2/8 彈性放假、2/9 除夕、2/10 春節
	1	11	12	13	14	15	16	17	1-1 物質的分類、分離及狀態	2/11 初二、2/12 初三、2/13-14 補假
	2	18	19	20	21	22	23	24	1-1 物質的分類、分離及狀態	2/22 高三第一次分科測驗模擬考
	3	25	26	27	28	29	1	2	1-2 化學的基本定律與原子說	2/28 二二八放假
三月	4	3	4	5	6	7	8	9	1-3 原子結構與元素週期表	3/8 學校日
	5	10	11	12	13	14	15	16	1-4 化學鍵	
	6	17	18	19	20	21	22	23	示範實驗	
	7	24	25	26	27	28	29	30	第 1 次定期評量及檢討試卷	3/26-27 第一次定考
四月	8	31	1	2	3	4	5	6	2-1 質量百分組成與化學式	4/4-5 兒童節暨民族掃墓節放假
	9	7	8	9	10	11	12	13	4-1 常見的有機化學	4/9-4/12 高二教育旅行
	10	14	15	16	17	18	19	20	2-2 平衡反應式與莫耳數	
	11	21	22	23	24	25	26	27	4/22-25 全中運停課	4/22-25 全中運停課
	12	28	29	30	1	2	3	4	2-3 化學計量	5/1-2 高三期末考
五月	13	5	6	7	8	9	10	11	2-4 化學反應的能量變化	5/8 高三第二次分科測驗模擬考
	14	12	13	14	15	16	17	18	第 2 次定期評量	5/13-14 高一二第二次定考 5/18-19 國中教育會考
	15	19	20	21	22	23	24	25	3-1 溶液的種類與特性	
	16	26	27	28	29	30	31	1	3-2 溶解度	
六月	17	2	3	4	5	6	7	8	3-3 酸鹼反應	6/4 畢業典禮
	18	9	10	11	12	13	14	15	3-4 氧化還原反應	6/10 端午節放假
	19	16	17	18	19	20	21	22	4-2 科學的應用、實驗 4-3 資源與永續發展、實驗	
	20	23	24	25	26	27	28	29	第 3 次定期評量	6/26-6/28 高一二第三次定考