

臺北市立南湖高級中學 113 第 1 學期 教學計畫表

科目：化學(全)	年級：高一		
任課教師：吳盟仁、張韋翔			
課程目標	<ol style="list-style-type: none"> 1. 啟發科學探究的熱忱與潛能：使學生能對自然科學具備好奇心與想像力，發揮理性思維，開展生命潛能。 2. 建構科學素養：使學生具備基本的科學知識、探究與實作能力及科學態度，能於實際生活中有效溝通、參與公民 3. 為生涯發展做準備：使學生不論出於興趣、生活或工作所需，都能更進一步努力增進科學知能，且經由此階段的學習，為下一階段的生涯發展做好準備。 	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 checked="" 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 checked="" type="checkbox"/> 資訊素養與倫理 〈可複選〉
教學理念	上課除了講述課本內的知識外，也會融入實驗課程，讓學生從實做中學習；除此之外也會藉由生活中的現象或新聞來用科學觀點解析背後的原理		
教學內容及教學要求	化學(全)，泰宇版 第一章：物質的組成與形成 第二章：物質間的反應 第三章：水溶液中的反應 第四章：生活中的化學		
作業內容及成績計算	<ol style="list-style-type: none"> 1.段考各 20%(共 60%) 2.平時成績 40%(上課表現、小考、作業....，視上課情況調整) 		
老師期許	<ol style="list-style-type: none"> 1. 希望學生在高一的課程中，鞏固好化學的基礎，也可以藉由學到的化學知識探索生活中的事物 2. 養成預習、復習的習慣 3. 遇到不懂的觀念可以主動提問，不要把問題帶回家 		
希望家長配合事項	<ol style="list-style-type: none"> 1. 可以多鼓勵學生參加相關的化學競賽 2. 可以跟學生討論最近社會上發生的跟化學有關的時事(例如食安問題...) 		



月份	星期 週次	日	一	二	三	四	五	六	教學進度	備註
七月	暑 1	30	1	2	3	4	5	6		7/1 暑假開始
	暑 2	7	8	9	10	11	12	13		7/12-13 大學分科測驗
	暑 3	14	15	16	17	18	19	20		
	暑 4	21	22	23	24	25	26	27		
	暑 5	28	29	30	31	1	2	3		
八月	暑 6	4	5	6	7	8	9	10		
	暑 7	11	12	13	14	15	16	17		
	暑 8	18	19	20	21	22	23	24		
	1	25	26	27	28	29	30	31	課程介紹	8/29 暑假結束
九月	2	1	2	3	4	5	6	7	1-1 物質的分類與分離的方法	
	3	8	9	10	11	12	13	14	1-2 物質的狀態與相圖	
	4	15	16	17	18	19	20	21	1-3 原子與分子	9/17 中秋節、9/21 學校日
	5	22	23	24	25	26	27	28	1-4 原子結構與週期表	
10月	6	29	30	1	2	3	4	5	1-5 化學鍵	
	7	6	7	8	9	10	11	12	1-5 化學鍵、2-1 化學式	10/10 國慶日
	8	13	14	15	16	17	18	19	段考複習	10/16.17 第一次定考 10/19 第一次英聽測驗(高三)
11月	9	20	21	22	23	24	25	26	2-2 平衡化學反應式	
	10	27	28	29	30	31	1	2	2-3 莫耳的概念與化學計量	10/29.30 第二次模考(高三)
	11	3	4	5	6	7	8	9	2-3 莫耳的概念與化學計量	11/4 校慶補休
	12	10	11	12	13	14	15	16	2-4 化學反應熱	
	13	17	18	19	20	21	22	23	3-1 溶液的種類與特性、3-2 水溶液的濃度	
12月	14	24	25	26	27	28	29	30	3-2 水溶液的濃度、3-3 溶解度	
	15	1	2	3	4	5	6	7	段考複習	12/2.3 第二次定考
	16	8	9	10	11	12	13	14	3-4 酸鹼反應	12/14 第二次英聽測驗(高三)
	17	15	16	17	18	19	20	21	3-5 氧化與還原反應	12/16.17 第三次模考(高三)
1月	18	22	23	24	25	26	27	28	4-1 生物體中的分子、4-2 藥品與介面活性劑	
	19	29	30	31	1	2	3	4	4-3 新興能源與永續發展、4-4 環境與化學	12/30.31 第三次定考(高三) 1/1 元旦
	20	5	6	7	8	9	10	11	4-5 化學再先進科技發展的應用	
	21	12	13	14	15	16	17	18	段考複習	1/16.17、1/20 第三次定考(高一二)
2月	寒 1	19	20	21	22	23	24	25		1/18-1/20 大學學測、1/21 寒假開始
	寒 2	26	27	28	29	30	31	1		1/27 彈性放假、1/28 除夕
	寒 3	2	3	4	5	6	7	8		2/8 補行上班
	1	9	10	11	12	13	14	15		2/10 寒假結束