

泰山高中113學年度第2學期教學計畫											教科書名：化學(B)		
											出版書局：龍騰		
班別		科目		編寫進度教師		共同科目教師		共同任課 教師簽章	<div>導師陳智龍</div> <div>教師邱大育</div>				
機一甲、乙 汽一甲、乙		化學(B)		邱大育		陳智龍、邱大育							
週	起	迄	頁碼		單元名稱	講授重點	備註	講授方法	教 具	作 業	進 度		
			起	迄									
1	2/10	2/14	0	0	準備週(化學式)			講述法、教學媒 體					
2	2/17	2/21	1	17	1-1自然界中的物質循環 1-2水	水、碳、氮循環、水的性質及影 響、水質的淨化、軟化與純化 海水、海洋資源、水汙染防治		講述法、教學媒 體					
3	2/24	2/28	18	37	1-3大氣 1-4土壤	大氣的組成、結構與所含的物質 大氣汙染與防治 土壤的分層、應用、汙染及防治		講述法、教學媒 體					
4	3/3	3/7	38	49	2-1物質的分類與分離 2-2物質的三相圖	物質的分類及分離 物質的三態 水、二氧化碳的三相圖		講述法、教學媒 體					
5	3/10	3/14	50	62	2-3原子與分子 2-4原子量與分子量	原始、古代及近代化學 原子量與分子量 莫耳		講述法、教學媒 體					
6	3/17	3/21	50	70	2-5原子結構 2-6原子中電子的排列	原子構造與組成 原子序與質量數 電子排列		講述法、教學媒 體					
7	3/24	3/28			第一次段考								
8	3/31	4/4	71	79	2-7元素性質的規律性與元 素週期表	元素性質的規律性 元素週期表		講述法、教學媒 體					
9	4/7	4/11	80	95	3-1物質的結構 3-2化學式	化學鍵的種類 化學式的種類		講述法、教學媒 體					
10	4/14	4/18	96	100	4-1化學反應式與化學計量	化學反應式 化學計量		講述法、教學媒 體					
11	4/21	4/25	101	106	4-2水溶液	溶液的組成及濃度 溶解度 離子沉澱反應		講述法、教學媒 體					
12	4/28	5/2	107	117	4-3酸鹼反應 4-4氧化還原反應	解離、電解質的種類及特性 酸鹼定義、pH、pOH、酸鹼中和 氧化還原定義、氧化劑及還原劑		講述法、教學媒 體					
13	5/5	5/9	107	129	4-5化學反應中的能量變化 4-6化學反應速率與平衡	化學反應熱及熱化學反應式 化學反應速率 化學平衡		講述法、教學媒 體					
14	5/12	5/16			第二次段考								
15	5/19	5/23	130	140	5-1食品與化學	醣類、蛋白質、油脂、茶與咖啡		講述法、教學媒 體					
16	5/26	5/30	141	146	5-2衣料與化學	天然纖維、人造纖維、清潔劑		講述法、教學媒 體					
17	6/2	6/6	147	167	5-3材料與化學 5-4藥物與化學	塑膠、玻璃、陶瓷磚瓦、金屬、 奈米材料 常用藥物、香菸與毒品		講述法、教學媒 體					
18	6/9	6/13	168	174	6-1化石燃料	化石燃料的種類 石油分餾及其主要產物 引擎震爆與汽油新烷值		講述法、教學媒 體					
19	6/16	6/20	175	182	6-2化學電池 6-3能源	化學電池原理 常見的電池 替代性能源 台灣附近的能源		講述法、教學媒 體					
20	6/23	6/27			期 末 考								
21	6/30	7/4			期 末 考								

1．擔任編寫進度之老師於各該科教學研究會開會後一週內將本表填妥並會同科目所有教師簽名後送交教學組，謝謝。

2．同一科目同一年級請各任課老師於教學研究會時協商統一進度。

3．敬請各科任課老師務必按預定進度逐週教學俾便命題。

1. 擔任編寫進度之老師於各該科教學研究會開會後一週內將本表填妥並會同科目所有教師簽名後送交教學組，謝謝。
2. 同一科目同一年級請各任課老師於教學研究會時協商統一進度。
3. 敬請各科任課老師務必按預定進度逐週教學俾便命題。