臺北市立松山高級口								及中	學110學年度第1學期三 年級 自然學程			化	化學科預定教學進度表 110.8.27			
月份	週	日期							預定教學進度			實際進度		進	備註	
	次	日	1	=	Ξ	四	五	六	章節	內容	起迄頁	作業	超前	符合	落後	
110 年 八 月	1	29	30	31	1	<u>2</u>	<u>3</u>	4	第一章 1-1 1-1-1	選修化學 I (全一冊) 化學計量與反應熱 化學反應式的平衡及應用 平衡化學反應式	6-16	√				8/30教學籌備日;1 開學;1~3大考中心 試辦學測考試;9/1~10/10全國中學生讀 書心得競賽;9/1~10/15全國中學生小論 文競賽
九月	2	5	6	7	8	9	10	<u>11</u>	1-1-2 1-1-3	化學計量 限量試劑與產率計算	17-20	√				7校內客家語學藝競賽;6~9期初六大科教 學研究會議;8資賦優異學生縮短修業年 限報名截止;9校內閩南語學藝競賽; 10~11高三第一次學測模擬考(北市);11 補行上班上課(補9/20(一))
	3	12	13	14	15	16	17	18	1-2 1-2-1	化學反應中的能量變化 能量的形式與轉換	21-22	V				15九月份導師會議;17校內高二高三英文 單字初賽、110校內學科能力競賽
	4	19	20	21	22	23	24	25	1-2-2 1-2-3	反應熱與影響反應熱的因素 常見的反應熱種類	23-30	√				20彈性放假;21中秋節;25學校日; 25~26台北市國語文競賽第一階段複賽
	5	26	27	28	29	30	1	2	1-3	赫斯定律 化學反應熱	31-43	√				27高三英文作文比賽; 10/2~3地理奧林 匹亞決賽
十月	6	3	4	5	6	7	8	9	第二章 2-1	氣體 氣體的性質	44-45	V				4十月份導師會議
	7	10	11	12	13	14	15	16		段考週(段考範圍:第一章)		√ 作業 檢查				10國慶日、全國中學生讀書心得投稿截止;11補假; <mark>13~14第一次期中考</mark> ;15全國中學生小論文投稿截止;10/15~11/25松高科學月;16台北市國語文競賽第二階段複賽
	8	17	18	19	20	21	22	23	2-2	氣體的通性 氣體的壓力 氣體的基本定律	46-52	V				17台北市本土語言競賽;10/18~11/9臺北市110學年度學生音樂比賽;19 流感疫苗施打;21書法(寫字)比賽;23第一次英聽測驗
	9	24	25	26	27	28	29	30		波以耳定律 查理定律 亞佛加厥定律	53-64	√				26十一月份導師會議
	10	31	1	2	3	4	5	6	2-3-1 2-3-2	理想氣體 理想氣體方程式 理想氣體與真實氣體 理想氣體方程式的應用	65-69	√				1~2高三第2次學測模擬考(全國);5校慶 系列活動─校山巡禮、6臺北市學科能力 競賽(暫)
十一月 十二月	11	7	8	9	10	11	12	13	2-4 2-4-1	氣體的分壓 道耳頓分壓定律	70-71	√				9~10校慶系列活動之校慶運動會;12校慶 準備活動(高一二第6、7節停課);13本校 改制高中32週年校慶
	12	14	15	16	17	18	19	20		莫耳分率	72-87 88-93	1				15校慶補假
	13	21	22	23	24	25	26	27	3-1	溶液的性質 物質的狀態	88-93	√ ,				25十二月份導師會議
	14	28	29	30	1	2	3	4		段考週(段考範圍:第一章)		√ 作業 檢查				2~3第二次期中考、教職員工環境教育研習
	15	5	6	7	8	9	10	11	3-2 3-2-1	溶液中的溶解特性 離子沉澱反應	94-99	√				9國語文字音字形比賽;10校內科展報名 表繳交;11第二次英聽測驗
	16	12	13	<u>14</u>	<u>15</u>	16	17	18	3-2-2	氣體的溶解度	100-103	√				14~15高三第3次學測模擬考(北市);17高 三週記抽查
	17	19	20	21	22	23	24	25	3-3 3-3-1	物質的蒸汽壓 純物質的蒸氣壓	104-107	√				20高二週記抽查;22高一週記抽查;23高 三學生事務會議;24一月份導師會議
	18	26	27	28	<mark>29</mark>	<mark>30</mark>	31	1	3-3-2	溶液蒸氣壓	108-112	√				29~30高三期末考;30繳交社團評鑑本; 31元旦補假;1元旦
一月	19	2	3	4	5	6	7	8		溶液的依數性質 溶液的沸點與凝固點	113-119	1				3~5社團評鑑發表;5~11期末六大科教學 研究會議;6~7期末轉社申請;7最後一次 社課、校內科展作品說明書繳交、高一二 學生事務會議
	20	9	10	11	12	13	14	15		溶液的渗透壓 溶液的凝固點下降	120-139	√				
	21 寒					20				期末考週(考試範圍:第三章)		√				18~20高一二期末考;20休業式; 1/21(五)~2/10(三)寒假;21~23大學學科 能力測驗;22補行上班(補2/4(五)) 24公告補考名單;27補考
	假					27				木 丰 校 , 並 詩 炒 110 年 9 日 10 1						