

臺北市立松山高級中學110學年度第2學期三年級自然學程化學科預定教學進度表

111.02.08

月份	週次	日期						預定教學進度				實際進度			備註	
		日	一	二	三	四	五	六	章節	內容	起迄頁	作業	超前	符合		落後
一月	寒假	30	31	1	2	3	4	5								1/31~2/6農曆春節；2/1~3/10全國高級中等學校閱讀心得寫作比賽；2/1~3/15全國高級中等學校小論文寫作比賽；2/2~2/7高二選課
二月	1	6	7	8	9	10	11	12	第一章 1-1 1-1.1	選修化學 II (全一冊) 原子結構與週期表 原子結構與氫原子光譜 薛得柏方程式	6-9	√			8學生課程成果上傳截止；9~10學校上傳繁星五學期成績至甄選會；10開學籌備日、網路公告選課結果；11開學、高一高二開學複習考	
	2	13	14	15	16	17	18	19	1-1.2 1-1.3	氫原子光譜系列 波耳氫原子模型	10-13	√			18教師課程成果認證截止	
	3	20	21	22	23	24	25	26	1-2 1-2.1 1-2.2 1-2.3	原子軌域 量子力學的原子模型 軌域(量子數) 能階	14-19	√			21~24期初六大科教學研究會；22~23高三第1次分科測驗模擬考；24繁星說明會(第二次)；25期初學生事務會議、資優縮修年限報名截止	
	4	27	28	1	2	3	4	5	1-3 1-3.1 1-3.2 1-3.3	電子組態 電子填充的規則 多電子原子的電子組態 離子的電子組態	20-27	√			28和平紀念日；1繁星與個人申請校系選填說明會；2三月份導師會議；4學校日；5高中英文單字決賽(上午10時)；3/1~3/31三月份圖書館自然科探究與實作作品展	
三月	5	6	7	8	9	10	11	12	1-4 1-4.1	原子性質與週期性 週期表與電子組態	28-29	√			8北市科展報名截止；8~10個人申請校內第一梯次模擬面試	
	6	13	14	15	16	17	18	19	1-4.2 1-4.3 1-4.4	原子及離子半徑的週期性 元素游離能的週期性 元素電負度的週期性	30-47	√			18高一至高三年團體課程諮詢	
	7	20	21	22	23	24	25	26		段考週(段考範圍：第一章)		√ 作業 檢查			22公告繁星第1~7類學群錄取名單、第8學群通過名單；23~24第1次期中考	
	8	27	28	29	30	31	1	2	第二章 2-1 2-1.1 2-1.2	化學鍵 離子鍵與金屬鍵 離子鍵 金屬鍵	48-51	√			28高二校外教學學生行前說明會(16:00)；3/29~4/1高二教育旅行；31公告個人申請入學第一階段篩選結果、科大申請第一階段放榜；1北市科展入選公告、高一全年級週會(高一彈性充廣課程停課一次)；4/1~4/30四月份圖書館漫畫研究社作品展	
四月	9	3	4	5	6	7	8	9	2-2 2-2.1	共價鍵 共價鍵的類型	52-57	√			4兒童節；5民族掃墓節；6高三課程成果及多元表現學生上傳截止；7四月份導師會議；8高一高二英文作文比賽、高三課程成果教師認證截止；4/6~4/29圖書館自主學習成果發表	
	10	10	11	12	13	14	15	16	2-2.2 2-2.3	混成軌域鍵結 共振結構	57-66	√			11英語演講比賽(看圖即席演講)；12~15個人申請校內第二梯次模擬面試；13~19高二班際籃球賽；14國語朗讀比賽；15作文比賽	
	11	17	18	19	20	21	22	23	2-3 2-3.1	價殼層電子對互斥理論與分子形狀 價殼層電子對互斥理論	67-70	√			19高二親職講座(暫定)；21國語演講比賽、北市科展展版布置；23北市科展初審	
	12	24	25	26	27	28	29	30	2-4 2-4.1	分子極性與分子間作用力 分子極性	71-71	√			25英語演講比賽(指定題演講)；26~27北市科展展覽；28~29高三第2次分科測驗模擬考；29高一合唱比賽(高一下午停課)	
五月	13	1	2	3	4	5	6	7	2-4.2	分子間作用力	72-79	√			2~3高三期中考；4高三學生事務會議；5公告高三補考名單；6五月份導師會議、高三補考	
	14	8	9	10	11	12	13	14		段考週(段考範圍：第二章)		√ 作業 檢查			9公告高三重修名單；12~13高一、二第2次期中考；14北市科展頒獎典禮	
	15	15	16	17	18	19	20	21	第三章 3-1	化學反應速率定律 化學反應速率與表示法	80-86	√			17~18水上運動會；5/19~6/5大專校系辦理個人申請指定項目甄試、大學醫牙學系辦理繁星第8類學群第2階段面試；20全校環境整理(第四節)、會考考場佈置(下午停課)；21、22國中教育會考	
	16	22	23	24	25	26	27	28	3-1.1 3-1.2 3-1.3	化學反應速率定律 零級與一級反應 半生期及其應用	87-97	√			24本土語言比賽(客語)；26本土語言比賽(閩語)；27地理學科競賽、公告個人申請統一分發結果、科大正備取生報到及遞補、高二全年級週會	
六月	17	29	30	31	1	2	3	4	3-2 3-2.1	化學反應的模型 碰撞學說	98-100	√			31六月份導師會議；3端午節	
	18	5	6	7	8	9	10	11	3-2.2 3-2.3	活化能與活化複合體 反應機構與速率決定步驟	101-104	√			6高一週記抽查、公告大學申請入學錄取名單、大學醫學系公告第8類學群第2階段面試錄取名單；8第31屆畢業生畢業典禮；9高二週記抽查；9~10個人申請登記志願序；9~15期末教學研究會	
	19	12	13	14	15	16	17	18	3-3 3-3.1 3-3.2 3-3.4 3-3.5	影響反應速率的因素 反應物的本質 濃度、壓力與接觸面積 反應溫度 催化劑	105-119	√			17英語單字比賽(校內初賽)、高一高二學生事務會議	
	20	19	20	21	22	23	24	25	實驗	秒錶反應	120-127	√				
21	26	27	28	29	30	1	2		期末考週(考試範圍：第三章)		√			28~30高一、二期末考；30環境整理大掃除、結業式、期末校務會議；1暑假開始		

註：請填寫之教師同仁至學校首頁教學組下載本表格，並請於111年2月18日(五)前完成上傳(方式與段考考題同)。

註：請上傳 PDF 檔。