

彰化高中 112 學年度第 2 學期 年級 科 教學計畫

一、教學目標							
二、評量方式							
三、成績計算							
四、對學生的期望							
五、教學進度							
每週節數		編定 教師		使用 書籍		年級	年級
						組別	
週次	日期起訖	教學內容		學習講義(頁)		備註	
一	02/12~02/17	2-1 化學鍵的種類與特性				2/16 開學日 2/17 補上班課·作業考	
二	02/19~02/23	2-1 化學鍵的種類與特性 2-2 混成軌域理論				2/22 模擬考	
三	02/26~03/01	2-2 混成軌域理論 2-3 價殼層電子對互斥理論				2/28 放假	
四	03/04~03/08	2-3 價殼層電子對互斥理論 2-4 分子極性					
五	03/11~03/15	2-5 分子間的作用力					
六	03/18~03/22	第一次期中考				3/21、3/22 期中考	
七	03/25~03/29	3/26~3/28 校外教學					
八	04/01~04/05	3-1 反應速率與反應速率定律式				4/4 兒童節 4/5 清明節	
九	04/08~04/12	3-1 反應速率與反應速率定律式				4/9 模擬考	
十	04/15~04/19	3-2 碰撞學說及反應能量圖				4/20 校慶	
十一	04/22~04/26	3-3 影響反應速率的因素及常見的催化反應				4/22 放假、4/25.26 高三基末考	
十二	04/29~05/03	3-3 影響反應速率的因素及常見的催化反應 實驗：秒錶反應					
十三	05/06~05/10	實驗：秒錶反應				5/8 模擬考、5/10 高三補考	
十四	05/13~05/17	第二次期中考				5/15.16.17 高一二期中考	
十五	05/20~05/24	選修化學 III 1-1 可逆反應與化學平衡 1-2 平衡常數與平衡常數表示式					
十六	05/27~05/31	1-2 平衡常數與平衡常數表示式					
十七	06/03~06/07	1-3 平衡移動與勒沙特列原理				6/4 畢業典禮	
十八	06/10~06/14	1-4 溶解度平衡與溶度積				6/10 端午節	
十九	06/17~06/21	1-4 溶解度平衡與溶度積 實驗：比色法					
二十	06/24~06/28	期末考				6/26.27.28 高一二期末考	